



This is a digital copy of a book that was preserved for generations on library shelves before it was carefully scanned by Google as part of a project to make the world's books discoverable online.

It has survived long enough for the copyright to expire and the book to enter the public domain. A public domain book is one that was never subject to copyright or whose legal copyright term has expired. Whether a book is in the public domain may vary country to country. Public domain books are our gateways to the past, representing a wealth of history, culture and knowledge that's often difficult to discover.

Marks, notations and other marginalia present in the original volume will appear in this file - a reminder of this book's long journey from the publisher to a library and finally to you.

### Usage guidelines

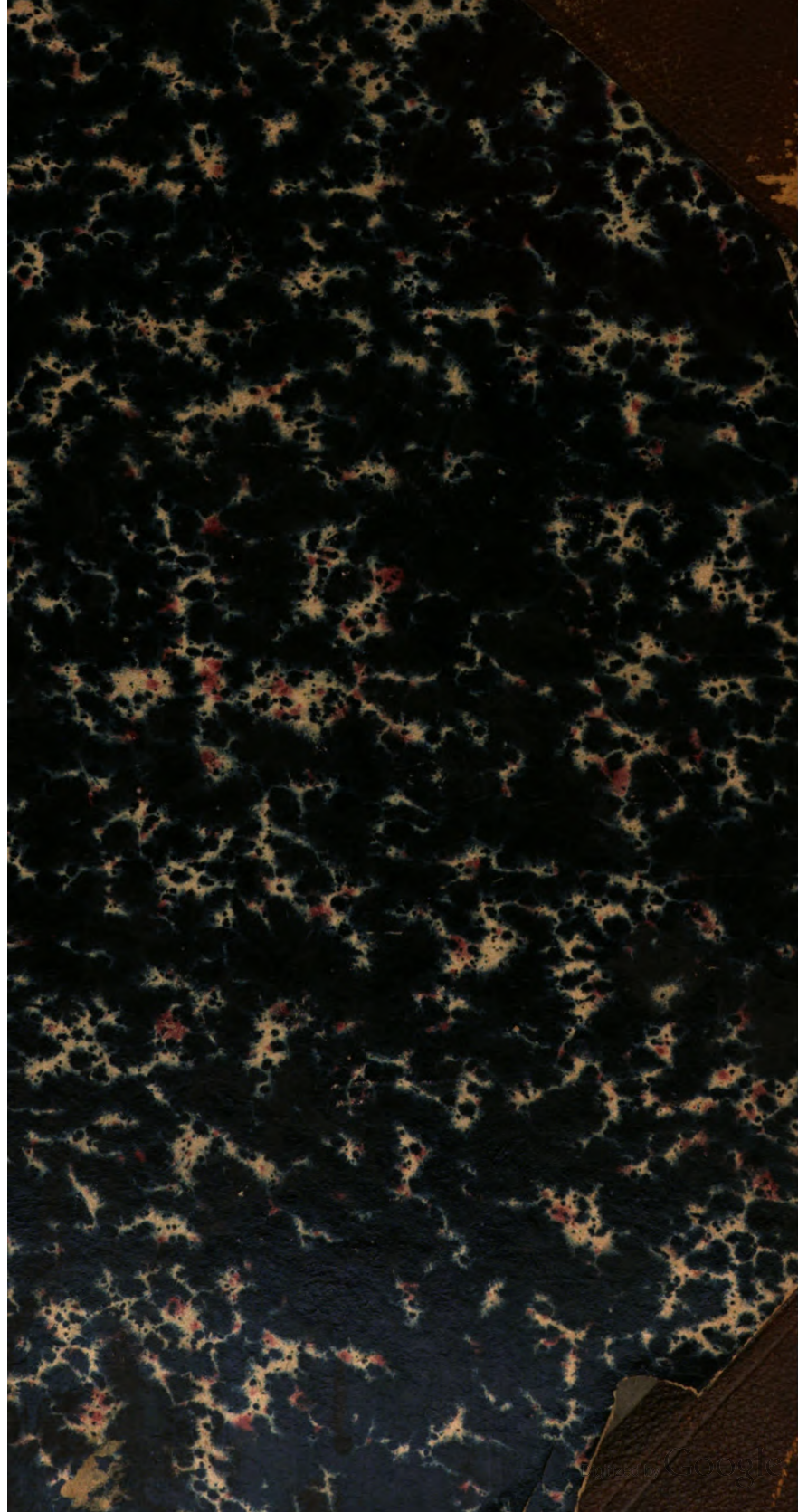
Google is proud to partner with libraries to digitize public domain materials and make them widely accessible. Public domain books belong to the public and we are merely their custodians. Nevertheless, this work is expensive, so in order to keep providing this resource, we have taken steps to prevent abuse by commercial parties, including placing technical restrictions on automated querying.

We also ask that you:

- + *Make non-commercial use of the files* We designed Google Book Search for use by individuals, and we request that you use these files for personal, non-commercial purposes.
- + *Refrain from automated querying* Do not send automated queries of any sort to Google's system: If you are conducting research on machine translation, optical character recognition or other areas where access to a large amount of text is helpful, please contact us. We encourage the use of public domain materials for these purposes and may be able to help.
- + *Maintain attribution* The Google "watermark" you see on each file is essential for informing people about this project and helping them find additional materials through Google Book Search. Please do not remove it.
- + *Keep it legal* Whatever your use, remember that you are responsible for ensuring that what you are doing is legal. Do not assume that just because we believe a book is in the public domain for users in the United States, that the work is also in the public domain for users in other countries. Whether a book is still in copyright varies from country to country, and we can't offer guidance on whether any specific use of any specific book is allowed. Please do not assume that a book's appearance in Google Book Search means it can be used in any manner anywhere in the world. Copyright infringement liability can be quite severe.

### About Google Book Search

Google's mission is to organize the world's information and to make it universally accessible and useful. Google Book Search helps readers discover the world's books while helping authors and publishers reach new audiences. You can search through the full text of this book on the web at <http://books.google.com/>



Sci 1285.171

Bound

JUN 3 - 1909



## Harvard College Library

FROM THE REQUEST OF

# EDWIN CONANT

(Class of 1829)

This fund is \$28,000, and of its income one quarter shall be spent for books and three quarters be used for the general purposes of the Library. — *Vote of the President and Fellows May 28, 1892.*

## SCIENCE CENTER LIBRARY











# Zeitschrift für Anorganische Chemie.

Begründet von Gerhard Krüss.

Unter Mitwirkung zahlreicher Mitarbeiter

herausgegeben von

**G. Tammann** und **Richard Lorenz**

in Göttingen

in Zürich.

## Generalregister der Bände 1—50 (1892—1906)

nebst einer Abhandlung:

„Ein Verfahren zur Registrierung anorganischer Stoffe“

von

**Arthur Rosenheim** und **Ivan Koppel**

in Berlin

in Berlin.

---

Hamburg und Leipzig.  
Verlag von Leopold Voss.  
1908.



Verlag von Leopold Voss in Hamburg.

---

Experimentelle Untersuchungen

über

# Atomgewichte

von

**Theodore William Richards**

Professor an der Harvard-Universität,  
Cambridge (Massachusetts, V. S. A.)

und seinen Mitarbeitern

1887—1908.

Mit 34 Abbildungen im Text.

Deutsche Ausgabe besorgt von J. Koppel.

Preis M. 35.—

**Zeitschrift**  
für  
**Anorganische Chemie.**

**Begründet von Gerhard Krüss.**

Unter Mitwirkung zahlreicher Mitarbeiter

herausgegeben von

**G. Tammann** und **Richard Lorenz**  
in Göttingen in Zürich.

---

**Generalregister der Bände 1—50**  
(1892—1906)


nebst einer Abhandlung:

„Ein Verfahren zur Registrierung anorganischer Stoffe“

von

**Arthur Rosenheim** und **Ivan Koppel**  
in Berlin in Berlin.

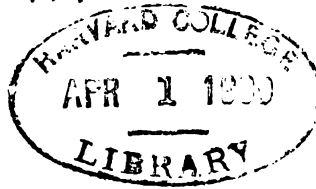
---

 **Hamburg und Leipzig.**  
**Verlag von Leopold Voss.**  
1908.

1390-45-

-Re 166-15

Sci 1285. 171



Conant fund  
(index 1-30)



Alle Rechte vorbehalten.

Druck von Metzger & Wittig in Leipzig.



# Ein Verfahren zur Registrierung anorganischer Stoffe.

Von

ARTHUR ROSENHEIM und IVAN KOPPEL.

Während es in den letzten Dezennien gelungen ist, für die Verbindungen der organischen Chemie ein praktisches Registrierungsverfahren in dem „Formelregister“ aufzufinden und auch Ansätze zu einer einheitlichen rationellen Nomenklatur gemacht werden konnten, sind entsprechende Versuche für die anorganischen Stoffe bisher in umfassender Weise nicht unternommen worden, trotzdem die große Ausdehnung, die auch dieses Gebiet durch zahlreiche Experimentaluntersuchungen erhalten hat, den Überblick über das vorhandene Tatsachenmaterial immer mehr erschwerte.

Das Prinzip des „Formelregisters“ ist für anorganische Stoffe kaum nutzbar zu machen: die große Anzahl der in anorganischen Verbindungen vorkommenden Elemente einerseits, die Seltenheit anorganischer Isomeriefälle andererseits lassen die Vorzüge dieser Registrierungsart hier nicht zur Geltung kommen.<sup>1</sup>

<sup>1</sup> Ganz neuerdings hat M. K. HOFMANN (Verh. d. Ges. Deutsch. Naturforscher u. Ärzte [1907] II, 1, 124) die Prinzipien eines Formelregisters für anorganische Verbindungen veröffentlicht. Herr HOFMANN hatte in liebenswürdigster Weise schon i. J. 1905 Proben seines Registers der Redaktion der „Zeitschr. für anorg. Chemie“ zur Verfügung gestellt. Die Prüfung dieser Abschnitte konnte die oben ganz kurz angedeuteten Bedenken gegen die Zweckmäßigkeit eines anorganischen Formelregisters nicht widerlegen. Wir wollen aber in eine Diskussion dieser Fragen hier nicht eintreten, solange das offenbar sehr durchdachte und in manchen Beziehungen verdienstvolle Werk nicht im Original vorliegt. Hinweisen möchten wir aber doch auf einen, wie uns scheint, für die zu wählende Registrierungsart sehr wesentlichen Unterschied zwischen organischen und anorganischen Arbeiten. Der „Organiker“ ermittelt bei Identifizierung eines unbekannten Stoffes durch Elementaranalyse und Molekulargewichtsbestimmung zuerst die quantitative Zusammensetzung der Ver-

Eine für Registrierungszwecke brauchbare Nomenklatur anorganischer Verbindungen muß derartig angelegt werden, daß sie unter möglichster Berücksichtigung der schon lange gebräuchlichen Bezeichnungen und aufgebaut auf möglichst hypothesenfreien Grundprinzipien den folgenden Bedingungen entspricht:

1. Sowohl die einfachen Verbindungen und Salze (nach A. WERNER<sup>1</sup> „Verbindungen erster Ordnung“) wie Doppelsalze und Komplexverbindungen (Verbindungen höherer Ordnung) sind derart zu bezeichnen, daß der am meisten charakteristische Bestandteil hervorgehoben wird und dadurch auch bei der Registrierung die zusammengehörigen Stoffe einander folgen.

2. Nach Möglichkeit ist bei qualitativ gleichartig zusammengesetzten Stoffen die quantitative Verschiedenartigkeit im Namen zum Ausdruck zu bringen, aber derart, daß auch derjenige, der die quantitative Zusammensetzung der einzelnen Verbindung nicht kennt, dieselbe im Register doch bei den qualitativ gleichartigen auffinden kann.

3. Die Zusammensetzung jeder Verbindung aus elektropositiven und elektronegativen Bestandteilen, das Hauptcharakteristikum anorganischer Verbindungen, muß im Namen zum Ausdruck kommen.

Die bisher übliche Nomenklatur anorganischer Stoffe, die durchaus uneinheitlich den verschiedensten Quellen entstammt, erlaubt es kaum, einer dieser Forderungen zu genügen. Die gebräuchliche Bezeichnung mancher Elemente in einzelnen Verbindungen mit lateinischen Namen trennt diese Verbindungen im Register von den zugehörigen Elementen, so z. B. Ferri- und Ferrosalze von Eisen, Mercuriverbindungen von Quecksilber, Plumbisalze von Blei usw. Die Anwendung griechischer oder lateinischer Zahlworte reißt ebenfalls die zusammengehörigen Stoffe im alphabetischen Register auseinander, wie z. B.

---

bindung, die er dann vermöge der Bruttoformel im Formelregister mit den schon bekannten Stoffen vergleichen kann. Der „Anorganiker“ kennt dagegen zuerst die qualitative Zusammensetzung seiner Salze, er ermittelt die verschiedenen in den Salzen vereinigten Ionenarten und Komplexe, für die meist die Nomenklatur feststeht oder leicht zu bilden ist; er sucht die Verbindung bei den einzelnen Elementen oder Ionen. Die von HOFMANN seinem Register zugrunde gelegten Bruttoformeln verwischen jedoch, wie es uns scheint, gerade diese für den Anorganiker so wichtige Unterscheidung der verschiedenen Ionenarten.

<sup>1</sup> Neuere Anschauungen auf dem Gebiete der anorganischen Chemie. Braunschweig 1905.

Dichromate von Chromaten, Kaliumbicarbonat von Kaliumcarbonat getrennt wird.

Die Unterscheidung der verschiedenen Wertigkeitsstufen desselben Elementes durch eingeschobene Vokale oder Silben, die im Anschluß an die gebräuchliche Bezeichnung zweiwertiger und dreiwertiger Elemente durch —o— und —i— neuerdings von A. WERNER<sup>1</sup> weiter ausgebaut ist, erscheint besonders bei Anwendung nicht lateinischer Namen außerordentlich schwerfällig.

Für zahlreiche Doppelsalze und Komplexverbindungen — abgesehen von den durch A. WERNER so glücklich systematisierten Metallamminen — fehlt noch jede rationelle Nomenklatur. Für verhältnismäßig einfach zusammengesetzte Verbindungen sind eine große Anzahl verschiedener Namen in Gebrauch, so daß eine Auffindung derselben in Registern außerordentlich erschwert wird. Für das „Rote Blutlaugensalz“ z. B. findet man abgesehen von diesem Vulgärnamen noch folgende Bezeichnungen:

1. Ferricyankalium, 2. Kaliumferricyanid, 3. Kaliumeisencyanid. 4. Eisenkaliumcyanid, 5. Eisencyanidecyankalium, 6. Cyankaliumcyan-eisen, 7. Kaliumferrihexacyanid, 8. Kalium-Hexacyanoferrat.<sup>2</sup>

Jede dieser Bezeichnungen verändert die Stellung dieses Stoffes in einem alphabetischen Register.

Angesichts dieser Schwierigkeiten haben wir versucht, auf möglichst einfacher Grundlage eine einheitliche, für Registrierungszwecke geeignete Nomenklatur sowohl für die anorganischen Verbindungen erster Ordnung wie für die höherer Ordnung aufzufinden, die in dem Generalregister der Bände 1—50 der Zeitschrift für anorganische Chemie zur Anwendung gebracht wurde.

Der leitende Gedanke war hierbei der, daß jede Verbindung bei dem Element zu finden sein sollte, für dessen Charakteristik sie von Wichtigkeit ist, oder das ihr Wesen hauptsächlich bestimmt.

Die Durchführung dieses Grundgedankens ist dadurch ermöglicht worden, daß wir

1. die Elemente auch in ihren Verbindungen mit den in Deutschland üblichen Namen bezeichnen;
2. bei den Kationen keine Suffixe zur Bezeichnung der Valenz benutzen;

<sup>1</sup> l. c. S. 13.

<sup>2</sup> A. WERNER l. c. S. 73.

3. für die alphabetische Reihenfolge im Register nur die für eine Verbindung charakteristischen Elemente und Gruppen maßgebend sein lassen, dagegen alle auf quantitative Zusammensetzung, Konstitution usw. bezüglichen Bestandteile der Namen (Zahlworte, Präpositionen u. dgl.) nicht oder nur sekundär berücksichtigen.

Nach diesen Gesichtspunkten sind die folgenden Prinzipien aufgestellt worden, denen wir im einzelnen bei der Registrierung gefolgt sind.

### I. Neutralsalze, Säuren, Basen.

§ 1. In allen Verbindungen werden die Elemente, soweit sie nicht Bestandteile zusammengesetzter Ionen mit feststehenden Namen sind, ebenso bezeichnet wie in freiem Zustande.

Es fallen mithin alle lateinischen Namen der Elemente in den Verbindungen fort.

Es werden also nicht benannt: Cupro-, Anro-, Mercurio-, Stanno-, Plumbi-, Bismuti-, Ferrosalze, sondern nur Kupfer-, Gold-, Quecksilber-, Zinn-, Blei-, Wismut-, Eisensalze usw.

Ausgenommen hiervon ist Wasserstoff, der in Verbindungen meist mit Hydro-, Sauerstoff, der in Verbindungen häufig mit Oxy-, und Schwefel der in Verbindungen häufig mit Sulfo- bezeichnet wird.

§ 2. Salze, Oxyde usw. werden ausschließlich derartig bezeichnet, daß dem positiven Bestandteile der negative mit den üblichen Endungen -id, -at, -it usw. angehängt wird.

Also nicht Chlornatrium . . sondern nur Natriumchlorid

„ Cyankalium . . . „ „ Kaliumcyanid

„ Schwefelsaures Zink „ „ Zinksulfat

„ Chlorjod . . . . „ „ Jodchlorid.

Abweichend hiervon werden Metallverbindungen und Legierungen ebenfalls unter Voransetzung des positiveren Elementes durch bloße Nebeneinanderstellung der Elementennamen bezeichnet.

Also nicht Kaliummercurid sondern Kalium-Quecksilber

„ „ Kaliumnatrid „ Kalium-Natrium.

§ 3. Muß die Wertigkeit der in den Verbindungen enthaltenen Elemente gekennzeichnet werden, so werden hierzu zwei verschiedene Verfahren angewendet.

a) Hinter dem Namen des Stoffes wird die Wertigkeitsbezeichnung der betreffenden Elemente durch das mit römischer Zahl versehene Symbol in Klammern angeführt.

Kupferchlorid ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ ), Eisenoxyd ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), Quecksilberchlorid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ), Osmiumoxyd ( $\text{Os}^{\text{VIII}}$ ).

b) Die Zusammensetzung der Verbindung wird dadurch angegeben, daß vor dem Anion, sowie vor dem Kation durch Einfügung von Zahlen (bei Schrift: arabische Zahlen) die Anzahl der im Molekül vereinigten Atome — bzw. Atomgruppen gekennzeichnet werden. Die Eins am Anfange des Namens kann fortgelassen werden.

Diese Zahlen werden als „Stöchiometrische Zahlen“ bezeichnet und zweckmäßig als deutsche Grundzahlen gesprochen. Geschrieben werden die Zahlen derart, daß die arabische Zahl zwischen zwei Bindestriche gesetzt wird. Im Alphabete des Registers werden diese Zahlen nicht berücksichtigt und zum Zeichen dessen haben wir sie durch besondere Typen (Kursiv) hervorgehoben. Will man sie entsprechend in der Schrift kennzeichnen, so kann man sie mit einer kurzen Schlangenlinie unterstreichen.

#### Beispiele:

$\text{CuCl}$ : Kupfer-1-chlorid, gesprochen: Kupfereinschlorid

$\text{CuCl}_2$ : Kupfer-2-chlorid, gesprochen: Kupferzweichlorid

$\text{Fe}_2\text{O}_3$ : 2-Eisen-3-oxyd, gesprochen: Zweieisendreioxyd

$\text{Pb}_3\text{O}_4$ : 3-Blei-4-oxyd, gesprochen: Dreibleivieroxyd

$\text{K}_3\text{PO}_4$ : 3-Kalium-1-phosphat, gesprochen Dreikaliumeinsphosphat.

Es fallen also für die Bezeichnung der Wertigkeitsstufen alle angehängten Silben wie -ür usw., sowie alle Einschreibungen von Buchstaben wie —i—o—u— usw. fort.

Dieselbe Nomenklatur ist für die als chemische Verbindungen von bestimmter stöchiometrischer Zusammensetzung erkannten Metallverbindungen und Legierungen anzuwenden, z. B.:

2-Kalium-3-Natrium

5-Natrium-2-Quecksilber

4-Natrium-3-Zinn.

Diese Bezeichnungsweise mit Zahlen konnten wir deswegen ohne Bedenken einführen, weil bei anorganischen Verbindungen zum Unterschiede von organischen Stoffen Zahlen zur Kennzeichnung von Isomeren kaum verwendet werden. Ausgenommen sind wenige Fälle bei den Metallaminen, bei denen man nach den WERNERSchen Arbeiten

zur Unterscheidung von Verbindungen auf Zahlen angewiesen ist. Eine Verwechslung läßt sich jedoch hier leicht dadurch vermeiden, daß diese Zahlen (es handelt sich nur um 1—2 oder 1—6), wie es auch WERNER schon macht, zusammen entweder vor oder hinter dem Verbindungs-namen angeführt werden und auch durch die Typenart (nicht kursiv) von den stöchiometrischen Zahlen unterschieden werden.

Während nun die stöchiometrischen Zahlen das Alphabet der Registrierung nicht beeinflussen, werden sie doch insoweit berücksichtigt, daß die den Buchstaben nach gleichen Stichworte untereinander nach ihnen — in ansteigender Reihenfolge — geordnet werden.

Die Vorteile, die für eine Systematik dadurch gewonnen werden, gehen aus folgendem Beispiele hervor (Generalreg., Zeitschr. anorg. Chem., S. 157 u. ff.).

Die Oxyde des Bleies folgen einander nach der gewählten Bezeichnungsweise in der Reihenfolge:

Bleioxyd ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ ) oder Blei-1-oxyd  
 Blei-2-oxyd ( $\text{Pb}^{\text{IV}}$ )  
 2-Blei-1-oxyd  
 2-Blei-3-oxyd ( $\text{Pb}^{\text{II IV}}$ )  
 3-Blei-4-oxyd ( $\text{Pb}^{\text{II IV}}$ )  
 5-Blei-7-oxyd ( $\text{Pb}^{\text{II IV}}$ ).

Jeder, der also ein Bleioxyd sucht, findet dasselbe im Register sofort, auch wenn er die quantitative Zusammensetzung der Verbindung nicht vorher kannte, und erfährt zugleich aus dem Register die Formel des Stoffes.

Nimmt man dagegen für diese Verbindungen die bisherigen Bezeichnungen:

Bleioxyd — Bleisuperoxyd — Bleisuboxyd — Bleisesquioxid —  
 Mennige — Pentableiheptoxyd

so ergibt sich, daß diese zusammengehörigen Stoffe im alphabetischen Register ganz getrennt würden, und daß sie für denjenigen, der die genauere Bezeichnung oder die stöchiometrische Zusammensetzung nicht kennt, teilweise überhaupt nicht aufzufinden sind.

§ 4. In bezug auf die alphabetische Registrierung werden eine Reihe von Wortteilen ebenso behandelt wie die stöchiometrischen Zahlen, d. h. sie werden bei der alphabetischen Ordnung nicht berücksichtigt. Diese Wortteile werden beim Druck durch Anwendung kursiver Typen, praktischerweise in der Schrift durch

Unterstreichen mit Schlangenlinien gekennzeichnet. Es sind dies die folgenden Wortteile:

a) Alle Bezeichnungen, die zur Charakterisierung der Konstitution von Stoffen angewendet werden:

*Ortho* — *Para* — *Meta* — *Pyro* — *Per* — *Hypo* — *Sub* — *Poly* —  
*Iso* — *Pseudo*.

Zum Unterschiede von denselben Bezeichnungen für organische Stoffe, bei denen sie meist eine ganz andere Bedeutung haben und mit kleinen Buchstaben abgekürzt werden (z. B. o-, p-, m-, i-) werden hier diese Silben vollständig ausgeschrieben.

Die Methode, diese Vorsilben im alphabetischen Register nicht zu berücksichtigen, hat schon H. MOISSAN in seinem „*Traité de chimie minerale*“ (Paris 1906) gelegentlich befolgt. Man erreicht dadurch, daß zusammengehörige, verwandte Stoffe im Register nicht getrennt werden. Die nur durch Vorsilben unterschiedenen Worte werden in sich natürlich alphabetisch nach den Anfangsbuchstaben dieser Vorsilben geordnet:

Natrium-*meta*-phosphat  
Natrium-*ortho*-phosphat  
Natrium-*pyro*-phosphat

oder

Kaliumsulfid  
Kalium-*hypo*-sulfid.

b) Aus denselben Gründen empfiehlt es sich, die Namen einiger Elemente und Atomgruppen in den Verbindungen in derselben Weise zu behandeln. Es sind dies: *Hydro*-,<sup>1</sup> *Hydroxy*-, *Oxy*-.

Die Vorteile dieser Maßnahme tritt bei der Einordnung der sauren und basischen Salze ins Register zutage.

§ 5. Für die Säuren sind die bisherigen, alt gebräuchlichen Namen beizubehalten, da dieselben durch neue Bezeichnungen, die allerdings manche Vorteile mit sich brächten, wohl kaum ohne große Schwierigkeiten ersetzt werden könnten. Wir empfehlen also Namen wie Chlorwasserstoffsäure, Schwefelsäure, Schweflige Säure, Salpetersäure, Salpetrige Säure usw. beizubehalten. Bezüglich einer Nomenklatur der aus mehr als zwei verschiedenen Elementen bestehenden Säuren wie  $H_2SO_4$ ,  $HNO_3$  usw., vgl. Teil III, § 10b dieser Einleitung.

<sup>1</sup> Ausgenommen in den fälschlich als Hydrosulfiten bezeichneten Salzen der Zusammensetzung  $M'_2S_2O_4$ .



Ebenso behalten wir die gebräuchlichen Bezeichnungen für die zusammengesetzten Anionen wie -sulfat, -sulfid, -nitrat, -nitrit bei. Ausgenommen sind die Anionen, in deren Namen griechische Zahlworte enthalten sind. Es sind dies lediglich die verschiedenen Thionate, die wir auch durch Zahlen ohne Zwischenfügung eines Bindestriches vor dem Anion unterscheiden; also -2 thionat, -3 thionat usw. (vgl. § 8).

§ 6. Basen werden als Hydroxyde bezeichnet. Die falsche Bezeichnung „Hydrat“ ist zu vermeiden.

Also nicht Kaliumhydrat sondern Kaliumhydroxyd

„ Bariumhydrat „ Bariumhydroxyd.

Alle Stickstoffbasen sowohl in Form ihrer Hydroxyde wie in Salzen, also überall da, wo der Übergang des dreiwertigen in fünfwertigen Stickstoff anzunehmen ist, sind dem Vorschlage H. GROSSMANNs entsprechend, durch die Anhängesilben -ium zu kennzeichnen:

Ammoniak, aber Ammoniumhydroxyd und Ammoniumsalze,  
Hydroxylamin, aber Hydroxylamminiumhydroxyd und Hydroxylammoniumsalze,

Hydrazin, aber Hydrazinium-1-hydroxyd, Hydrazinium-2-hydroxyd  
und Hydraziniumsalze,

Pyridin, aber Pyridiniumsalze.

## II. Saure und basische Salze. Salze kondensierter Säuren (Isopolysäuren).

§ 7. In sauren Salzen werden die Wasserstoffatome mit *Hydro-* bezeichnet, das, wie schon in § 4b angegeben, im Alphabet des Registers nicht berücksichtigt wird. Alle Bezeichnungen saurer Salze mit Zahlworten fallen fort, soweit es sich um Salze handelt, die Wasserstoffatome im Molekül enthalten. Im Namen des Salzes folgt *Hydro-* dem Namen des Kations.<sup>1</sup> Also:

Nicht Natriumbicarbonat sondern nur Natrium-1-*Hydro*-carbonat,

„ Kaliumbisulfat „ „ Kalium-1-*Hydro*-sulfat

ferner:

Natrium-2-*Hydro*-phosphat

2-Natrium-1-*Hydro*-phosphat usw.

<sup>1</sup> *Hydro* wird ebenso wie andere elektropositive Bestandteile der Salze groß geschrieben.

Ganz entsprechend werden in basischen Salzen die Bezeichnungen *hydroxy-* oder *oxy-* angewendet, die ebenfalls im Alphabet des Registers nicht berücksichtigt werden.<sup>1</sup> Z. B.:

2-Calcium-1-*hydroxy*-1-*oxy*-1-chlorid

Wismut-1-*oxy*-1-chlorid

2-Wismut-1-*oxy*-4-nitrat usw.

Durch diese Maßnahme erreicht man, daß im alphabetischen Register alle Salze zweier Elemente zusammenzufinden sind, und daß derjenige, der ihre stöchiometrische Zusammensetzung nicht kennt, einen Gesamtüberblick sowohl über die Neutralsalze, wie über die sauren und basischen Salze erhält.

#### Beispiel:

Antimonchlorid ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ )

Antimonchlorid ( $\text{Sb}^{\text{V}}$ )

Antimon-1-*oxy*-1-chlorid ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ )

2-Antimon-1-*oxy*-4-chlorid ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ )

3-Antimon-2-*oxy*-5-chlorid ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ )

4-Antimon-5-*oxy*-2-chlorid ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ )

Antimon-1-*Hydro*-6-chlorid-4-Hydrat ( $\text{Sb}^{\text{V}}$ ).

§ 8. Die bisherige Nomenklatur für die Verbindungen kondensierter Säuren, die wir „Isopolysäuren“ benennen, ist direkt irreführend. Die Bezeichnung Kaliumbichromat, Kaliumoktomolybdänat müssen zu der Auffassung führen, daß diese Verbindungen im Molekül zwei ( $\text{CrO}_4$ )-Ionen oder acht ( $\text{MoO}_4$ )-Ionen enthalten. Es ist uns nun nicht gelungen, in dieser Frage in einfacher Weise eine Verbesserung zu finden. Um die Salze der Isopolysäuren mit den zugehörigen Salzen einfacher Säuren im Register zusammenzubringen, haben wir uns auch hier der Zahlen bedient, haben jedoch, um sie von den stöchiometrischen Zahlen zu unterscheiden, den zweiten Bindestrich zwischen Zahl und Anion fortgelassen. Es werden also bezeichnet:

Bichromate als 2Chromate

Biwolframate als 2Wolframate

Oktomolybdänate als 8Molybdänate.

<sup>1</sup> Die Bezeichnungen *oxy-* und *hydroxy-* werden wie die anderen elektro-negativen Salzbestandteile klein geschrieben.

Es bedeutet also:

2-Kalium-8 molybdänat die Verbindung  $K_2(MoO_3)_7 MoO_4$

Thorium-2 chromat                   "                   "                    $Th(Cr_2O_7)_2$

dagegen

Thorium-2-chromat                   "                   "                    $Th(CrO_4)_2$ .

Bei einer Reihe sehr kompliziert zusammengesetzter Salze von Isopolysäuren, deren Formeln sich auch nicht übersichtlich atomistisch schreiben lassen, versagt allerdings auch diese Bezeichnungsweise. In solchen Fällen setzen wir im Register hinter den einfachen aus Anion und Kation gebildeten Namen die Formel, z. B.:

Natriumvanadinat  $4 Na_2O \cdot 7 V_2O_5 \cdot 33 H_2O$ .

Das obige Aushilfsmittel haben wir nun auch noch in anderen Fällen angewendet, nämlich überall dort, wo die Zahl nicht den stöchiometrischen Anteil des Bestandteiles, vor dem sie steht, an der Zusammensetzung des Moleküls ausdrückt, sondern wo sie in dem Namen der gesamten Verbindung einen integrierenden Bestandteil bildet. So bezeichnen wir:

Dithionate als 2Thionate } vgl. § 5  
Trithionate als 3Thionate }

Hexametaphosphate als 6 Meta-Phosphate.

### III. Anlagerungsverbindungen. Doppelsalze. Komplexverbindungen. Heteropolysäuren. Metallamine.

§ 9. Bei Anlagerungsverbindungen wird die Bezeichnung des angelagerten Moleküls, durch Bindestriche verbunden, hinter den Namen des Salzes gesetzt.

Z. B. bei Hydraten:

Calciumchlorid-4-Hydrat

Calciumchlorid-6-Hydrat

bei Ammoniakaten usw.:

Kupferchlorid-2-Ammoniak ( $Cu^n$ )

Kupferchlorid-2-Pyridin ( $Cu^n$ )

Kupferchlorid-2-Schwefelharnstoff ( $Cu^n$ )

Kupfer-2chromat-1-Quecksilbercyanid ( $Cu^n, Hg^n$ ).

In letzterem Falle kann man auch beschreiben:

Quecksilbercyanid-1-Kupfer-2chromat ( $Hg^n, Cu^n$ ).

Die Wertigkeit der Elemente in diesen Verbindungen wird besser durch die Symbole nach § 3a als durch stöchiometrische

Zahlen nach § 3b ausgedrückt, obgleich letzteres in einfachen Fällen natürlich auch angängig wäre. Bei kompliziert zusammengesetzten Anlagerungsverbindungen könnte letztere Methode leicht zu Irrtümern führen, z. B.:

**2-Bleinitrat-11-Schwefelharnstoff ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ ).**

Zu beachten ist, daß die Zahlen sich immer auf den ganzen Komplex bis zur nächsten Zahl beziehen.

§ 10. Doppelsalze, ohne Unterschied des Grades der Komplexität werden nach folgenden Gesichtspunkten bezeichnet.

a) Bei Doppelsalzen mit zwei elektropositiven und einem oder mehreren elektronegativen Bestandteilen wird der schwächer elektropositive Bestandteil vorangestellt, dann folgt der stärker elektropositive und dann die elektronegativen. Die letzteren werden nach steigender Wertigkeit und innerhalb derselben Wertigkeitsgruppe nach steigender Anzahl der Elemente im Ion und nach steigendem Atomgewicht bzw. Molekulargewicht geordnet. Die Reihenfolge der wichtigsten Anionen ist mithin die folgende:

$\text{Cl}'$ ,  $\text{Br}'$ ,  $\text{I}'$ ,  $\text{CN}'$ ,  $\text{SCN}'$ ,  $\text{NO}'_2$ ,  $\text{NO}'_3$ ,  $\text{SO}''_3$ ,  $\text{SO}''_4$ ,  $\text{PO}'''_4$  usw.

Beispiele:

Eisen-4-Kalium-6-cyanid ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ )

Eisen-2-Ammonium-2-sulfat-6-Hydrat ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ )

Magnesium-1-Cäsium-3-bromid-6-Hydrat

Platin-2-Kalium-6-chlorid ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ )

Quecksilber-2-Kalium-2-chlorid-2-bromid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )

Quecksilber-1-Kalium-2-bromid-1-rhodanid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ).

b) Ist die Elektroaffinität der Kationen nicht deutlich differenziert, so werden dieselben nach dem Atomgewicht angeordnet, ebenso wie in den obigen Fällen die Anionen. In derselben Weise werden Doppelverbindungen, die aus einem Kation und zwei oder mehr Anionen bestehen, behandelt.

Beispiele: Natrium-1-Kalium-tartrat  
Cäsium-1-chlorid-2-bromid  
Cäsium-2-bromid-1-jodid.

Diese Anordnungen beruhen auf folgenden Erwägungen. Nach der Elektroaffinitätstheorie von ABEGG und BODLÄNDER, kann man sich alle Komplex- und Doppelsalze zerlegt denken in einen sogenannten „Neutralteil“ und einen dissoziierenden Bestandteil, z. B. das Eisen-4-Kalium-6-cyanid in den „Neutralteil“ Eisen-2-cyanid

und den dissoziierenden Bestandteil Kaliumcyanid. Der elektropositive Bestandteil des Neutralteils ist nun meistens dasjenige Element, für dessen Charakteristik die betreffende Komplexverbindung besonders wichtig ist, zu dem also die Verbindung systematisch gehört. In einer Systematik gehört z. B. Eisen-4-Kalium-6-cyanid unzweifelhaft zum Eisen, Platin-2-Ammonium-6-chlorid zum Platin, Quecksilber-1-Cäsium-3-chlorid zum Quecksilber, während das positivere Element der Verbindung nichts Charakteristisches hinzufügt. Durch die obige Anordnung wird nun die Hervorhebung des für die Doppelverbindung wichtigsten Bestandteiles im Namen sowie die sachgemäße Einreihung ins alphabetische Register erreicht.

Verdeckt wird allerdings durch diese Nomenklatur die Zusammengehörigkeit der Bestandteile komplexer Ionen, also die „Konstitution“, wie z. B. des Eisens mit Cyan im komplexen Eisencyanid-Anion. Dieser Punkt erschien uns jedoch für eine Nomenklatur, für Registrierungszwecke nicht so wichtig, als die Möglichkeit, jede Verbindung auf Grund ihrer qualitativen Zusammensetzung ohne sonstige Kenntnisse ihrer Eigenschaften auffinden zu können.

An diese Nomenklatur schließt sich nun die Benennung mancher Komplexsäuren vollständig an, indem hier auf den schwächer elektropositiven Bestandteil der Wasserstoff = *Hydro* und dann die elektronegativen Bestandteile folgen. Es treten demnach z. B. folgende Namen an Stelle älterer Bezeichnungen:

Ferricyanwasserstoffsäure wird Eisen-3-*Hydro*-6-cyanid ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ) benannt  
 Zinnchloridchlorwasserstoffsäure wird Zinn-2-*Hydro*-6-chlorid ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ )  
 Platinchloridchlorwasserstoffsäure wird Platin-2-*Hydro*-6-chlorid ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ )  
 Pentachlorplatinsäure wird Platin-2-*Hydro*-1-*hydroxy*-5-chlorid ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ ).

Dadurch, daß nach § 4b die Bezeichnungen *Hydro*-, *hydroxy*- und *oxy*- im Alphabet des Registers nicht berücksichtigt werden, erreicht man, daß auch alle systematisch zusammengehörigen Verbindungen im Register einander folgen.

Die Verbindungen des Platins mit Chlor werden in folgender Reihenfolge hiernach angeordnet werden:

	Frühere Bezeichnung:
Platinchlorid ( $\text{Pt}^{\text{II}}$ )	Platochlorid
Platinchlorid ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ )	Platinichlorid
Platin-2- <i>Hydro</i> -4-chlorid ( $\text{Pt}^{\text{II}}$ )	Platochlorwasserstoffsäure
Platin-2- <i>Hydro</i> -6-chlorid ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ )	Platinichlorwasserstoffsäure
Platin-2- <i>Hydro</i> -5- <i>hydroxy</i> -1-chlorid ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ )	Monochlorplatinsäure
Platin-2- <i>Hydro</i> -4- <i>hydroxy</i> -2-chlorid ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ )	Dichlorplatinsäure.

Hier sind sämtliche Verbindungen unter: „Platinchlorid“ zu finden, während sie nach der älteren Nomenklatur unter die verschiedensten Buchstaben des Alphabetes verstreut werden.

Wollte man hier nun streng konsequent vorgehen, so müßte man, worauf schon in § 5 hingewiesen ist, die aus mehreren Elementen bestehenden Säuremoleküle, die auch WERNER als „Verbindungen höherer Ordnung“ mit den Komplexverbindungen unter denselben Gesichtspunkten behandelt<sup>1</sup>, nach den gleichen Prinzipien benennen. Es würden dann z. B.:

Schwefelsäure	bezeichnet als	Schwefel-2-Hydro-4-oxyd
Schweflige Säure	„ „	Schwefel-2-Hydro-3-oxyd
Hyposchweflige Säure	„ „	2-Schwefel-2-Hydro-3-oxyd
Dithionsäure	„ „	2-Schwefel-2-Hydro-6-oxyd
Salpetersäure	„ „	Stickstoff-1-Hydro-3-oxyd usw.

Dafs eine derartige Nomenklatur auch für solche einfacheren Verbindungen, besonders für ihre systematische Anordnung, sehr grofse Vorteile hätte, liegt klar auf der Hand.

§ 11. Nach ähnlichen Prinzipien wie sie in § 10 entwickelt sind, werden die sogenannten kondensierten komplexen Säuren, die wir als Heteropolysäuren bezeichnen, benannt. Es wird hier vorangestellt der Name des ganzen „Neutralteils“ (nicht nur eines elektropositiven Bestandteiles) und dann folgt der Name des ionisierenden Bestandteiles.

Also:

Molybdänsäurephosphate	nicht	Phosphormolybdänate
Wolframsäurevanadinate	„	Wolframvanadinate oder Vanadinwolframate
Molybdänsäuremanganite	„	Manganimolybdänate
Molybdänsäuresulfite	„	Schwefligsäuremolybdänate
Wolframsäuresilicate	„	Kieselwolframate.

Die streng konsequente Durchführung der in § 10 angegebenen Nomenklatur insbesondere die Anwendung der stöchiometrischen Zahlen für diese Stoffe würde das Bild dieser Verbindungen allzu sehr verwirren. Es liegt dies teilweise daran, dafs die Heteropolysäuren und ihre Salze außerordentlich kompliziert zusammengesetzt sind, teilweise auch daran, dafs trotz zahlreicher Untersuchungen

<sup>1</sup> l. c. S. 41 u. ff.

bisher eine einheitliche Systematik für dieses Gebiet noch nicht gefunden ist.

Es empfiehlt sich daher, zumal in den Fällen, in denen auch die Formeln der Übersichtlichkeit halber nicht atomistisch sondern molekular geschrieben werden, hier die stöchiometrischen Zahlen im Namen fortzulassen und besser vorläufig im Register die Formeln hinzuzusetzen, z. B.:

Ammonium-molybdänsäure-per-jodat.  $4(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot \text{J}_2\text{O}_7 \cdot 8\text{MoO}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ .

Für Register erscheint es zweckmässig, die Salze kondensierter Komplexsäuren mit den Säuren selbst zusammenzubringen, da man die ersteren kaum jemals bei dem Kation, sondern bei dem charakteristischen Teil des Anions, also dem „Neutralteile“ desselben suchen wird. Dieses erreicht man dadurch, daß man diese zusammengehörigen Verbindungen unter einem Hauptstichwort vereinigt.

Beispiel:

**Molybdänsäurephosphate ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ )**

Ammoniumsalz:  $2(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot \text{P}_2\text{O}_5 \cdot 4\text{MoO}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ .

Ammoniumsalz:  $8(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot \text{P}_2\text{O}_5 \cdot 5\text{MoO}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ .

Kaliumsalz:  $5\text{K}_2\text{O} \cdot \text{P}_2\text{O}_5 \cdot 17\text{MoO}_3$ .

Säure:  $8\text{H}_2\text{O} \cdot \text{P}_2\text{O}_5 \cdot 18\text{MoO}_3 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ .

**Molybdänsäuresulfite ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ )**

Ammoniumsalz:  $2(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot 5(\text{MoO}_3) \cdot 2\text{SO}_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ .

Bariumsalz:  $2\text{BaO} \cdot 5\text{MoO}_3 \cdot 2\text{SO}_2 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ .

§ 12. Bei der Benennung der Metallammine ist eine Unterscheidung zu machen zwischen den Verbindungsklassen, deren Natur noch nicht als definitiv aufgeklärt zu bezeichnen ist, und den Kobaltamminen, Chromamminen, Platinamminen usw., die durch zahlreiche erfolgreiche Arbeiten, zuletzt durch die von A. WERNER, P. PFELFFER und ihren Schülern in eine übersichtliche Systematik eingeordnet werden konnten. Für diese letzteren folgen wir der von A. WERNER<sup>1</sup> ausgezeichnet ausgearbeiteten Nomenklatur unter Einführung einiger prinzipiell unwichtiger, nur mit Rücksicht auf die Registrierung zweckmässiger Änderungen.

a) Nomenklatur der einkernigen Metallammine: Vor dem Namen des zentralen Metallatomes stehen die im komplexen Radikal mit ihm verbundenen Gruppen oder Atome unter Zwischenfügung der stöchiometrischen Zahlen, und zwar in folgender von WERNERs Vorschlag abweichender Reihenfolge. Zuerst stehen die Ammoniak-

<sup>1</sup> l. c. S. 126. Z. anorg. Chem. 14, (1897) 21.



gruppen oder die organischen Substitutionen derselben; sind beide Arten im Komplex vereinigt, so steht das für die Verbindung charakteristischste Ammin voran. Also 2-Dimethylglyoxim-2-Ammin-Kobaltnitrat und nicht 2-Ammin-2-Dimethylglyoxim-Kobaltnitrat.

Dann folgen die komplex gebundenen Wassermoleküle, bezeichnet mit „Aquo“ und endlich die komplex gebundenen Radikale. Von diesen steht an erster Stelle das Radikal „Hydroxo“, dann folgen die Säureradikale in der in § 10a angeführten Reihenfolge.

Auf das „Zentralatom“ folgen die nicht komplex gebundenen Reste. Sind dieselben Kationen, so werden sie ebenfalls direkt an das Zentralatom angefügt. Gegenüber der von WERNER gewählten umgekehrten Reihenfolge ergibt sich hieraus für das alphabetische Register der Vorteil, daß die zusammengehörigen Ammine derselben Reihe, also z. B. alle 2-Äthylendiaminverbindungen oder alle 4-Amminverbindung einander folgen, während nach der Reihenfolge von WERNER z. B. die Chlorverbindungen aller verschiedenen Reihe, die viel weniger Beziehungen zueinander haben, einander folgen würden.

Bei Stellungsisomerie werden die die Isomerie bezeichnenden Zahlen nicht kursiv gedruckt in Klammern hinter den Namen der Verbindung gesetzt, z. B.:

#### 4-Ammin-2-Nitrito-Kobaltchromat (1.2).

Einige Schwierigkeit macht die Bezeichnung der Verbindung eines komplexen als Anion fungierenden Ammins mit einem als Kation fungierenden. Derartige Salze werden doppelt benannt, z. B.:

2-Ammin-4-Nitrito-kobaltsaures Salz v. 4-Ammin-2-Nitrito-Kobalt  
4-Ammin-2-Nitrito-Kobaltsalz d. 2-Ammin-4-Nitro-Kobaltsäure.

b) Auch für „mehrkernige“ Metallammine folgen wir unbedingt der Nomenklatur WERNERS unter Beibehaltung obiger geringfügiger Änderungen.

Für das Generalregister der Zeitschrift f. anorg. Chemie Band 1—50 konnte allerdings hier diese Nomenklatur noch nicht durchgeführt werden, da die in diesen Bänden beschriebenen mehrkernigen Metallammine in ihrer Konstitution noch nicht sämtlich definitiv aufgeklärt und mit anderen Bezeichnungen versehen waren. Die von den Autoren gewählten Bezeichnungen wurden unter Anwendung der stöchiometrischen Zahlen registriert.

c) Für die Registrierung der Metallammine ist es zweckmäßig, die einzelnen Gruppen unter einem Hauptstichwort derart

zu vereinigen, daß sie mit dem das Zentralatom bildenden Metalle im Register zusammenstehen, z. B.:

Iridiumammine ( $\text{Ir}^{\text{III}}$ ) oder Kobaltammine ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ).

Unter diesen Hauptstichworten werden die Namen zunächst nach der alphabetischen Reihenfolge der am Anfang stehenden Bestandteile geordnet, so daß sie — auch unter Einreihung der früher üblichen Bezeichnungen mit den entsprechenden Verweisungen — z. B. folgendermaßen geordnet werden:

Äthylammin-Kobaltsalze

Äthylendiammin-Kobaltsalze

Ammin-Kobaltsalze

Croceokobaltsalze siehe 4-Ammin-2-Nitrito-Kobaltsalze

Dimethylglyoxim-Kobaltsalze usw.

Die in bezug auf das in ihnen enthaltene Ammin gleichartigen Metallamine werden nach den stöchiometrischen Zahlen des Ammingehaltes in ansteigender Reihe geordnet, und die hiernach derselben Reihe angehörigen Stoffe weiterhin nach der alphabetischen Reihenfolge des zweiten auf das Ammin folgenden komplex gebundenen Bestandteiles. Es ergibt sich also z. B. die nachstehende Reihenfolge:

1-Äthylendiamin-4-Ammin-Kobaltsalze

2-Äthylendiamin-2-Ammin-Kobaltsalze

2-Äthylendiamin-2-Chloro-Kobaltsalze

2-Äthylendiamin-1-Oxalato-Kobaltsalze

2-Äthylendiamin-2-iso-Rhodanato-Kobaltsalze

3-Äthylendiamin-Kobaltsalze

2-Ammin-2-Aquo-2-Chloro-Kobaltsalze

2-Ammin-3-Aquo-1-Chloro-Kobaltsalze

2-Ammin-2-Nitrito-1-Oxalato-Kobaltsalze

2-Ammin-4-Nitrito-Kobalt-Metall

3-Ammin-1-Aquo-2-Chloro-Kobaltsalze

3-Ammin-2-Aquo-1-Chloro-Kobaltsalze

3-Ammin-2-Aquo-1-Oxalato-Kobaltsalze

3-Ammin-1-Chloro-2-Nitrito-Kobalt

3-Ammin-3-Nitrato-Kobalt

3-Ammin-1-Nitrito-1-Oxalato-Kobalt

3-Ammin-2-Nitrito-Kobaltsalze

3-Ammin-3-Nitrito-Kobalt

4-Ammin-1-Aquo-1-Chloro-Kobaltsalze

4-Ammin-2-Aquo-Kobaltsalze

usw.

Als Beispiele für die hieraus sich ergebenden Bezeichnungen einzelner Verbindungen seien noch die folgenden angeführt:

Kobaltammine ( $\text{Co}^{\text{III}}$ )

2-Äthylendiamin-2-Chloro-Kobaltrhodanid

2-Äthylendiamin-1-Oxalato-Kobalt-Gold-4chlorid ( $\text{Au}^{\text{III}}$ )

2-Ammin-2-Aquo-2-Chloro-Kobaltchlorid

3-Ammin-2-Nitrito-1-Oxalato-Kobalt-Kalium

2-Ammin-4-Nitrito-Kobalt-Ammonium

3-Ammin-2-Nitrito-Kobaltchlorid

3-Ammin-3-Nitrito-Kobalt

4-Ammin-1-Aquo-1-Nitrito-Kobalt-Platin-4chlorid ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ )

§ 13. Metallammine, deren Konstitution als Komplexverbindungen noch nicht als definitiv aufgeklärt zu bezeichnen ist, werden zweckmäÙig häufig als Anlagerungsverbindungen der betreffenden Metallsalze benannt werden.

Beispiele:

Kupferchlorid-2-Ammoniak ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

Nickelrhodanid-4-Phenylhydrazin.

Die Quecksilberammine dagegen lassen sich ebenso wie viele organische Quecksilberverbindungen den entsprechenden Verbindungen anderer Metalle nicht an die Seite stellen. Sie sind nach unserer bisherigen Kenntnis keine Anlagerungsverbindungen, sondern Substitutionsverbindungen. Sie lieÙen sich daher der Nomenklatur nicht zwanglos einfügen, und es wurden für sie die bisherigen Namen beibehalten, nur daÙ überall nach obigen Prinzipien „Merkur“ durch „Quecksilber“ und die Zahlworte durch die stöchiometrischen Zahlen ersetzt wurden. Also statt:

Dimerkurammoniumsalze 2-Quecksilberammoniumsalze.

§ 14. Wie schon oben in Fußnoten zu § 7 angeführt, empfehlen wir in den Verbindungen die einzelnen kationischen Bestandteile mit groÙen Anfangsbuchstaben, die anionischen mit kleinen zu schreiben bzw. zu drucken. Es geschieht dies lediglich, um die Übersichtlichkeit der Namen zu erhöhen.

Beispiele:

Platin-2-Kalium-4-chlorid-2-bromid ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ ),

3-Molybdän-1-Pyridinium-1-hydroxy-18-oxy-18-chlorid ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ ).

II\*

Die in vorstehenden Abschnitten gemachten Vorschläge für eine Bezeichnungsweise anorganischer Stoffe zu Registrierungszwecken beruhen auf folgenden Grundlagen:

1. Auf der qualitativen Zusammensetzung der Stoffe.
2. Auf der Wertigkeit der einzelnen Elemente.
3. Auf der Elektroaffinität der einzelnen Bestandteile der Verbindungen.

Daß eine solche Nomenklatur nicht überall streng logisch bleiben kann, und in manchen Fällen das Zweckmäßige den Vorzug vor dem absolut Konsequenten verdient, daß man, wenn es sich um Erhaltung und Respektierung althistorischer und durch den Gebrauch eingewurzelter Namen handelt, sich scheuen muß, an die äußersten Grenzen des Formalismus zu gehen, erschien uns selbstverständlich, mag aber hier noch hervorgehoben werden, um manche Abweichungen zu entschuldigen.

---

## Vorrede.

---

Bei der Bearbeitung des Generalregisters für die ersten 50 Bände der „Zeitschrift für anorganische Chemie“ war unser Streben hauptsächlich darauf gerichtet, den wissenschaftlichen Inhalt dieser Bände erschöpfend wiederzugeben und ihn möglichst leicht zugänglich zu machen.

Hierbei traten eine Reihe von Schwierigkeiten auf, die z. T. mehr formaler Natur waren, wie alle mit der Nomenklatur zusammenhängender Fragen, die bereits in der vorstehenden Abhandlung besprochen sind, die z. T. aber auch sachliche Gründe hatten.

Während des Erscheinens der zu registrierenden 50 Bände hatte sich der Charakter der anorganischen Chemie sehr wesentlich geändert. Diese Wissenschaft beschäftigte sich früher, aufser mit analytischen und technischen Problemen, hauptsächlich mit der Darstellung und Beschreibung von Verbindungen, wovon die ersten Bände dieser Zeitschrift Zeugnis ablegen. Inzwischen aber waren unter dem Einfluß der physikalischen Chemie auch der anorganischen Chemie neue Aufgaben gestellt und neue Wege gebahnt; die einzelnen Stoffe traten als solche mehr in den Hintergrund, die Stoffgruppen, die Reaktionen selbst, die Energieumsätze dabei, die Gleichgewichte usw. nahmen ein wesentliches Interesse in Anspruch, wie das immer stärkere Anwachsen von Untersuchungen allgemeineren Charakters in den letzten Bänden dieser Zeitschrift beweist.

Unter diesen Umständen konnte natürlich auch eine sorgfältige Registrierung aller behandelten Stoffe und aller physikalischen Konstanten nicht genügen, den wissenschaftlichen Inhalt zu erschöpfen,

es mußte vielmehr dem Benutzer des Generalregisters die Möglichkeit geboten werden, sich über allgemeinere Erscheinungsgruppen schnell und vollständig zu orientieren auch ohne Kenntnis der besonderen Stoffe, an denen die betreffende Erscheinung untersucht wurde. Wir haben deswegen nicht nur alle physikalischen Konstanten unter den entsprechenden Stichworten zusammengefaßt, sondern außerdem noch eine größere Anzahl von Stichworten allgemeineren Inhaltes aufgenommen, die dem genannten Zwecke dienen sollen.

Ein Verzeichnis der wichtigsten dieser allgemeinen Stichworte findet sich in der Benutzungsvorschrift.

Die zahlreichen Referate in den ersten Bänden dieser Zeitschrift sind in dem Generalregister nicht berücksichtigt worden.

Für die Rechtschreibung waren maßgebend, das vom Verein Deutscher Ingenieure herausgegebene Werk „Rechtschreibung der naturwissenschaftlichen und technischen Fremdwörter“, bearbeitet von Dr. HUBERT JANSEN (Berlin-Schöneberg 1907).

Außer den üblichen Autoren- und Sachregistern wurde noch ein Register der Laboratorien angelegt. Dieses dient einerseits statistischen Zwecken, die vielleicht ein gewisses historisches Interesse haben können, andererseits ermöglicht es eine Übersicht über die Arbeitsgebiete ganzer „Schulen“ und die Auffindung von Arbeiten, die von Schülern ohne den Namen des Lehrers veröffentlicht sind.

---

# Anweisung zur Benutzung des Generalregisters.

## I. Autorenregister.

1. Es sind nur die Namen berücksichtigt, die entweder in Haupt- oder in Untertiteln erwähnt sind.
2. Abhandlungen desselben Autors folgen chronologisch aufeinander.
3. Abhandlungen mehrerer Autoren sind unter jedem Namen aufgeführt; hinter dem Titel werden die Namen der anderen Autoren in Klammern beigefügt.

## II. Sachregister.

1. Für die einfachen Verbindungen ist im allgemeinen die jetzt übliche Nomenklatur angewandt. Für kompliziertere Verbindungen gelten die in der vorstehenden Abhandlung „Ein Verfahren zur Registrierung anorganischer Stoffe“ dargelegten Prinzipien.

2. Salze sind durchweg unter ihrem positiven Bestandteil registriert; wenn jedoch ganze Salzsreihen derselben Säure den Gegenstand der Untersuchung bilden, so finden sie sich auch unter dem Namen des Anions, z. B. Nitrite, *Meta-Phosphate*, *Hypo-Sulfite*.

3. Für die alphabetische Anordnung der Stoffe sind nur die für ihre qualitative Zusammensetzung charakteristischen Elemente und Gruppen maßgebend. Alle auf die quantitative Zusammensetzung und Konstitution bezüglichen Bestandteile der Namen, wie Zahlworte, Vorsilben (Ortho-, Para-, Meta-Pyro-, Per-, Hypo-, Sub-, Poly-, Iso-, Pseudo-) werden im Alphabet nicht berücksichtigt. Um dies übersichtlich durchführen zu können, sind die Zahlworte durch Zahlen ausgedrückt, und diese sowohl wie alle Vorsilben *kursiv* gedruckt. Wie Vorsilben werden auch behandelt die Worte: *Hydro*, *hydroxy*, *oxy*.

Alle *Kursiv* gedruckten Teile der Namen sind also im Alphabet nicht mitsuzählen.

Bei allen organischen Stoffen findet jedoch dies Prinzip keine Anwendung; ihre gebräuchlichen Namen sind unverändert beibehalten und in das Alphabet eingereiht.

4. Die Wertigkeit der Elemente ist, wo erforderlich, durch das hinter den Namen der Stoffe gesetzte Symbol des fraglichen Elementes mit Wertigkeitsbezeichnung ausgedrückt (z. B.  $\text{Cu}^I$ ,  $\text{Cu}^{II}$ ).

5. Doppelsalze und Komplexsalze mit zwei positiven Bestandteilen sind unter dem positiven Element des Neutralteiles zu suchen. Komplexsalze mit zwei negativen Bestandteilen findet man unter dem Neutralteil des Anions und zwar unter besonderen Stichworten (s. S. 15. § 11).

6. Metallamine komplexer Natur sind unter einem Hauptstichwort vereinigt (Chromamine, Kobaltamine, Quecksilberamine usw.). Andere Ammine (unbekannter Konstitution) und alle sogen. Additionsverbindungen sind durchweg unter dem addierenden Salz angeführt.

7. Die benutzten Abkürzungen sind alle so gewählt, daß sie ohne weiteres verständlich sind.

8. Abgesehen von den einzelnen Stoffnamen sind noch eine Reihe allgemeiner Stichworte vorhanden, die eine schnelle Orientierung über bestimmte



Gebiete gestatten; die wichtigsten dieser Stichworte sind in der folgenden Tabelle zusammengestellt, die auf Vollständigkeit keinen Anspruch macht.

Abkühlungslinien.	Komplexbildung.
Absorption.	Komplexsalze.
Äquivalentgewicht.	Konstitution.
Affinität.	Konzentrationselement.
Allotropie.	Krystallform.
Analyse.	Legierungen.
Apparate.	Leitvermögen.
Assoziation.	Löslichkeit.
Atomgewicht.	Lösungen.
Auflösungsgeschwindigkeit.	Lösungen, feste.
Bibliographie.	Malanalyse.
Bildungswärme.	Massenwirkungsgesetz.
Brechungsvermögen.	Minerale.
Dampfdruck.	Mischbarkeit, begrenzte.
Dichte.	Mischkrystalle.
Diffusion.	Molekulargewicht.
Dissoziation.	Molekularvolumen.
Elektroanalyse.	Oberflächenspannung.
Elektrode.	Okklusion.
Elektrolyse.	Periodisches System.
Elektrolyte.	Polarisation.
Elemente, chem. u. galv.	Polymorphie.
Energie, freie.	Potential.
Erstarrungslinie.	Reaktionsgeschwindigkeit.
Gasanalyse.	Reaktionskinetik.
Gaskette.	Reibung.
Gefrierpunkte.	Schmelzpunkt.
Gel.	Schmelzwärme.
Gleichgewicht.	Siedepunkt.
Gleichgewicht, heterog.	Spektralanalyse.
Hydrogel.	Stromausbeute.
Hydrolyse.	Thermochemische Daten.
Hydrosol.	Überführung.
Isomerie.	Überspannung.
Isomorphie.	Umwandlungspunkt.
Isotherme.	Valenz.
Katalyse.	Verseifungsgeschwindigkeit.
Kathode.	Verteilung.
Kleingefüge.	Wärme, spezifische.
Kolloide.	Wanderungsgeschwindigkeit.
Kolloidlösungen.	Zersetzungsspannung.

Vielfach sind unter diesen Hauptstichworten nicht die einzelnen Stoffe, sondern ganze Stoffgruppen angeführt.

### III. Register der Laboratorien.

Die Titel der Arbeiten sind gekürzt wiedergegeben. Hinzugefügt sind in Klammern die Namen derjenigen Gelehrten, die nach ausdrücklicher Angabe im Texte der Arbeit die Ausführung der Untersuchung veranlaßt haben, ohne im Titel mit genannt zu sein.

# Autorenregister.

## A

### Abegg, Richard

1899. 20, 458. Die Elektroaffinität, ein neues Prinzip der chemischen Systematik (m. G. Bodländer).  
1900. 28, 286. Analytische Trennung u. Erkennung d. Säuren (m. W. Herz).  
1900. 25, 405. Berichtigung zu dem systematischen Analysengang der Anionen (m. W. Herz).  
1903. 34, 180. Problem der Systematisierung der anorganischen Verbindungen (m. G. Bodländer).  
1903. 35, 129. Borsäure, Fluorkalium u. Flußsäure (m. C.J.J. Fox u. W. Herz).  
1904. 39, 380. Die Valenz und das periodische System. Versuch einer Theorie der Molekularverbindungen.  
1905. 43, 116. Bemerkungen zur Valenztheorie.  
1905. 43, 122. Zum Valenzbegriff (m. F. W. Hinrichsen).  
1905. 44, 379. Beiträge zur Kenntnis der Elektroaffinitätsunterschiede der Wertigkeitsstufen und ihrer Oxydationsgleichgewichte. II. Über die gegenseitigen Beziehungen der Wertigkeitsstufen des Thalliums und die Oxydationskraft des Sauerstoffes (mit J. F. Spencer).  
1905. 45, 293. Untersuchungen über die Elektroaffinität der Anionen. I. Das Oxalat-Ion (m. H. Schäfer).  
1905. 46, 406. Zur Kenntnis der Thalliumoxalate (m. J. F. Spencer).  
1906. 49, 341. Die Thalliumjodide, ihre Existenzbedingungen und ihre Wertigkeit. Ein Fall von anorganischer Tautomerie (mit W. Maitland).  
1906. 50, 309. Über die Fähigkeit d. Elemente miteinander Verbindungen zu bilden.  
1906. 50, 403. Die festen Polyjodide der Alkalien, ihre Stabilität u. Existenzbedingungen bei 25° (m. A. Hamburger).

### Abel, Emil

1900. 26, 361. Gleichgewicht zwischen den verschiedenen Oxydationsstufen desselben Metalles.

### Åkerberg, Teodor

1902. 31, 161. Geschwindigkeit d. elektrolytischen Zersetzung v. Oxalsäure bei Gegenwart von Schwefelsäure.

### Akunoff, J.

1900. 24, 191. Verhalten eines Gemenges v. Benzoldampf und Wasserstoff zu Platin- u. Palladiumschwarz (m. G. Lunge).

### Alfa, J.

1899. 21, 43. Über fluorierte Phosphate, Sulfate, Selenate, Tellurate und Dithionate (m. R. F. Weinland).

**Alvisi, Ugo**

1897. 14, 302. Über Triäthylsulfmetaaluminat.

**Andreocci, A.**

1896. 14, 246. Über den Schwefelstickstoff.

**Andrews, Launcelet W.**

1900. 26, 175. Eine Silbertitrimethode.

1903. 36, 76. Neue volumetrische Methode von allgemeiner Anwendbarkeit.

**Anneler, E.**

1906. 48, 86. Zur quantitativen Bestimmung des Ozons (m. F. P. Treadwell).

**Appelberg, A.**

1908. 36, 86. Elektrolyse von geschmolzenem Bleichlorid in Rücksicht auf die Beziehung von Stromdichte und Stromausbeute.

**Archibald, Ebeneser Henry**

1908. 34, 353. Revision des Atomgewichtes von Cäsium (m. Th. W. Richards).

**Arctowski, Henryk**

1894. 6, 255. Einige Eigenschaften d. Schwefelkohlenstoffes.

1894. 6, 260. Mittheilungen über Löslichkeitsverhältnisse. I. Lösl. v. Quecksilberhaloidsalzen in Schwefelkohlenstoff.

1894. 6, 377. Die künstliche Darstellung von Hämatit.

1894. 6, 392. Beiträge z. Kenntnis d. Lösungsvorganges. II. Über die Löslichk. v. Jod im Schwefelkohlenstoff.

1894. 7, 167. Die Flüchtigkeit des Quecksilberchlorids.

1894. 8, 218. Doppelte Umsetzung bei gasförmigen Körpern.

1895. 8, 314. Die Einwirkung v. Hitze auf Schwefelkohlenstoff.

1895. 9, 29. Die Flüchtigkeit der Chromsäureanhydrids.

1895. 9, 178. Die Hydrolyse der wässerigen Lösungen d. Quecksilberchlorids.

1895. 10, 25. Notiz über die Krystallisation des Broms.

1895. 10, 27. Zur Krystallographie d. Quecksilberchlorids.

1895. 11, 272. Über die Löslichkeit beim Erstarrungspunkte der Lösungsmittel.

1896. 12, 225. Versuche über die Flüchtigkeit des roten Phosphors.

1896. 12, 358. Notiz über künstliche Dendrite.

1896. 12, 418. Einige Bemerkungen über die Lösbarkeit fester Körper in Gasen.

1896. 12, 417. Unters. über die Verdampfungsgeschwindigkeit der Quecksilberhaloidsalze; ein Beitrag z. Kenntnis der Löslichkeit fester Körper in Gasen.

1896. 12, 427. Unters. über die Sublimationsspannungen des Jods.

**Arndt, Kurt**

1901. 27, 341. Baryumnitrit.

1901. 28, 364. Neutralsalze.

**Aron, Hans**

1904. 39, 170. Komplexsalze des vierwertigen Zinns (m. A. Rosenheim).

**Asch, Wladislaw**

1901. 28, 273. Beiträge zur Chemie der Silikomolybdate.

**Aschoff, K.**

1892. 1, 144, 245. Eine neue direkte Trennung von Chlor, Brom und Jod (m. P. Jannasch).

1892. 1, 248. Quantitative Trennung von Jod und Chlor durch Fällung mit Thalliumsulfatlösung (m. P. Jannasch).

**Aschoff, K.**

1898. 5, 8. Die quantitative Trennung von Jod, Brom u. Chlor sowie im besonderen die Best. v. Brom in natürlichen Salzsolen und Mutterlaugen (m. P. Jannasch).

**Ashley, R. H.**

1905. 45, 69. Die Oxydation von Sulfiten durch Jod in alkalischer Lösung.  
1905. 46, 211. Bestimmung von Sulfiten durch Jod.

**Aten, A. H. W.**

1905. 47, 386. Phasengleichgewichte im System Wismut und Schwefel.

**Atomgewichtskommission, Internationale**

1902. 33, 241. Bericht.  
1904. 38, 1. Bericht.  
1905. 43, 1. Bericht.  
1906. 48, 129. Bericht.

**Atterberg, A.**

1906. 48, 367. Die Borate der Alkalimetalle und des Ammons.

**Auerbach, Friedrich**

1908. 37, 353. Borsäure u. arsenige Säure, eine Studie über Komplexbildung.

**Auerbach, G.**

1901. 28, 1. Elektrolyse von geschmolzenem Jodblei u. Chlorblei.

**Austin, Martha**

1898. 17, 258. Oxydationszustand d. Mangans beim Ausfällen n. d. Chloratverfahren (m. F. A. Gooch).  
1898. 17, 264. Best. d. Mangans als Sulfat u. als Oxyd (m. F. A. Gooch).  
1898. 17, 272. Best. d. Mangans als Carbonat.  
1898. 18, 389. Best. d. Mangans als Pyrophosphat (m. F. A. Gooch).  
1899. 20, 121. Zusammensetz. d. Ammoniummagnesiumphosphats d. Analyse (m. F. A. Gooch).  
1899. 22, 168. Zusammensetz. d. Ammoniummagnesiumphosphats d. Analyse (m. F. A. Gooch).  
1899. 22, 207. Ammoniumdoppelphosphate v. Beryllium, Zink u. Cadmium in analytischer Beziehung.  
1899. 23, 146. Zusammensetz. d. Ammoniummagnesiumarsenats d. Analyse.  
1902. 32, 366. Ammoniumdoppelphosphate in der Analyse.

**Averkieff, N.**

1908. 35, 329. Fällung krystallinischen Goldes durch Formaldehyd.

**B**

**Baldwin, De Forest**

1899. 22, 235. Einwirkung v. Acetylen a. d. Oxyde d. Kupfers (m. F. A. Gooch).

**Bansa, Conrad**

1894. 6, 128. Kaliumdoppelsalze der Unterphosphorsäure.

**Barendrecht, H. P.**

1896. 11, 454. Dimorphie des Eises. Vorl. Mitt.

**Baselli, A.**

1897. 16, 139. Über Hydrosulfato - imido - octammin - dikobaltisalze (mit A. Werner).

**Baskerville, Charles**

1905. 45, 86. Die Reindarstellung des Praseodyms. Entgegnung an Herrn R. J. Meyer.

**Baték, Alexander**

1903. 34, 103. Revision des Atomgewichtes des Ceriums (m. B. Brauner).  
1905. 45, 87. Die Trennung des Thoriums und der Ceriterden durch neutrales Natriumsulfit (Bemerkung zu d. Arbeit v. H. Grofsmann).

**Bauer, O.**

1905. 45, 52. Kupfer, Zinn und Sauerstoff (m. E. Heyn).  
1905. 47, 401. Beitrag zur Kenntnis des Baryumoxyds und seiner Hydrate. Die Darstellung eines neuen Hydrats.

**Baur, Emil**

1902. 29, 805. Stickstoff-Wasserstoff-Gaskette.  
1902. 30, 251. Cerperoxyd.  
1906. 50, 199. Zur Begründung der Stöchiometrie.

**Baxter, Gregory Paul**

1897. 16, 362. Neubestimmung des Atomgewichtes von Kobalt. I. (mit Th. W. Richards).  
1899. 21, 250. Revision d. Atomgewichtes v. Kobalt. II. Best. d. Kobalts i. Kobaltbromid (m. Th. W. Richards).  
1899. 22, 221. Revision d. Atomgewichtes v. Kobalt. III. Die Analyse v. Kobaltchlorür u. Kobaltoxydul (m. Th. W. Richards).  
1900. 23, 245. Revision d. Atomgewichtes von Eisen (m. Th. W. Richards).  
1904. 38, 232. Revision d. Atomgewichtes von Eisen. II. Analyse des Ferrobromids.  
1905. 43, 14. Revision d. Atomgewichtes von Jod.  
1905. 44, 158. Revision d. Atomgewichtes von Cadmium: Analyse von Cadmiumchlorid (m. M. A. Hines).  
1905. 46, 36. Revision d. Atomgewichtes von Jod (zweite Mitteilung).  
1906. 49, 415. Revision d. Atomgewichtes von Cadmium. II (m. M. A. Hines und H. L. Frevert).  
1906. 50, 389. Revision d. Atomgewichtes von Brom.

**Becker, W.**

1905. 43, 251. Das Atomgewicht des Siliciums (m. J. Meyer).

**Beddow, Fr.**

1897. 16, 129. Über Oxodiimidooctamindikobaltisalze (m. A. Werner).

**Behrendt, Emil C.**

1903. 35, 154. Verbindungen des vierwertigen Vanadins. I. Vanadylsulfate u. Vanadylsulfite (m. J. Koppel).

**Bein, Willy**

1905. 43, 125. Dichte und Ausdehnung der Schwefelsäure in wässriger Lösung, ein Beitrag zu ihrem physikalisch-chemischen Verhalten (m. J. Domke).

**Bellucci, Italo**

1900. 26, 209. Über die Pentachlorplatinsäure (m. A. Miolati).  
1900. 26, 222. Über das Platintetrabromid (m. A. Miolati).  
1903. 33, 258. Monochlorplatinsäure (m. A. Miolati).  
1905. 44, 168. Die Hexaoxyplatinsäure.

**Bellucci, J.**

1905. 45, 142. Beiträge z. Kenntnis d. Stanniverbindungen (m. N. Parravano).  
 1905. 47, 287. Palladiumdioxydhydrat (Antwort auf die Mitteilung von L. Wöhler und J. König).  
 1906. 50, 101. Eine neue Reihe isomorpher Salze (m. N. Parravano).  
 1906. 50, 107. Die Konstitution einiger Plumbate (m. N. Parravano).

**Békétóff, N.**

1904. 40, 355. Über den durch Schmelzen verursachten gegenseitigen Austausch bei Halogensalzgemischen (m. Wl. Békétóff).

**Békétóff, Wl.**

1904. 40, 355. Über den durch Schmelzen verursachten gegenseitigen Austausch bei Halogensalzgemischen (m. N. Békétóff).

**Bemmelen, J. M. van**

1893. 5, 466. Das Hydrogel und d. krystallinische Hydrat d. Kupferoxyds.  
 1896. 13, 233. Die Absorption. Das Wasser in den Kolloiden, besonders in dem Gel der Kieselsäure.  
 1897. 15, 84. Der Gehalt an Fluorcalcium eines fossilen Elefantknochens aus der Tertiärzeit (m. S. Thomas und E. A. Klobbie).  
 1897. 15, 90. Die Absorption. Anhäufung von Fluorcalcium, Kalk, Phosphaten in fossilen Knochen (m. E. A. Klobbie).  
 1898. 18, 14. Die Absorption. II. Die Bildung der Gels u. ihre Struktur.  
 1898. 18, 98. Die Absorption. III.  
 1899. 20, 185. Die Absorption. IV. Die Isotherme d. kolloidalen Eisenoxyds bei 15°.  
 1899. 22, 313. Vorkommen, Zusammensetzung u. Bildung v. Eisenanhäufungen in u. unter Mooren (m. C. Hoitsema und E. A. Klobbie).  
 1899. 23, 111. Die Absorption. V. Die Absorption v. HCl u. KCl aus wässriger Lösung d. kolloidales Zinnoxid (m. E. A. Klobbie).  
 1900. 23, 321. Die Absorption. VI. Die Absorption von Stoffen aus Lösungen.  
 1902. 30, 265. Die Absorption. VII. Einwirkung von höheren Temperaturen auf das Gewebe des Hydrogels der Kieselsäure.  
 1902. 30, 342. System Wismutoxyd-Salpetersäure-Wasser (m. G. M. Rutten).  
 1903. 33, 272. System:  $\text{SbCl}_3 - \text{HCl} - \text{H}_2\text{O}$  (m. P. A. Meerburg und U. Huber Noodt).  
 1903. 36, 380. Die Absorption. VIII. Absorptionsverbindungen von Hydrogels, falls auch chemische Verbindungen oder Lösungen stattfinden können.  
 1904. 42, 265. Beiträge zur Kenntnis der Verwitterungsprodukte der Silikate in Ton-, vulkanischen und Laterit-Böden.  
 1904. 42, 314. Die Absorption von Wasser durch Ton.  
 1905. 45, 83. Metasinnsäure und Metazirkonsäure.  
 1906. 49, 125. Die Absorptionsverbindungen. IX. Über den Unterschied zwischen Hydraten und Hydrogelen und die Modifikationen der Hydrogele (Zirkonsäure und Metazirkonsäure).

**Benedicks, Carl**

1899. 22, 298. Zur Kenntnis d. Gadoliniums.  
 1904. 39, 41. Die Atomvolumina der seltenen Erden und deren Bedeutung für das periodische System.

**Benedicks, Carl**

1905. 47, 455. Die Anwendung der van der Waalschen Zustandsgleichung für den festen Zustand.

1906. 49, 284. Die Deduktion der stöchiometrischen Gesetze.

**Benedict, C. H.**

1898. 17, 18. Über d. Salze d. Stickstoffwasserstoffsäure. I. (m. L. M. Dennis).

**Bennett, J. Cera**

1900. 25, 265. Konstitution d. Hyperborate (m. E. J. Constam).

1901. 26, 451. Z. Kenntnis d. Perborate (m. E. J. Constam).

**Berg, Georg**

1897. 15, 328. Eine Verbindung d. Titansäure m. Äpfelsäure.

**Bergsöe, Paul**

1898. 19, 318. Baryumplatinocyanür u. iridiumfreies Platin.

**Berl, E.**

1905. 44, 267. Die Arsensäureanhydridkatalyse des Schwefeltrioxyds.

**Berthelm, Alfred**

1903. 34, 427. Hydrate der Molybdänsäure und einige ihrer Verbindungen (m. A. Rosenheim).

**Berthelot, M.**

1895. 9, 4. Das Fluorescenzspektrum des Argons u. über seine Beziehung zum Nordlicht.

**Best, Hans**

1899. 22, 169. Über Mangantrichlorid und Manganetrachlorid (mit R. J. Meyer).

1899. 22, 192. Notizen über Chromylchlorid, Chlorchromsäure u. Amido-chromsäure (m. R. J. Meyer).

**Bhaduri, Chandrabhushan**

1898. 17, 1. Doppelthiosulfate von Kupfer u. Natrium (m. J. Bhaduri).

**Bhaduri, Jyotibhushan**

1896. 13, 385. Über die Umsetzung der Hypochlorite in Chlorate.

1896. 13, 407. Notiz über die Zersetzung v. Merkurochlorid u. d. Best. v. freiem Chlor.

1898. 17, 1. Doppelthiosulfate von Kupfer m. Natrium (m. C. Bhaduri).

**Bierbrauer, Karl**

1899. 20, 290. Verbindungen d. Antimontrioxyds u. Wismutoxyds m. Alkali-oxalaten (m. A. Rosenheim).

**Billitzer, J.**

1905. 45, 81. Valensbegriff.

**Biltz, Heinrich**

1897. 16, 1. Nachruf auf Victor Meyer.

**Biltz, Wilhelm**

1904. 40, 218. Notizen über Acetylacetonate (m. J. A. Clinch).

1906. 48, 297. Sulfide des Rubidiums und Cäsiums (m. E. Wilke-Dörfurt).

1906. 50, 67. Die Sulfide des Rubidiums und Cäsiums (m. E. Wilke-Dörfurt).

**Bisbee, Harold.**

1901. 28, 71. Okklusion von Magnesiumoxalat durch Calciumoxalat und die Löslichkeit von Calciumoxalat (m. Th. W. Richards und C. F. Mc. Caffrey).

**Blake, J. C.**

1903. 33, 96. Bestimmung der Bromsäure durch direkte Einwirkung von arseniger Säure (m. F. W. Gooch).  
 1903. 37, 243. Die Farben der allotropen Modifikationen des Silbers.  
 1904. 39, 69. Notiz über die Zusammensetzung von Bredigs Silberhydrosol.  
 1904. 39, 72. Verhalten der roten kolloidalen Goldlösungen gegen den elektrischen Strom und Elektrolyten.

**Blomstrand, C. W.**

1892. 1, 10. Doppelsäuren des siebenatomigen Jods.

**Bodländer, Guido**

1899. 20, 453. Die Elektroaffinität, ein neues Prinzip d. chemischen Systematik (m. R. Abegg).  
 1902. 31, 1. Zur Kenntnis der Cuproverbindungen. I (m. O. Störbeck).  
 1902. 31, 458. Beiträge z. Kenntnis der Cuproverbindungen. II (m. O. Störbeck).  
 1902. 32, 235. Elektrolyse geschmolzener Salze.  
 1903. 34, 180. Problem der Systematisierung der anorganischen Verbindungen. (m. R. Abegg).  
 1904. 39, 197. Einige komplexe Silbersalze (m. W. Eberlein).

**Bodmann, G.**

1901. 27, 254. Isomorphie zwischen den Salzen des Wismuts und der seltenen Erden.

**Böhm, E.**

1894. 6, 386. Z. Kenntnis der komplexen anorganischen Säuren. VI. Spaltungsprodukte der Phosphorluteowolframsäure (m. F. Kehrmann).  
 1894. 7, 406. Phosphor-12-molybdänsäure und Phosphorluteomolybdänsäure (m. F. Kehrmann).

**Böhm, Egon**

1905. 43, 326. Beitrag zur Chemie der Fluoride der Schwermetalle.

**Boeke, H. E.**

1906. 50, 244. Das Verhalten von Baryum- und von Calciumcarbonat bei hohen Temperaturen.  
 1906. 50, 355. Die Mischkrystalle von wasserfreiem Natriumsulfat, -Molybdat und -Wolframat.

**Böttger, W.**

1900. 25, 1. Zur Kenntnis d. Amalgame (m. W. Kerp).

**Böttlinger, C.**

1893. 6, 1. Zur Reinigung d. Thoroxyds.

**Beltwood, B. B.**

1895. 10, 181. Doppelsalze d. Cäsiumchlorids m. Chromtrichlorid und Uranylchlorid (m. H. L. Wells).

**Bensdorf, W.**

1904. 41, 132. Beiträge zur Kenntnis der komplexen Ammoniakhydroxyde des Kupfers, Nickels, Cadmiums, Zinks und Silbers.

**Bornemann, K.**

1903. 34, 1. Beiträge zur Kenntnis des Wasserstoffsuperoxydes.

**Bose, Emil**

1902. 30, 406. Bemerkungen zu der Arbeit des Herrn V. Czepinski: Einige Messungen an Gasketten.



**Bose, Margrete**

1905. 44, 237. Zersetzungs Vorgänge an der Anode bei einigen Thallium-, Wismut- und Silbersalzen.

**Bradbury, Robert H.**

1894. 7, 48. Reaktion zwischen Molybdänsäure und einfach und zweifach chromsaurem Kalium.

**Braun, Hans J.**

1905. 46, 311. Die Halogenverbindungen des Molybdäns und Wolframs. I. (m. A. Rosenheim).

**Brauner, Bohuslav**

1894. 7, 1. Fluoplumbate und freies Fluor.  
 1896. 14, 256. Die Basis d. Atomgewichte.  
 1900. 26, 186. Die Basis der Atomgewichte. IV.  
 1902. 32, 1. Stellung der Elemente der seltenen Erden im periodischen System von Mendeleeff.  
 1903. 33, 317. Atomgewicht des Lanthans; Eine Antwort an Herrn H. C. Jones.  
 1903. 34, 103. Revision des Atomgewichtes des Ceriums (m. A. Baték).  
 1903. 34, 207. Revision des Atomgewichtes des Ceriums. II.  
 1904. 35, 322. Saure Sulfate d. seltenen Erden (Erdschwefelsäuren) (m. J. Picék).  
 1904. 39, 261. Einige Salze der komplexen Cerischwefelsäure mit den Elementen der seltenen Erden.

**Bräunlich, F.**

1899. 22, 91. Über Rhodanatokobaltlake und strukturisomere Salze (mit A. Werner).

**Brauns, H.**

1895. 8, 348. Die Einwirk. v. trockenem Chlorwasserstoff auf Serpentin.

**Bray, William**

1906. 48, 217. Einige Reaktionen des Chlordioxyds und der chlorigen Säure.

**Breckenridge, J. E.**

1896. 13, 161. Trenng. u. Nachweis v. Kalium u. Natrium (m. D. A. Kreider).

**Bredig, Georg**

1903. 34, 202. Konstitutionsbestimmungen durch qualitative Überführungsversuche (Antwort an Herrn R. Kremann).  
 1904. 42, 341. Geschwindigkeit der chemischen Selbsterhitzung (Adiabatische Reaktionskinetik) (m. F. Epstein).

**Bremer, H.**

1892. 1, 112. Beeinflussung der Absorptionsspektren gefärbter Lösungen durch die Temperatur (m. G. u. H. Krüse).

**Brill, Otto**

1905. 45, 275. Die Dissoziation der Carbonate der Erdalkalien und des Magnesiumcarbonats.  
 1905. 47, 464. Atomgewichtsbestimmungen von seltenen Erden.

**Brizzi, N.**

1898. 19, 394. Neue dem Sesquioxyd entsprechende Vanadinverbindungen (m. A. Piccini).

**Brönstedt, J. N.**

1903. 37, 158. Berechnung der elektromotorischen Kraft zweier gegeneinander geschalteter Elemente des Kalomelelementtypus.

**Brown, James**

1905. 44, 145. Die Reaktion zwischen Chlorwasserstoffsäure und Kaliumpermanganat in Gegenwart von Ferrichlorid.  
 1905. 47, 314. Die Einwirkung von Chlorwasserstoffsäure auf Kaliumpermanganat in Gegenwart verschiedener anorganischer Salze.

**Browne, A. W.**

1904. 40, 68. Stickstoffwasserstoffsäure und die anorganischen Trinitride (m. L. M. Dennis).

**Browning, Philip E.**

1898. 4, 178. Über die Bestimmung v. Jod in Halogensalzen d. Einwirkung v. Arsensäure (m. F. A. Gooch).  
 1894. 7, 158. Reduktion d. Vanadinsäure d. Weinsäure u. Titration derselben in alkalischer Lösung d. Jod.  
 1896. 13, 110. Die Best. d. Cadmiums als Oxyd (m. L. C. Jones).  
 1896. 13, 118. Die Reduktion der Vanadinsäure durch Jod- u. Bromwasserstoffsäure u. die volumetrische Best. ders. d. Titration in alkalischer Lösung m. Jod.  
 1896. 13, 427. Die Anwendung einiger organischer Säuren z. Best. v. Vanadin (m. R. J. Goodman).  
 1898. 18, 371. Nachweis v. Sulfiden, Sulfaten, Sulfiten u. Thiosulfaten nebeneinander (m. E. Howe).  
 1899. 22, 296. Die titrimetrische Bestimmung des Cers.  
 1899. 22, 380. Bestimmung d. Thalliums als Chromat (m. G. P. Hutchins).  
 1899. 23, 155. Best. d. Thalliums als saures und neutrales Sulfat.  
 1900. 25, 323. Qualitative Trennung von Nickel u. Kobalt durch Behandlung ihrer Ferricyanide mit Ammoniumhydroxyd (m. J. B. Hartwell).  
 1902. 29, 140. Bestimmung von Cäsium und Rubidium als Hydrosulfat und von Kalium und Natrium als Pyrosulfat.

**Brügelmann, G.**

1895. 10, 415. Eine eigenartige Darstellungs- und Bildungsweise großer Kalk- und Strontiankrystalle und über Gasglühöfen.

**Brunck, Otto**

1895. 10, 222. Über Ozonbildung.

**Bruhns, G.**

1906. 49, 277. Die Titerstellung von Jod- bzw. Thiosulfatlsgg.

**Bruner, L.**

1901. 28, 314. Auflösungsgeschwindigkeit fester Körper (m. St. Tollocsko).  
 1908. 35, 28. Auflösungsgeschwindigkeit fester Körper. III (m. St. Tollocsko).  
 1908. 37, 455. Löslichkeit des Arsens u. Molekularzustand seiner Lösung (m. St. Tollocsko).

**Brunner, Erich**

1904. 38, 350. Die Dichten geschmolzener Salze und das chemische Gleichgewicht ihrer Mischungen.

**Bugarzky, Stefan**

1895. 10, 387. Neue Methode zur quantitativen Trennung von Brom und Chlor.  
 1896. 14, 145. Die Änderung der freien Energie bei Bildung unlöslicher Quecksilberverbindungen.

**Bünz, E.**

1906. 48, 162. Die Peroxyde des Wismuts. I. Die Oxydation von Wismutverbindungen durch gasförmiges Chlor bei Gegenwart von Kalilauge, die sogen. „Wismutsäure“ und das sogen. „Wismut-tetroxyddihydrat“ (m. A. Guthier).
1906. 48, 294. Die Peroxyde des Wismuts. II. Oxydation von Wismutoxyd durch elektrolytisch entwickeltes Chlor bei Gegenwart von Kalilauge und das sogen. „Kaliumwismutat“ (m. A. Guthier).
1906. 49, 482. Die Peroxyde des Wismuts. III. Die Oxydation von Wismutverbindungen mittels Kaliumpersulfat in alkalischer Suspension und das sogen. „wasserfreie Wismut-Tetroxyd“ (m. A. Guthier).
1906. 50, 210. Die Peroxyde des Wismuts. IV. (m. A. Guthier).

**Buxhoeveden, Hellmuth Baron**

1897. 15, 319. Die Hydrate d. Magnesiumplatincyanturs und deren Löslichkeit (m. G. Tammann).

**C****Campbell, G. F.**

1892. 3, 201. Cäsiumbleichchloride (m. H. L. Wells).
1893. 5, 273. Die Doppelchloride, -bromide u. -jodide v. Cäsium m. Zink u. Magnesium (m. H. L. Wells).
1894. 8, 126. Die Doppelbromide, -chloride, -jodide des Cäsiums m. Kobalt und Nickel.

**Carlgren, Oskar**

1892. 1, 65. Einige ammoniakalische Platinverbindungen (m. P. T. Cleve).

**Carstens, J.**

1906. 50, 53. Zur Kenntnis d. Chromsäure als Oxydationsmittel (m. K. Seubert).

**Castoro, N.**

1904. 41, 126. Zur Darstellung kolloidaler Metalle.

**Centnerszwer, M.**

1902. 30, 145. Flüssiges Schwefeldioxyd als Lösungsmittel (m. P. Walden).

**Christensen, A.**

1897. 14, 297. Die Reaktion zw. Herapathit u. kohlensaurem Baryt in verd. Alkohol.

**Christensen, Odin T.**

1893. 4, 227. Einige Reaktionen mit Ammoniak bei niedrigen Temperaturen.
1900. 24, 208. Untersuchungen über Manganverbindungen.
1901. 27, 321. Untersuchungen über Manganverbindungen. II. Manganiacetat und Alaune des Mangans.

**Christie, W. A. K.**

1905. 47, 446. Die Dichte des Chlorgases (m. F. P. Treadwell).

**Christomanos, A. C.**

1904. 41, 276. Neue Methode z. Darstellung von Phosphortribromid.
1904. 41, 305. Quantitative Bestimmung des Phosphors in Lösungen.
1905. 45, 132. Die Löslichkeit des Phosphors in Äther und Benzol.

**Cioef, A.**

1898. 19, 308. Sulfocyanidoppelsalze d. Vanadins m. Alkalimetallen.

**Clarke, F. W.**

1892. 1, 263. Tschermaks Theorie der Chloritgruppe und ihre Alternative.  
 1892. 1, 343. Über die Konstitution einiger Glimmer und Chlorite (mit E. A. Schneider).  
 1894. 7, 267. Die Konstitution der Zeolithe.  
 1899. 23, 135. Die Einwirk. v. Ammoniumchlorid a. Analcim u. Leucit (mit G. Steiger).  
 1900. 24, 139. Einwirk. v. Ammoniumchlorid a. Natrolith, Skolecit, Prehnit u. Pectolith (m. G. Steiger).  
 1902. 29, 338. Einwirk. v. Ammoniumchlorid auf verschiedene Silikate (mit G. Steiger).  
 1902. 32, 219. Berechnung von Atomgewichten.  
 1903. 33, 45. Eine thermochemische Konstante.  
 1905. 46, 197. Basische Substitutionen in den Zeolithen.

**Classen, Alexander**

1892. 3, 211. Bemerkungen z. d. Abhandlungen d. Herrn F. Bädorff, quantitative chemische Analyse durch Elektrolyse betreffend.  
 1893. 3, 404. Zur quantitativen Analyse d. Elektrolyse.  
 1903. 4, 100. Die Einwirk. v. flüssig. Chlor auf Metallchloride (m. B. Zacharski).  
 1893. 4, 234. Zur Trennung des Kupfers von Wismut.  
 1893. 5, 231. Zur quantitativen Analyse durch Elektrolyse.  
 1893. 5, 299. Trennung des Kupfers von Wismut.

**Clemens, C. F.**

1895. 9, 360. Best. d. selenigen Säure d. Kaliumpermanganat (m. F. A. Gooch).

**Cleve, Astrid**

1902. 32, 129. Beiträge z. Kenntnis des Ytterbiums.

**Cleve, P. T.**

1892. 1, 65. Einige ammoniakalische Platinverbindungen (m. O. Carlgren).

**Clever, A.**

1895. 10, 117. Die Verbindungen des Selen mit d. Arsen (m. W. Muthmann).  
 1896. 13, 191. Einige Verb. d. Phosphors m. dem Selen (m. W. Muthmann).  
 1896. 13, 200. Über das Stickstoffpentasulfid (m. W. Muthmann).

**Clinch, John Aldous.**

1904. 40, 218. Notizen über Acetylacetonate (m. W. Biltz).

**Cloedt, E. v.**

1895. 10, 398. Quantitative Metalltrennungen in alkalischer Lösung d. Wasserstoffsperoxyd (m. P. Jannasch).  
 1895. 10, 405. Trennung d. Mangan v. Zink durch ammoniakalisches Wasserstoffsperoxyd unter Druck (m. P. Jannasch).

**Coehn, Alfred**

1900. 25, 430. Ammoniumamalgam.  
 1903. 33, 9. Studien über die Bildung von Metalloxyden. I. Das anodische Verhalten von Kobalt und Nickellösungen (m. M. Gläser).  
 1903. 34, 86. Studien über die Bildung von Metalloxyden. II. Über anodische Oxydation von Metallen und elektrolytische Sauerstoffentwicklung (m. Y. Osaka).  
 1904. 38, 198. Versuche z. elektrolytischen Trennung der Erdalkalimetalle (m. W. Kettmeil).

**Cohn, Ludwig**

1895. 11, 176. Alkalitonerdeoxalate (m. A. Rosenheim).

**Cohn, Robert**

1901. 27, 280. Metaldoppelpelrhodanide und die Eisenrhodanreaktion (mit A. Rosenheim).

1901. 28, 167. Rhodanide des vierwertigen Titans (m. A. Rosenheim).

1901. 28, 337. Die „roten“ Alkalichromoxalate (m. A. Rosenheim).

**Constam, E. J.**

1900. 25, 265. Konstitution d. Hyperborate (m. J. C. Bennett).

1901. 26, 451. Z. Kenntnis der Perborate (m. J. C. Bennett).

**Cossa, Alfonso**

1892. 2, 182. Eine neue Reihe von basischen Platinverbindungen.

1897. 14, 367. Die Konstitution der Platosemiamminverbindungen.

1898. 17, 205. Die Anwesenheit von Tellur in den Eruptionsprodukten der Insel Vulcano (Lipari).

**Cottrell, F. G.**

1901. 27, 442. Ein saures Tripelsalz (m. W. Meyerhoffer).

**Cox, Alvin J.**

1904. 40, 146. Basische Quecksilbersalze.

1906. 50, 226. Die Chromate von Quecksilber, Wismut und Blei.

**Crookes, William**

1895. 11, 6. Das Spektrum des Heliums.

1898. 18, 72. Stellung v. Helium, Argon, Krypton im System d. Elemente.

**Crotogino, F.**

1899. 23, 87. Das Potential d. Jodelektrode (m. F. W. Küster).

1900. 24, 225. Studien über Oxydationspotentiale.

**Curtis, R. W.**

1904. 38, 246. Einwirkung von Halogenwasserstoffsäuren auf Vanadinsäure (mit F. A. Gooch).

**Cushman, Allerton Seward**

1897. 16, 167. Neubestimmung des Atomgewichtes von Nickel. I (mit Th. W. Richards).

1899. 20, 352. Revision d. Atomgewichtes von Nickel. II. Bestimmung d. Nickels in Nickelbromid (m. Th. W. Richards).

**Cutler, W. D.**

1899. 22, 808. Einwirk. v. arseniger Säure a. Cerdioxyd (m. Ph. E. Browning).

**Czepinski, Vincent**

1898. 19, 208. Die Änderung d. freien Energie b. geschmolzenen Halogenverbindungen einiger Schwermetalle.

1902. 30. 1. Messungen an Gasketten.

**D****Dahmer, Georg**

1908. 38, 105. Einwirk. v. Schwefelwasserstoff auf Arsentrionyrid in wässriger Lösung (m. F. W. Küster).

1908. 34, 410. Fällung kolloidaler Arsensulfurlösungen (m. F. W. Küster).

1905. 43, 348. Beitrag zur Löslichkeit von Baryumsulfat (m. F. W. Küster).

**Daniel, Karl**

1903. 34, 398. Quantitative Bestimmung des Eisens neben Zirkon nach Rivot (m. H. Leberle).  
 1903. 37, 475. Die quantitative Bestimmung des Eisens neben Zirkon nach Rivot. Erklärung an Herrn A. Gutbier.  
 1904. 38, 257. Die quantitative Bestimmung des Fluors in Fluoriden. Kritische Untersuchungen über das Verfahren von Wöhler-Fresenius.

**Danneel, H.**

1902. 32, 380. Erklärung zu dem persönlichen Angriff des Herrn Prof. Lorenz in dieser Zeitschrift, Bd. 31, S. 385.

**D'Ans, J.**

1906. 49, 356. Zur Kenntnis der sauren Sulfate. I. Zwei saure Sulfate des Natriums (m. L. D'Arcy Shepherd u. P. Günther).

**Danziger, J. L.**

1902. 32, 78. Neue Reaktion auf Kobalt.

**D'Arcy Shepherd, L.**

1906. 49, 356. Trinatriumhydrosulfat (m. J. D'Ans)

**Davidsohn, J.**

1903. 35, 424. Verbindungen des Thoriums (m. A. Rosenheim u. V. Samter).  
 1903. 37, 814. Die Hydrate der Molybdänsäure. II (m. A. Rosenheim).  
 1904. 41, 231. Die Bildung von Komplexsalzen bei Thio Säuren. Die thio-glykolsauren Salze (m. A. Rosenheim).

**Dawson, H. M.**

1900. 26, 94. Die Elektroaffinität d. Metalle (m. J. McCrae).

**De Forest Baldwin** siehe Baldwin.**Deihler, Christian**

1899. 20, 81. Zur Kenntnis u. Darstellung d. Wismutsuperoxyde.

**Dengin, E.**

1899. 20, 24. Hydrazoniumnitrate (m. A. Sabanejeff).

**Dennis, L. M.**

1893. 6, 35. Trennung d. Thoriums v. d. Cerit- u. Yttererden d. stickstoff-wasserstoffsäures Kalium (m. F. L. Kortright).  
 1894. 7, 250. Beiträge z. Chemie d. Cers (m. W. H. Magee).  
 1895. 9, 389. Krystallisiertes Aluminiumchlorid.  
 1896. 13, 412. Die Trennung d. Thoriums v. d. anderen seltenen Erden durch stickstoffwasserstoffsäures Kalium.  
 1897. 16, 19. Neue Form des Entladens für Funkenspektren v. Lösungen.  
 1898. 17, 18. Über die Salze der Stickstoffwasserstoffsäure. I. (mit C. H. Benedict).  
 1898. 19, 179. Best. v. Kohlenoxyd, Methan und Wasserstoff d. Verbrennung (m. C. G. Hopkins).  
 1904. 40, 68. Stickstoffwasserstoffsäure und die anorganischen Trinitride (m. A. W. Browne).

**Desi, En. D.**

1894. 8, 205. Atomgewicht d. Wolframs (m. E. F. Smith).

**Deussen, Ernst**

1905. 44. 300. Zur Kenntnis der Flußsäure. I.

**Deussen, Ernst**

1905. 44, 408. Zur Kenntnis der Flußsäure. II.

1906. 49, 297. Zur Kenntnis der Flußsäure. III.

**Dieck, Herman L.**

1898. 5, 18. Ein krystallinisches wolframsaures Chromoxyd (m. E. F. Smith).

**Dieterich, A. v.**

1908. 34, 194. Vorlesungsversuch zur Demonstration der Massenwirkung (m. L. Wöhler).

**Diets, R.**

1889. 20, 240. Löslichkeit der Halogensalze d. Zinks und Cadmiums.

1905. 44, 209. Über das Chlorsink (Studien über die Löslichkeit der Salze. XIV) (m. F. Mylius).

**Dimroth, O.**

1908. 33, 811. Merkurierung aromatischer Verbindungen.

**Dittrich, M.**

1905. 43, 286. Bestimmung von Zirkon neben Titan, insbesondere in Gesteinen (m. R. Pohl).

1905. 47, 151. Chemisch-geologische Untersuchungen über „Absorptionserscheinungen“ bei zersetzten Gesteinen.

**Doby, G.**

1908. 35, 98. Einwirkung von Calcium auf alkoholisches Ammoniak.

**Doerinel, Fr.**

1906. 48, 185. Die Legierungen des Thalliums mit Kupfer und Aluminium.

1906. 50, 117. Die Verbindungen des Mangans mit Silicium.

**Doermer, L.**

1906. 49, 362. Struktur des elektrolytischen Calciums.

**Dolezalek, F.**

1906. 50, 82. Zur Thermodynamik des heterogenen hydrolytischen Gleichgewichtes (m. K. Finckh).

**Domke, J.**

1905. 43, 125. Dichte und Ausdehnung der Schwefelsäure in wässriger Lösung, ein Beitrag zu ihrem physikalisch-chemischen Verhalten (m. W. Bein).

**Dorrer, A.**

1893. 5, 339. 411. Die Einwirk. v. Eisenchlorid auf Jodkalium u. Jodwasserstoff (m. K. Seubert).

**Drucker, K.**

1901. 26, 347. Quantitative Best. d. Magnesiums d. organ. Basen (m. W. Herz).

1901. 28, 361. Löslichkeitsverhältnisse des Silbersulfats und Merkursulfats.

1902. 29, 459. Zur Frage der Auflösungsgeschwindigkeit.

**Dukelski, M.**

1906. 49, 336. Eine neue Art der Entstehung von Quecksilberoxychloriden.

1906. 50, 38. Über Borate.

**Dupée, L. C.**

1898. 5, 300. Cäsium-Kupferchloride (m. H. L. Wells).

**Duschak, L. H.**

1904. 40, 196. Chlor in dem mittels Chlorbaryum niedergeschlagenen Baryumsulfat (m. G. A. Hulett).

## E

**Eberhard, G.**

1905. 45, 374. Spektrographische Untersuchungen über die Urbain-Lacombe'sche Methode zur Trennung von Samarium, Europium und Gadolinium.

**Eberlein, W.**

1904. 39, 197. Einige komplexe Silbersalze (m. G. Bodländer).

**Ebler, E.**

1905. 47, 371. Gasometrische Bestimmung des Kupfers mit Hydrazinsalzen.  
 1905. 47, 377. Die gasometrische und titrimetrische Bestimmung des Quecksilbers durch Hydrazinsalze und die gasometrische Bestimmung des Hydrazins durch Quecksilbersalze.  
 1906. 48, 61. Allgemeiner Trennungsgang ohne Anwendung von Schwefelwasserstoff.

**Eckardt, Moritz**

1899. 22, 158. Darstellung von Cäsium aus seinem Carbonate (m. E. Graefe).  
 1900. 23, 378. Das physikalische Verhalten d. Cäsiums (m. E. Graefe).

**Eckstädt, Adolf**

1902. 29, 51. Reaktion zwischen Salpetersäure und Jodwasserstoff.

**Eder, Josef Maria**

1903. 36, 412. Doppelsalze des Jod- und Bromcadmiums.

**Eggeling, Hans**

1905. 46, 174. Die Fluoride des Rubidiums (m. J. Meyer).

**Egli, Jacob**

1902. 30, 18. Studien zur Theorie der elektrolytischen Kupfergewinnungsmethoden.

**Ehrenfeld, Richard**

1903. 33, 117. Geschwindigkeit der Reaktion zwischen Kaliumpermanganat und Oxalsäure.

**Elten, M.**

1892. 2, 484. Über Thalosulfit (m. K. Seubert).  
 1893. 4, 44. Zur Kenntnis d. basischen Metallsulfite (m. K. Seubert).

**Emst, Koloman**

1901. 28, 346. Silbersubhaloide.

**Ende, Carl L. von**

1900. 26, 129. Das Verhalten der Bleisalze in Lösungen.

**Engels, Carl**

1895. 9, 78. Vorläufige Mitteilung.

**Engels, Ewald**

1903. 37, 125. Wolframbronzen.

**Engler, C.**

1902. 29, 1. Pseudokatalytische Sauerstoffübertragung (m. L. Wöhler).

**Ephraim, Fritz**

1903. 35, 66. Einwirkung von Chlorwasserstoffsäure auf Vanadinsäure.  
 1903. 35, 71. Versuche zur Darstellung chlorhaltiger Doppelverbindungen des Vanadinpentoxyds.  
 1903. 35, 80. Notiz über die Konstitution der Vanadindoppelfluoride.  
 1905. 44, 185. Zur Kenntnis des Natriumamids.



**Epstein, F.**

1904. 42, 341. Geschwindigkeit der chemischen Selbsterhitzung (Adiabatische Reaktionskinetik) (m. G. Bredig).

**Erdmann, Hugo**

1898. 18, 48. Einige Beobachtungen über Acetylen und dessen Derivate (m. P. Köthner).  
 1901. 27, 127. Einheit der Atomgewichte.  
 1902. 32, 404. Wesen des metallischen Zustandes.  
 1902. 32, 413. Molekulargewichtsbestimmung fester und flüssiger Körper im Weinholdschen Vakuumgefäß (m. M. v. Unruh).  
 1902. 32, 425. Notiz über Bestimmung von Dampfdichten unter vermindertem Druck.  
 1902. 32, 431. Orthosalpetersäure  $\text{N}(\text{OH})_3$  und die durch Wasserabspaltung daraus entstehenden Verbindungen.  
 1902. 32, 437. Gelbes Arsen (m. M. v. Unruh).  
 1902. 32, 453. Konstitution des Arsensesquioxids.

**Eriksen-Aurén, T.**

1901. 27, 209. Auflösungsgeschwindigkeit von Zink in sauren Lösungen.

**Ernyel, Edmund**

1900. 25, 318. Tellurwasserstoff.

**Euler, H. v.**

1897. 15, 454. Zur jodometrischen Bestimmung des Molybdäns.  
 1904. 41, 93. Das elektrische Potential des Nickels und Tellurs.

**Euler, Wilhelm**

1900. 25, 146. Gewichtsanalytische Best. des Zinks.

**Evans, P. S.**

1895. 10, 253. Reduktion v. Selensäure d. Salzsäure (m. F. A. Gooch).

**F****Fairbanks, Charlotte**

1895. 9, 349. Bestimmung der Halogene in Gemischen ihrer Silbersalze (m. F. A. Gooch).  
 1896. 13, 101. Die jodometrische Best. der Molybdänsäure (m. F. A. Gooch).  
 1896. 13, 117. Jodometrische Best. d. Phosphors in Eisen.

**Farup, P.**

1906. 50, 276. Die Einwirkungsgeschwindigkeit des Sauerstoffs, Kohlendioxyds und Wasserdampfes auf Kohlenstoff.

**Fassbender, Fr.**

1897. 15, 123. Über die Andersonsche Reaktion (m. A. Werner).

**Felt, Wilhelm**

1905. 43, 202. Die Erden des Monasits (m. K. Przibylla).  
 1905. 43, 267. Das Terbium.  
 1906. 50, 249. Bestimmung d. Atomgewichtes d. Elemente der seltenen Erden (m. K. Przibylla).

**Ferehland, P.**

1897. 15, 8. Verbindungen d. Piperidins m. anorg. Salzen. Molekulargewichtsbest. m. Piperidin als Lösungsmittel (m. A. Werner).

**Ferschland, P.**

1902. 30, 180. Löslichkeit von Kaliumhydroxyd in Wasser.

**Fernau, H. Fr.**

1898. 17, 327. Studien z. Konstitution von Bleisalzen in wässrigen Lösungen.

**Fessel, Franz**

1899. 23, 67. Jodometrische Säurebestimmung.

**Finckh, K.**

1905. 45, 116. Ermittlung chem. Gleichgewichte aus Explosionsvorgängen. I.

1906. 50, 82. Zur Thermodynamik des heterogenen hydrolytischen Gleichgewichtes (m. F. Dolezalek).

**Fischer, Arthur**

1904. 42, 363. Die elektrolytische Bestimmung und Trennung von Antimon und Zinn aus ihren Sulfosalzlösungen nebst einem Anhang über die Trisulfidmethode des Antimons.

**Fischer, Franz**

1905. 43, 341. Blaue Aluminiumverbindungen an der Aluminiumanode.

**Fischer, H. W.**

1904. 40, 39. Studien über Metallhydroxyde.

**Fischer, W.**

1902. 31, 352. Chromhydroxyd (m. W. Herz).

1902. 31, 454. Dialysatorversuche mit Metallhydroxyden und -Sulfiden (mit W. Herz).

**Flawitzky, Flawian**

1895. 11, 264. Über eine Funktion, welche der Periodizität der chemischen Elemente entspricht.

1896. 12, 182. Eine Hypothese über die Atombewegung der Elemente und die Entstehung der letzteren.

**Fleck, Hermann**

1894. 7, 351. Über Molybdänamide (m. E. F. Smith).

**Flora, Charles P.**

1905. 47, 1. Anwendung der rotierenden Kathode zur Bestimmung des Cadmiums in Lösungen von Cadmiumsulfat.

1905. 47, 13. Die Anwendung der rotierenden Kathode zur Bestimmung des Cadmiums aus seinen Chloridlösungen.

1905. 47, 20. Zusatzbemerkung über die Bestimmung des Cadmiums mit der rotierenden Kathode und Zusammenfassung der Ergebnisse.

**Flürscheim, B.**

1904. 39, 98. Über Kieselwolframsäure, ihre Zusammensetzung und Analyse (m. F. Kehrman).

**Flury, F.**

1902. 32, 96. Tellursäure (m. A. Gutbier).

1902. 32, 108. Verbindungen des Tellurs mit Jod (m. A. Gutbier).

1902. 32, 272. Verbindungen von Schwefel und Tellur (mit A. Gutbier).

1903. 37, 152. Verhalten der Tellurverbindungen bei dem Erhitzen mit Chlorammonium (m. A. Gutbier).

1904. 38, 256. Berichtigung zu 32, 272 (m. A. Gutbier).

**Förster, F.**

1894. 8, 274. Bestimmung des Kohlenstoffs im Eisen.

Z. f. anorg. Chem. Generalregister.

**Förster, F.**

1895. 10, 309. Über Kupfersinnlegierungen.  
 1896. 13, 38. Untersuchungen über d. Stahl. I. Das Karbid des geglähten Stahles (m. F. Mylius und G. Schoene).  
 1896. 14, 106. Zur Kenntnis der Elektrolyse v. Kupfersulfatlösungen (mit O. Seidel).  
 1897. 15, 71. Die Herstellung d. Thalliums mit Hilfe der Elektrolyse.  
 1899. 22, 1. Zur Theorie der elektrolytischen Bildung von Hypochlorit und Chlorat.  
 1899. 23, 158. Die Erscheinung b. d. Elektrolyse v. Alkalichloridlösungen mit Diaphragma (m. F. Jorre).

**Feete, H. W.**

1895. 10, 434. Doppelfluoride von Cäsium und Zirkonium (m. H. L. Wella).

**Forst, Peter von der**

1905. 43, 94. Doppelcyanide des Kupfers (mit H. Großmann).

**Fortini, V.**

1902. 31, 451. Thalliumsesquioxydalaune (m. A. Piccini).

**Foster jr., William**

1903. 37, 59. Einwirkung von Magnesiumoxyd auf ein Gemisch von Arsentrisulfid und Schwefel.  
 1904. 41, 452. Trisulfoxyarsensäure (m. L. W. McCay).

**Fox, C. J. J.**

1903. 35, 129. Borsäure, Fluorkalium und Flußsäure (m. R. Abegg und W. Herz).

**Franke.**

1904. 42, 458. Beiträge zum Schwefelsäurekontaktverfahren (m. F. W. Küster und Geibel).

**Franklin, Edward Curtis**

1905. 46, 1. Reaktionen in flüssigem Ammoniak.

**Fredenhagen, Carl**

1902. 29, 396. Theorie der Oxydations- und Redaktionsketten.

**Frenkel, Michael**

1892. 1, 217. Zur Kenntnis der Palladiumverbindungen.

**Frenzel, C.**

1902. 32, 319. Wässrige Ammoniaklösungen.

**Frevert, Harry Louis**

1906. 49, 415. Revision des Atomgewichtes von Cadmium. II (m. G. P. Baxter und M. A. Hines).

**Freyer, Franz**

1892. 2, 1. Über die relativen Siedepunkte anorganischer Halogenverbindungen (m. Victor Meyer).

**Friedheim, Carl**

1892. 1, 76. Die Herstellung molybdäufreier Wolframate (mit R. J. Meyer).  
 1892. 1, 313. Neue Bestimmungsmethode der Vanadinsäure (m. A. Rosenheim).  
 1892. 1, 407. Die quantitative Trennung u. Bestimmung von Chlor, Brom und Jod (m. R. J. Meyer).  
 1892. 2, 314. Beiträge zur Kenntnis der komplexen Säuren. V. Die sogen. Arsenmolybdänsäuren und ihre Salze.

**Friedheim, Carl**

1892. 3, 254. Zur Geschichte d. kondensierten (komplexen) anorganischen Säuren.
1893. 4, 145. Die malsanalytische Bestimmung freien Chlors.
1893. 4, 275. Beiträge zur Kenntnis der komplexen Säuren. VI. Die sogen. Phosphor-Molybdänsäuren und ihre Salze.
1893. 5, 437. Beiträge z. Kenntnis der komplexen Säuren. VII. Die sogen. Phosphorvanadinsäure und ihre Salze (m. K. Michaelis).
1893. 6, 11. Beiträge z. Kenntnis der komplexen Säuren. VIII. Die Wolframvanadate (m. E. Loewy).
1893. 6, 27. Beiträge z. Kenntnis der komplexen Säuren. IX. Ammoniumsalze der sogen. Phosphor- und Arsenmolybdänsäure (mit J. Meschoirer).
1894. 6, 273. Beiträge z. Kenntnis d. komplexen Säuren. X. Kondensationsprodukte v. Alkaliphosphaten oder -arsenaten m. Chromaten u. Sulfaten und von Nitraten m. Sulfaten (m. J. Moskin).
1900. 24, 65. Über Permanganmolybdate. I. (m. M. Samelson).
1905. 45, 396. Die Trennung von Wolframtrioxyd und Siliciumdioxyd mittels gasförmiger Chlorwasserstoffsäure und die Analyse der Silicowolframate (m. W. H. Henderson und A. Pinagel).
1905. 45, 410. Notiz über die angebliche Flüchtigkeit des Siliciumdioxys im Momente seiner Abscheidung durch starke Säuren (mit A. Pinagel).

**Fremm, O.**

1895. 9, 144. Versuche z. Herstellung v. reinem Zink (m. F. Mylius).

**Funk, Robert**

1895. 11, 49. Über den Schwefel- und Kohlenstoffgehalt des Zinks.
1896. 13, 151. Korrosionserscheinungen an Zinkplatten (m. F. Mylius).
1896. 13, 157. Notiz über die elektrolytische Reinigung des Cadmiums (mit F. Mylius).
1899. 20, 393. Die Löslichkeit einiger Metallnitrats.

**G****Gaeb, Karl**

1895. 9, 212. Einwirkung v. Eisenchlorid auf Metalljodide (m. K. Seubert).

**Garrard, Charles Cernfield**

1900. 25, 273. Zersetzungsspannung geschmolzener und fester Elektrolyte.

**Gaus, W.**

1900. 25, 236. Einfluss von Neutralsalzen auf die Tension des Ammoniaks aus wässriger Lösung.

**Geffcken, Gustav**

1905. 43, 197. Die Löslichkeit des Lithiumkarbonats in Alkalischlösungen.

**Geibel, W.**

1904. 42, 225. Die Festlegung des Neutralisationspunktes durch Leitfähigkeitsmessungen. II (m. F. W. Küster und M. Grütters).
1904. 42, 455. Beitrag zum Schwefelsäurekontaktverfahren (m. F. W. Küster und Franke).

**Geisow, H.**

1902. 32, 372. Quantitative Trennung des Eisens vom Zirkon und das Superoxyd des Zirkons (m. P. Horkheimer).

**Gerassimoff, D. G.**

1904. 42, 329. Die Affinität der Alkalioxyde zu verschiedenen Anhydriden.

**Gilbert, E. D.**

1902. 32, 174. Fällung des Ammoniumvanadates durch Ammoniumchlorid (m. F. A. Gooch).

1903. 35, 420. Anwendung des Zinks zur Reduktion bei der Bestimmung von Vanadinsäure (m. F. A. Gooch).

**Gill, A. C.**

1898. 17, 23. Krystallographie der Metallnitride.

**Gillespie, David H. N.**

1898. 19, 194. Anwendung des Jods b. d. Analyse d. Alkalien und Säuren (m. C. F. Walker).

**Girrewald, C. v.**

1904. 38, 92. Die Nichtfällbarkeit des Kupfers durch Schwefelwasserstoff aus cyankaliumhaltiger Lösung (m. F. P. Treadwell).

1904. 39, 84. Einige komplexe Cyankupfer-Ammoniakverbindungen (mit F. P. Treadwell).

**Gläser, Moritz**

1903. 33, 9. Studien über die Bildung von Metalloxyden. I. Das anodische Verhalten von Kobalt- und Nickel-Lösungen (m. A. Coehn).

**Glaser, F.**

1901. 27, 420. Sauerstoffaktivierung durch Eisenoxydul (m. W. Manchot).

1903. 36, 1. Reduktion v. Metalloxyden im Wasserstoffstrom.

**Glatzel, Emanuel**

1893. 4, 186. Über normale Sulfophosphate.

1905. 44, 65. Das krystallwasserhaltige normale Natriumsulfophosphat ( $\text{Na}_2\text{P}_2\text{S}_4 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ ).

**Goldhammer, D. A.**

1895. 12, 39. Bemerkung über die analytische Darstellung des periodischen Gesetzes der Elemente.

**Goldmann, Bessé**

1903. 36, 281. Verbindungen des vierwertigen Vanadins. II. Vanadylorale, Vanadylrhodanide u. Vanadite (m. J. Koppel).

1905. 45, 345. Verbindungen des vierwertigen Vanadins. III (m. J. Koppel und A. Kaufmann).

**Goldschmidt, Franz**

1901. 28, 97. Physikalisch-chemische Studien an wässer. Ammoniaklösungen.

1903. 36, 88. Änderungen des Absorptionskoeffizienten von Ammoniak in Wasser durch Harnstoffzusatz.

**Goldschmidt, Heinrich**

1893. 5, 129. Verbindungen des Hydroxylamins mit Metallcarbonaten (mit K. L. Syngros).

**Gooch, F. A.**

1893. 4, 178. Die Bestimmung von Jod in Halogensalzen durch Einwirk. v. Arsensäure (m. P. E. Browning).

**Geech, F. A.**

1894. 6, 268. Nachw. u. Abscheid. d. Arsens b. Gegenwart v. Antimon u. Zinn (m. B. Hodge).
1894. 7, 18. Nachw. v. überchlorsauren Alkalien b. Gegenwart v. Chloriden, Chloraten u. Nitraten (m. D. A. Kreider).
1894. 7, 17. Darst. v. Chlor f. Laboratoriumszwecke (m. D. A. Kreider).
1894. 7, 123. Die Reduktion v. Arsensäure d. Salzsäure u. Bromkalium (mit J. K. Phelps).
1894. 7, 127. Nachweis u. annähernde Bestimmung geringer Mengen Arsen im Kupfer (m. H. P. Moseley).
1894. 7, 132. Jodometrische Best. d. Tellursäure (m. J. Howland).
1895. 9, 349. Bestimmung d. Halogene in Gemischen ihrer Silbersalze (mit Ch. Fairbanks).
1895. 9, 356. Fällung u. gewichtsanalytische Best. d. Kohlendioxyds (mit J. K. Phelps).
1895. 9, 360. Bestimmung d. selenigen Säure durch Kaliumpermanganat (mit C. F. Clemons).
1895. 10, 248. Reduktion der selenigen Säure u. Selensäure d. Jodwasserstoffsäure (m. W. G. Reynolds).
1895. 10, 253. Reduktion v. Selensäure d. Salzsäure (m. P. S. Evans jun.).
1895. 10, 256. Reduktion von Selensäure d. Bromwasserstoffsäure (mit W. S. Scoville).
1895. 11, 249. Jodometrische Bestimmung der selenigen Säure und der Selensäure (m. A. W. Peirce).
1896. 12, 118. Methode z. Trennung d. Selens vom Tellur, beruhend auf der verschiedenen Flüchtigkeit ihrer Bromide (m. A. W. Peirce).
1896. 13, 101. Die jodometrische Best. d. Molybdänsäure (m. Ch. Fairbanks).
1896. 13, 169. Die Best. d. Tellurs d. Fällung als Jodid (m. W. C. Morgan).
1896. 13, 435. Trennung d. Aluminiums vom Eisen (m. F. S. Havens).
1897. 14, 317. Zur jodometrischen Bestimmung d. Molybdäns.
1897. 14, 423. Anwendung der Jodsäure b. d. Analyse von Jodiden (mit C. F. Walker).
1898. 17, 253. Oxydationszustand des Mangans beim Ausfällen n. d. Chloratverfahren (m. M. Austin).
1898. 17, 264. Best. d. Mangans als Sulfat und als Oxyd (m. M. Austin).
1898. 18, 312. Jodometrische Best. d. Molybdäns (m. J. F. Norton).
1898. 18, 339. Bestimmung d. Mangans als Pyrophosphat (m. M. Austin).
1898. 19, 417. Bestimmung d. Borsäure (m. L. C. Jones).
1899. 20, 121. Zusammensetzung des Ammoniummagnesiumphosphats der Analyse (m. M. Austin).
1899. 21, 21. Verflüchtigung d. Eisenchlorids b. d. Analyse u. Trennung d. Oxyde v. Eisen u. Aluminium (m. T. S. Havens).
1899. 21, 185. Titration v. Oxalsäure d. Kaliumpermanganat i. Gegenwart v. Salzsäure (m. C. A. Peters).
1899. 21, 405. Bestimmung der tellurigen Säure b. Gegenw. v. Haloidsalzen (m. C. A. Peters).
1899. 22, 163. Zusammensetzung des Ammoniummagnesiumphosphats der Analyse (m. M. Austin).

**Gooch, F. A.**

1899. 22, 200. Best. des Goldes nach der jodometrischen Methode (mit F. H. Morley).  
 1899. 22, 285. Einwirkung von Acetylen a. d. Oxyde des Kupfers (mit De Forest Baldwin).  
 1900. 25, 227. Jodometrische Bestimmung von Arsensäure (mit J. C. Morris).  
 1902. 29, 353. Bestimmung der Molybdänsäure nach ihrer Reduktion mit Jodwasserstoffsäure (m. O. S. Pulman).  
 1902. 32, 174. Fällung des Ammoniumvanadates durch Ammoniumchlorid (mit R. D. Gilbert).  
 1902. 32, 456. Reduktion der Vanadinsäure durch Chlorwasserstoffsäure (mit L. B. Stookey). Berichtigung 33, 112.  
 1903. 33, 96. Bestimmung der Bromsäure durch direkte Einwirkung von arseniger Säure (m. J. C. Blake).  
 1903. 35, 414. Die Anwendung einer rotierenden Kathode bei der elektrolitischen Bestimmung von Metallen (m. H. E. Medway).  
 1903. 35, 420. Anwendung des Zinks zur Reduktion bei der Bestimmung von Vanadinsäure (m. R. D. Gilbert).  
 1904. 38, 246. Einwirkung von Halogenwasserstoffsäuren auf Vanadinsäure (m. R. W. Curtis).  
 1904. 40, 24. Verhalten typischer wasserhaltiger Chloride beim Erhitzen in Chlorwasserstoffsäure (m. F. M. Mc. Clenahan).  
 1905. 46, 208. Behandlung von Niederschlägen für die Auflösung und nochmalige Ausfällung.

**Goodman, Richard J.**

1896. 13, 427. Die Anwendung einiger organischer Säuren zur Bestimmung von Vanadin (m. Ph. E. Browning).

**Grafe**

1899. 23, 204. Die Elektrolyse v. Alkalichloridlösungen m. Diaphragma. Versuche mit Kohlenanoden (m. F. Foerster und F. Jorre).

**Graefe, Edmund**

1899. 22, 158. Darstellung von Cäsium aus seinem Carbonate (m. M. Eckardt).  
 1900. 23, 378. Das physikalische Verhalten d. Cäsiums (m. M. Eckardt).

**Gräfenberg, Leopold**

1903. 36, 355. Beiträge zur Kenntnis des Ozons.

**Grebe, E.**

1899. 21, 377. Über Platinoxalatverbindungen (m. A. Werner).

**Grinberg, S.**

1897. 16, 198. Über die Elektrolyse der Salzsäure. I (m. F. Haber).  
 1897. 16, 329. Über Elektrolyse d. Salzsäure. II (m. F. Haber).  
 1898. 18, 37. Über elektrolitische Wasserstoffsuperoxydbildung (Notizen z. Elektrolyse d. Salzsäure) (m. F. Haber).

**Gridspeed, A. W.**

1894. 8, 207. Die spez. Wärme d. Wolframs (m. E. F. Smith).

**Gröger, Max**

1898. 19, 328. Rotes Kaliumkupferchlorid.  
 1900. 24, 127. Kupfercarbonat.  
 1901. 28, 154. Über Kupferchlorür.

**Gröger, Max**

- 1902. 31, 326. Gelbes Kupferoxydul.
- 1905. 44, 458. Die Chromate des Mangans.
- 1906. 49, 195. Die Chromate des Kobalts.

**Greschuff, E.**

- 1904. 40, 1. Saure Nitrate.
- 1905. 47, 331. Über die Jodsäure.

**Grosse, S.**

- 1896. 12, 398. Trennung des Wismuts v. d. Metallen der Kupfer- und Eisen-  
gruppe d. Erhitzen ihrer Salze in einem trockenen Salzsäure-  
strome (m. P. Jannasch).

**Grossmann, Hermann**

- 1903. 33, 149. Einwirkung von Cadmiumhydroxyd auf Ammoniumsalse.
- 1903. 37, 407. Rhodanocyanide des Kupfers.
- 1903. 37, 411. Einige Halogenorhodanide u. die Beziehungen des Rhodanions  
zu den Halogenionen und dem Cyanion.
- 1904. 41, 43. Einige Komplexverbindungen der Molybdän- und Wolfram-  
säure m. organischen Säuren (m. H. Krämer).
- 1905. 43, 94. Doppelcyanide des Kupfers (m. P. von der Forst).
- 1905. 43, 356. Die Komplexbildung des Quecksilberrhodanids.
- 1905. 44, 229. Die Trennung des Thoriums und der Ceriterden durch neu-  
trales Natriumsulfit.
- 1905. 46, 361. Verbindungen der Metallerhodanide mit organischen Basen  
(m. F. Hünslers).
- 1906. 50, 1. Verbindungen der Metallerhodanide m. organischen Basen. II.  
(m. B. Schück).
- 1906. 50, 21. Einige Äthylendiammoniumdoppelsalze (m. B. Schück).

**Grottanelli, F. W.**

- 1903. 33, 268. Einwirkung v. Oxalsäure auf Kaliumtetranitritdiaminkobaltit  
(m. A. Miolati).

**Grabe, G.**

- 1905. 44, 117. Magnesium-Bleilegierungen.
- 1905. 45, 225. Magnesium-Aluminiumlegierungen.
- 1905. 46, 76. Die Legierungen des Magnesiums mit Zinn und Thallium.
- 1906. 49, 72. Die Legierungen des Magnesiums mit Cadmium, Zink, Wismut  
und Antimon.

**Gröger, H.**

- 1898. 16, 398. Über Sulfitokobaltamminverbindungen (m. A. Werner).

**Grünauer, Siegfried**

- 1904. 39, 389. Die Darstellung von reinem geschmolzenen Zinkchlorid und  
seine Elektrolyse.

**Grütters, Max**

- 1903. 35, 454. Die Festlegung des Neutralisationspunktes durch Leitfähig-  
keitsmessung (m. F. W. Küster).
- 1903. 36, 325. Titrimetrische Bestimmung des Kaliums als Kaliumwismut-  
thiosulfat (m. F. W. Küster).
- 1904. 42, 225. Die Festlegung des Neutralisationspunktes durch Leitfähig-  
keitsmessungen. II (m. F. W. Küster und W. Geibel).



**Günther, P.**

1906. 49, 358. Trinatriumhydrosulfatmonohydrat (m. J. D'Ans).

**Gürtler, W.**

1908. 37, 222. Wismutoxyd.  
 1904. 38, 456. Die Sauerstoffentwicklung aus dem Cuprimetaborat.  
 1904. 40, 225. Die Grenzen der Mischbarkeit von Borsäureanhydrid und Boraten im Schmelzfluß.  
 1904. 40, 268. Über Entglasung.  
 1904. 40, 337. Die Schmelzpunkte der Mischungen der alkalischen Erden mit Borsäureanhydrid.  
 1904. 42, 353. Die Legierungen des Kobalts und Nickels (m. G. Tammann).  
 1905. 45, 205. Die Legierungen des Nickels und Kobalts mit Eisen (mit G. Tammann).  
 1905. 47, 168. Die Verbindungen des Eisens mit Silicium (m. G. Tammann).  
 1906. 49, 98. Die Silicide des Nickels (m. G. Tammann).

**Gulewitsch, Wl.**

1898. 5, 126. Verarbeitung v. Osmiumrückständen.

**Gundlich, Charles**

1897. 15, 81. Über Thoriumverbindungen (m. J. Lesinsky).

**Gureman, A.**

1894. 7, 161. Die Elektrolyse d. Nitrosylschwefelsäure in schwefelsäurer Lösung (mitgeteilt v. L. Marchlewski).

**Gutbier, A.**

1902. 29, 22. Tellursäure.  
 1902. 31, 331. Verbindungen des Tellurs m. Wismut und die quantitative Trennung beider Elemente.  
 1902. 31, 340. Salze d. Tellursäure.  
 1902. 31, 448. Das flüssige Hydrosol des Goldes.  
 1902. 32, 31. Untersuchungen über das Tellur.  
 1902. 32, 51. Kolloidales Tellur.  
 1902. 32, 91. Nachtrag zu der Mitteilung „Über kolloidales Tellur“.  
 1902. 32, 92. Quantitative Trennung des Zirkons vom Eisen (m. G. Hüßler).  
 1902. 32, 96. Tellursäure (m. F. Flury).  
 1902. 32, 106. Das flüssige Hydrosol des Selens.  
 1902. 32, 108. Verbindungen des Tellurs mit Jod (m. F. Flury).  
 1902. 32, 257. Einwirkung v. Phenylhydrazin auf die Sauerstoffverbindungen des Selens und des Tellurs.  
 1902. 32, 260. Neue quantitative Trennungsmethoden des Tellurs v. Antimon.  
 1902. 32, 272. Verbindungen von Schwefel u. Tellur (m. F. Flury).  
 1902. 32, 292. Kolloidale Sulfide.  
 1902. 32, 295. Gewichtsanalytische Bestimmung des Tellurs mit unterphosphoriger Säure.  
 1902. 32, 347. Beiträge zur Kenntnis anorganischer Kolloide.  
 1908. 34, 448. Gewichtsanalytische Bestimmungsmethode des Selens (mit E. Rohn).  
 1903. 36, 302. Quantitative Bestimmung des Eisens neben Zirkon nach Rivot (Entgegnung an K. Daniel und H. Leberle) (mit C. Trenkner).

**Guthier, A.**

1903. 37, 152. Verhalten der Tellurverbindungen bei dem Erhitzen mit Chlorammonium (m. F. Flury).
1904. 38, 256. Berichtigung zu 32, 292 (m. F. Flury).
1904. 39, 112. Das flüssige Hydrosol des Goldes. II (mit F. Resenscheck).
1904. 39, 257. Die quantitative Bestimmung des Eisens neben Zirkon nach Rivot. Erklärung an Herrn Karl Daniel.
1904. 40, 260. Die Einwirk. v. Hydroperoxyd auf Tellurdioxyd: Ein neues Verfahren zur Darstellung der Tellursäure (m. W. Wagenknecht).
1904. 40, 264. Untersuchungen über das Verhalten der Tellursäure bei der Elektrolyse und über eine neue Modifikation des kolloidalen Tellurs (m. F. Resenscheck).
1904. 41, 61. Notiz betreffend eine Reaktion des Ferrocyankaliums.
1904. 41, 291. Vergleichende Untersuchungen über die gewichtsanalytische Bestimmung des Selens (m. G. Metzner und J. Lohmann).
1904. 41, 448. Die Verwendbarkeit der phosphorigen Säure zur quantitativen Bestimmung von Selen und Tellur.
1904. 42, 174. Die Einwirkung von Hydroperoxyd auf das Tellur (mit F. Resenscheck).
1904. 42, 177. Über kolloidales Tellur. IV. Mitteilung.
1904. 42, 325. Die Einwirkung von Schwefelwasserstoff auf selenige Säure. I. Die Lichtempfindlichkeit des Schwefelselens (m. J. Lohmann).
1905. 43, 384. Die Einwirkung von Schwefelwasserstoff auf selenige Säure. II. Untersuchungen über das Schwefelselen (m. J. Lohmann).
1905. 44, 225. Beiträge zur Kenntnis anorganischer Kolloide (m. G. Hofmeier).
1905. 45, 77. Zur Kenntnis des kolloidalen Silbers (m. G. Hofmeier).
1905. 45, 166. Die Halogenverbindungen des Rutheniums (m. C. Trenkner).
1905. 45, 248. Die Verbindungen des Rutheniums mit Sauerstoff (mit F. Ronsohoff).
1905. 47, 28. Studien über das Palladium (mit A. Krell und R. L. Janssen).
1906. 48, 162. Die Peroxyde des Wismuts. I. Die Oxydation von Wismutverbindungen durch gasförmiges Chlor bei Gegenwart von Kalilauge, die sogen. „Wismutsäure“ und das sogen. „Wismuttetroxyddihydrat“ (m. R. Bünz).
1906. 48, 294. Die Peroxyde des Wismuts. II. Die Oxydation von Wismut-oxyd durch elektrolytisch entwickeltes Chlor bei Gegenwart von Kalilauge und das sogen. „Kaliumwismutat“ (m. R. Bünz).
1906. 49, 432. Die Peroxyde des Wismuts. III. Die Oxydation von Wismutverbindungen mittels Kaliumpersulfat in alkalischer Suspension und das sogen. „wasserfreie Wismuttetroxyd“ (m. R. Bünz).
1906. 50, 210. Die Peroxyde des Wismuts. IV. (m. R. Bünz).

**Gutmann, A.**

1898. 17, 409. Die Reduktion d. Thio-sulfate zu Sulfiten d. einige Salze in alkalischer Lösung (m. R. F. Weinland).

**Gwosdarew, N. J.**

1899. 22, 384. Äthylendiaminverbindungen d. Palladiums (m. N. S. Kurnakow).

**Gwyer, A. G. C.**

1906. 49, 311. Aluminium-Wismut u. Aluminium-Zinnlegierungen.

## H

**Haasy, v.**

1899. 23, 32. Darst. v. amorphen Silicium, Siliciumsulfid, Siliciumchlorid u. v. Sulfosilikaten (m. W. Hempel).

**Haber, F.**

1897. 16, 198. Über die Elektrolyse der Salzsäure. I (m. S. Grinberg).  
 1897. 16, 329. Über Elektrolyse d. Salzsäure. II (m. S. Grinberg).  
 1898. 16, 488. Elektrolyse d. Salzsäure nebst Mitteilungen über kathodische Formation v. Blei. III.  
 1898. 18, 37. Über elektrolytische Wasserstoffsuperoxydbildung (Notizen z. Elektrolyse d. Salzsäure) (m. S. Grinberg).  
 1904. 38, 5. Das Wasserglasgleichgewicht in der Bunsenflamme und die chem. Bestimmung von Flammentemperaturen (m. F. Richardt).  
 1904. 38, 377. Über Berylliumverbindungen (m. G. van Oordt).  
 1904. 40, 465. Über Berylliumverbindungen. II. Darstellung reinen Berylliumhydroxydes (m. G. van Oordt).  
 1904. 41, 407. Die Reduktion der gebundenen, festen Kohlensäure zu Kohlenstoff und über elektrochemische Veränderungen bei festen Stoffen (m. St. Tothoesko).  
 1905. 43, 111. Bildung von Ammoniak aus den Elementen (vorläufige Mitteilung) (m. G. van Oordt).  
 1905. 44, 341. Die Bildung von Ammoniak aus den Elementen (m. G. van Oordt).  
 1905. 47, 42. Die Bildung von Ammoniak aus den Elementen (m. G. van Oordt).

**Habermann, J.**

1904. 38, 101. Vorlesungsexperiment zur Demonstration der Abscheidung von Schwefel bei der unvollständigen Verbrennung von Schwefelwasserstoff.  
 1906. 50, 318. Notiz über das beständige Kupferhydroxyd u. d. basische Salz  $7\text{CuO} \cdot 2\text{SO}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$  (Brochantit).

**Halass, Z.**

1900. 26, 438. Ist das Blondlot-Dursatsche Verfahren in gerichtlich-chemischen Fällen verlässlich?

**Hale, F. E.**

1902. 31, 100. Anfangswirkung von Jod und anderen Oxydationsmitteln bei der Hydrolyse v. Stärke u. Dextrinen.

**Hamburger, Anna**

1906. 50, 408. Die festen Polyjodide der Alkalien, ihre Stabilität u. Existenzbedingungen bei  $25^\circ$  (m. R. Abegg).

**Hanford, G. A.**

1899. 22, 298. Jodometrische Bestimmung d. Cerdioxyds (m. Ph. E. Browning und F. J. Mall).

**Hantzsch, A.**

1898. 19, 104. Über Silberdisulfid.  
 1898. 19, 106. Bemerk. über Strukturisomerie b. anorganischen Verbindungen.  
 1900. 25, 382. Einfluss von Nichtelektrolyten auf das Leitvermögen von Elektrolyten.  
 1902. 30, 289. Natur alkalischer Lösungen von Metallhydraten.  
 1902. 30, 388. Deutung gewisser Modifikationen von Metallhydraten.

**Hanus, Joseph**

1898. 17, 111. Titrimetrische Bestimmung einiger Metallsulfide.

**Harbeck, E.**

1897. 16, 26. Quantitative Scheidung v. Äthylen u. Benzoldampf (m. G. Lunge).  
 1897. 16, 50. Einwirkung v. Kohlenoxyd auf Platin u. Palladium (m. G. Lunge).  
 1897. 16, 67. Notiz über einige Methoden z. Bestimmung d. Kohlenstoffes in Eisen (m. G. Lunge).

**Harding, M. C.**

1899. 20, 285. Das Verhalten einiger Salzlösungen gegen eine alkalische Lösung v. Antimontrioxyd.

**Harpf, August**

1904. 39, 887. Autoxydation des Schwefels.

**Harth, Theodor**

1897. 14, 323. Über Quecksilberhalogen-Doppelverbindungen.

**Hartwell, John B.**

1900. 25, 328. Qualitative Trennung von Nickel u. Kobalt durch Behandlung ihrer Ferricyanide m. Ammoniumhydroxyd (m. Ph. E. Browning).

**Hauser, Otto**

1901. 28, 210. Einwirkung von Mannit auf Wismutnitrat (m. L. Vanino).  
 1901. 28, 219. Doppelsalze des Wismutrhodanids mit Rhodankalium (mit L. Vanino).  
 1903. 35, 1. Wismutalkalithiosulfate.  
 1904. 39, 381. Wismuttetroxyd (m. L. Vanino).  
 1905. 45, 185. Die Sulfate der Zirkonerde. I.

**Hausmann, Joachim**

1904. 40, 110. Niederschlagsbildungen in Gallerten.

**Havens, Franke Stuart**

1896. 13, 435. Trennung des Aluminiums vom Eisen (m. F. A. Gooch).  
 1897. 16, 15. Trennung v. Aluminium u. Beryllium d. Salzsäure.  
 1898. 18, 147. Weitere Trennungen des Aluminiums d. Chlorwasserstoffsäure.  
 1898. 18, 378. Trennung v. Kobalt u. Nickel d. Salzsäure.  
 1899. 21, 21. Verflüchtigung d. Eisenchlorids b. d. Analyse u. Trennung d. Oxyde d. Eisens u. Aluminiums (m. F. A. Gooch).  
 1899. 21, 389. Trennung des Eisens vom Chrom, Zirkon und Beryllium d. Einwirkung v. gasförmiger Salzsäure a. d. Oxyde (mit A. F. Way).

**Hayek, H. von**

1904. 39, 240. Elektrolyse einiger Kaliumdoppelsulfate.

**Heberlein, Eduard**

1905. 43, 58. Beiträge zur Kenntnis der Polysulfide. I (m. F. W. Küster).

**Helberg, M. E.**

1903. 35, 347. Quantitative elektrolitische Thalliumbestimmung als Oxyd durch anodische Ausfällung.  
 1903. 37, 90. Quantitative elektrolitische Thalliumbestimmung als Oxyd durch anodische Ausfällung (Nachtrag zu 35, 347).

**Heide, K. von der**

1896. 12, 277. Über Verb. d. niedrigen Molybdänoxyde u. -sulfide m. Ammoniak u. Cyankalium (m. K. A. Hofmann).

**Heidenreich, O.**

- 1896. 12, 208. Die Aufschliessung d. Silikate d. Borsäure (m. P. Jannasch).
- 1896. 12, 358. Best. d. Schwefels in unorganischen Sulfiden. VI. (m. P. Jannasch).
- 1899. 20, 283. Die Best. d. Schwefelsäure in Kies b. Gegenwart v. Eisen.

**Helfenstein, A.**

- 1900. 23, 255. Anwendung d. Faradayschen Gesetzes b. d. Elektrolyse geschmolzener Salze.

**Hellström, Paul**

- 1902. 29, 95. Entstehung der Elemente.

**Hellwig, Karl**

- 1900. 25, 157. Komplexe Silbersalze.

**Helmolt, Haas von**

- 1892. 3, 115. Über einige Doppelfluoride.

**Hempel, Walther**

- 1892. 3, 198. Die Anwendung d. Natriumsuperoxyds zur Analyse.
- 1895. 11, 73. Eine Atomgewichtsbestimmung des Kobalts (m. H. Thiele).
- 1897. 16, 22. Die Anwendung d. metall. Natriums, Magnesiums und Aluminiums i. d. qualitativen Analyse.
- 1898. 20, 1. Eine Methode z. Bestimmung d. Fluors neben Kohlensäure u. der Fluorgehalt v. einigen Zähnen (m. W. Scheffler).
- 1899. 21, 19. Die Absorption d. Stickstoffes.
- 1899. 23, 32. Darstellung v. amorphen Silicium, Siliciumsulfid, Siliciumchlorid u. v. Sulfosilikaten (m. v. Haasy).
- 1902. 31, 445. Analyse der Gase durch Verbrennung.

**Henderson, W. H.**

- 1905. 45, 396. Die Trennung von Wolframtrioxyd und Siliciumdioxyd mittels gasförmiger Chlorwasserstoffsäure und die Analyse der Silicowolframate (m. C. Friedheim und A. Pinagel).

**Hendrixson, W. S.**

- 1896. 18, 78. Beiträge z. Kenntnis d. Dissoziation in Lösungen.

**Henz, F.**

- 1903. 37, 1. Beitrag zur Kenntnis der Trennung von Antimon und Zinn mittels Oxalsäure.

**Herz, W.**

- 1898. 20, 16. Über den Verlauf der Zersetzung des Ferriacetates.
- 1899. 21, 243. Über Gleichgewichtserscheinungen zwischen Manganhydroxyd u. Ammoniumsalzen.
- 1899. 22, 279. Gleichgewichtserscheinungen zw. Mangansalzen m. Ammoniak.
- 1900. 23, 222. Gleichgewichtserscheinungen b. d. Verteilung einer Säure zwischen Zinkhydroxyd u. Ammoniak.
- 1900. 23, 286. Analytische Trennung u. Erkennung d. Säuren (m. R. Abegg).
- 1900. 24, 123. Gleichgewichtserscheinungen b. d. Verteilung einer Säure zwischen Ammoniak und schwerlöslichen Metallhydroxyden.
- 1900. 25, 155. Zur Kenntnis der Aluminate.
- 1900. 25, 405. Berichtigung zu dem systematischen Analysengang der Anionen (m. R. Abegg).
- 1900. 26, 90. Die Einwirkung substituierter Ammoniakbasen a. Zinksalzlösungen u. eine neue Methode z. quantitativen Zinkbestimmung.

**Herz, W.**

1901. 26, 347. Quantitative Bestimmung d. Magnesiums durch organische Basen (m. K. Drucker).  
 1901. 27, 810. Quantitative Metallfällungen durch organische Basen.  
 1901. 27, 890. Kobaltsulfid.  
 1901. 28, 342. Allotrope Modifikationen anorganischer Verbindungen.  
 1901. 28, 474. Hydroxyde von Zink und Blei.  
 1902. 30, 280. Löslichkeit von Zinkhydroxyd in Ammoniak und Ammoniakbasen.  
 1902. 31, 352. Chromhydroxyd (m. W. Fischer).  
 1902. 31, 454. Dialysatorversuche mit Metallhydroxyden- und -sulfiden (s. T. m. W. Fischer).  
 1902. 32, 357. Dialysatorversuche m. Metallhydroxyden.  
 1903. 33, 353. Gleichzeitige titrimetrische Bestimmung von Borsäure und starken Säuren.  
 1903. 33, 355. Löslichkeit von Borsäure in Salzsäure.  
 1903. 34, 205. Notiz über die Löslichkeit von Borsäure in Säuren.  
 1903. 35, 129. Borsäure, Fluorkalium und Flußsäure (m. R. Abegg und C. J. J. Fox).  
 1903. 36, 346. Wismutoxychlorid u. -bromid.  
 1904. 38, 138. Das Gleichgewicht  $\text{Mg}(\text{OH})_2 + 2\text{NH}_4\text{Cl} \rightleftharpoons \text{MgCl}_2 + 2\text{NH}_4\text{OH}$  (m. G. Muhs).  
 1904. 39, 115. Die Umsetzung v. Wismutoxyhaloiden u. Kalilauge (m. G. Muhs).  
 1904. 41, 815. Über Löslichkeiten in Lösungsmittelgemengen. I (m. M. Knoch).  
 1905. 45, 362. Löslichkeiten in Lösungsmittelgemengen (m. M. Knoch).  
 1905. 46, 198. Löslichkeiten in Lösungsmittelgemengen. III (m. M. Knoch).  
 1905. 46, 460. Molekulargewicht des Quecksilberjodids (m. M. Knoch).

**Herzog, J.**

1901. 27. 397. Reaktionsmechanismus bei der Oxydation mit gasförmigem Sauerstoff (m. W. Manchot).

**Heteren, W. J. van**

1899. 22, 277. Notizen über Nitrosylchlorid und seine Verbindungen.  
 1904. 42, 129. Die Zinnamalgame.

**Heusler, Friedrich**

1892. 3, 225. Über die Flüchtigkeit des Mangans bei hohen Temperaturen (m. R. Lorens).

**Heyl, Paul**

1894. 7, 82. Die Verwendung v. Quecksilberoxyd bei der Analyse (mit E. F. Smith).

**Heyn, E.**

1904. 39, 1. Kupfer und Sauerstoff.  
 1905. 45, 52. Kupfer, Zinn und Sauerstoff (m. O. Bauer).

**Hibles, Jos. G.**

1894. 7, 41. Die Einwirkung von Salzsäuregas auf vanadinsaures Natron (m. E. F. Smith).

**Hillebrand, W. F.**

1892. 3, 243. Darstellung u. spezifisches Gewicht d. krystallisierten Uran-dioxydes.

**Hillebrand, W. F.**

1892. 3, 249. Ein weiteres Beispiel d. Isomorphie v. Thorerde u. Uranidioxyd.  
 1900. 25, 326. Relativer Wert der Mitscherlichschen und der Fluorwasserstoffsäuremethode zur Bestimmung von zweiwertigem Eisen (m. H. N. Stokes).  
 1901. 27, 125. Einfluß von Pyrit und anderen Sulfiden auf die Bestimmung von zweiwertigem Eisen (m. H. N. Stokes).

**Hines, Murray Arnold**

1905. 44, 158. Revision des Atomgewichtes von Cadmium: Analyse von Cadmiumchlorid (m. G. P. Baxter).  
 1906. 49, 415. Revision des Atomgewichtes von Cadmium. II (m. G. P. Baxter und H. L. Frevert).

**Hinrichs, Gustavus**

1893. 5, 293. Bestimmung d. wirklichen Atomgewichtes des Kupfers.

**Hinrichsen, F. W.**

1905. 43, 122. Zum Valenzbegriff (m. R. Abegg).

**Hittorf, W.**

1899. 21, 89. Über die Notwendigkeit d. Errichtung besonderer Laboratorien u. Lehrstühle f. d. unorganische Chemie a. d. deutschen Universitäten. (Vortrag a. d. sechsten Hauptversammlung der Deutschen Elektrochem. Ges. z. Göttingen.)

**Hodge, B.**

1894. 6, 268. Nachw. u. Abscheid. d. Arsens b. Gegenwart v. Antimon und Zinn (m. F. A. Gooch).

**Hooper, Victor**

1899. 20, 419. Die elektromotorische Wirksamkeit d. Kohlenoxydgases.

**Hoff, J. H. van't**

1898. 18, 1. Über die zunehmende Bedeutung der anorganischen Chemie. (Vortrag, gehalten auf d. 70. Naturforschervers. i. Düsseldorf.)  
 1905. 47, 244. Zur Bildung der ozeanischen Salzablagerungen.

**Hoffmeister, Camill**

1906. 48, 187. Das Vorkommen eines gasförmigen Calciumwasserstoffs in technischen Acetylen.

**Hofmann, Karl**

1892. 3, 89. Einwirkung von Kohle auf Salzlösungen seltener Erden (mit G. Krüss).  
 1893. 3, 407. Über die Holminerde (m. G. Krüss).  
 1893. 4, 27. Über die Terbinerde (m. G. Krüss).

**Hofmann, K. A.**

1895. 8, 318. Neue Nitrosoverbindungen des Eisens (m. O. F. Wiede).  
 1895. 9, 295. Weitere Mitteilungen über Nitrosoverbindungen des Eisens (m. O. F. Wiede).  
 1895. 10, 259. Ein explosives Doppelsalz von Cyankalium mit Kaliumnitrit.  
 1895. 10, 262. Über das Nitroprussidnatrium. I.  
 1895. 11, 31. Über das Nitroprussidnatrium. II.  
 1895. 11, 278. Über Nitroprussidnatrium. III.  
 1895. 11, 288. Neue Darstellungsmethoden des Phenylesters der Eisen-tetranitrososulfosäure. III (m. O. F. Wiede).

**Hofmann, K. A.**

1895. 11, 379. Eine neue Klasse von Metallammoniakverbindungen (mit O. F. Wiede).  
 1896. 12, 55. Eine neue Persulfomolybdänsäure.  
 1896. 12, 146. Über das Nitroprussidnatrium. IV.  
 1896. 12, 277. Über Verb. d. niedrigen Molybdänoxyde u. -sulfide m. Ammoniak u. Cyankalium (m. K. v. d. Heide).  
 1897. 14, 263. Eine neue Klasse von Metallammoniakverbindungen. II.  
 1897. 14, 282. Ferrialkalisalze der schwefligen Säure.  
 1897. 14, 298. Reaktionen von Mercaptiden mit Alkyljodiden (m. W. O. Rabe).  
 1897. 15, 75. Hydroxylamin-Ammoniakverbindungen d. Uransäure.  
 1897. 15, 204. Verbindungen von Kohlenwasserstoffen mit Metallsalzen (mit F. Küsspert).  
 1898. 16, 377. Über Tetramminkobaltisulfite (m. S. Reinsch).  
 1898. 16, 463. Unorganische Hydroxylaminverbindungen (m. W. Kohlschütter).  
 1898. 17, 26. Einwirkung v. Halogenalkyl auf Mercaptide (m. W. O. Rabe).  
 1900. 23, 126. Zur Kenntnis der Stickstoffquecksilberverbindungen (mit E. C. Marburg).

**Hofmeier, G.**

1905. 44, 225. Beiträge zur Kenntnis anorganischer Kolloide (m. A. Gutbier).  
 1905. 45, 77. Zur Kenntnis des kolloidalen Silbers (m. A. Gutbier).

**Holtsema, C.**

1899. 22, 313. Vorkommen, Zusammensetzung u. Bildung v. Eisenanhäufungen in und unter Mooren (m. J. M. van Bemmelen).  
 1904. 41, 63. Die Dichte von Gold-Kupfer- und Gold-Silber-Legierungen.

**Hopkins, C. G.**

1898. 19, 179. Bestimmungen v. Kohlenoxyd, Methan und Wasserstoff d. Verbrennung (m. L. M. Dennis).

**Herkheimer, P.**

1902. 32, 372. Quantitative Trennung des Eisens vom Zirkon und das Superoxyd des Zirkons (m. H. Geisow).

**Hewe, Ernest**

1898. 18, 371. Nachweis v. Sulfiden, Sulfaten, Sulfiten u. Thiosulfaten nebeneinander (m. Ph. E. Browning).

**Howland, J.**

1894. 7, 182. Jodometrische Bestimmung d. Tellursäure (m. F. A. Gooch).

**Huber Noët, U.**

1908. 33, 272. System  $\text{SbCl}_5 - \text{HCl} - \text{H}_2\text{O}$  (m. J. M. van Bemmelen und P. A. Meerburg).

**Hüller, G.**

1902. 32, 92. Quantitative Trennung des Zirkons vom Eisen (m. A. Gutbier).

**Hünslers, Frits**

1905. 46, 361. Verbindungen der Metallrhodanide mit organischen Basen (m. H. Grossmann).

**Hüttner, Erwin**

1901. 27, 81. Zur Kenntnis der Oxyde des Kobalts.

**Hüttner, K.**

1905. 43, 8. Die in Mineralien gelösten Gase.



**Hüttner, K.**

1905. 43, 215. Schmelzpunkte und Umwandlungspunkte einiger Salze (mit G. Tammann).

1905. 44, 131. Die Legierungen des Antimons und Wismuts (m. G. Tammann).

**Haldschinsky, Ernst**

1902. 32, 84. Quantitative Trennung von Zink und Kobalt (m. A. Rosenheim).

**Hulett, G. A.**

1904. 40, 196. Chlor in dem mittels Chlorbarium niedergeschlagenen Bariumsulfat (m. L. H. Duschak).

**Hurlburt, E. B.**

1895. 10, 157. Doppelhalogensalze des Ammoniums m. einwertigem Kupfer (m. H. L. Wells).

**Hutchins, George P.**

1899. 22, 380. Die Bestimmung d. Thalliums als Chromat (m. Ph. E. Browning).

**I****Iggna, H.**

1900. 25, 1. Amalgame v. Erdalkalimetallen (m. W. Kerp und W. Böttger).

**Immerwahr, Clara**

1900. 24, 269. Potentiale v. Kupferelektroden in Lösungen analytisch wichtiger Kupferniederschläge.

1900. 25, 112. Potentiale von Kupferelektroden in Lösungen analytisch wichtiger Kupferniederschläge. (Berichtigung zu 24, 269.)

**Itzig, Hermann**

1897. 16, 76. Über Manganimolybdate (m. A. Rosenheim).

1899. 21, 15. Einige molybdänoxalsaure u. vanadinoxalsaure Salze (mit A. Rosenheim).

1899. 23, 28. Komplexe Palladiumsalze (m. A. Rosenheim).

**J****Jacobsohn, Felix**

1906. 50, 297. Einwirkung von flüssigem Ammoniak auf einige Metallsäureanhydride (m. A. Rosenheim).

**Jacoby, Richard**

1901. 27, 359. Doppelnitrate des vierwertigen Ceriums und des Thoriums (mit R. J. Meyer).

**Jaeger, A.**

1901. 27, 22. Verhalten einiger Schwermetallfluoride in Lösung.

**Jaeger, F. M.**

1903. 36, 400. Krystallform von Baryumsilikat-6-Hydrat.

**Jahn, Stephan**

1904. 42, 203. Beiträge zur Kenntnis des Ozons.

1906. 48, 260. Beiträge zur Kenntnis des Ozons.

**Jannasch, Paul**

1892. 1, 144 u. 245. Eine neue direkte Trennung von Chlor, Brom und Jod (m. K. Aschoff).

**Jannasch, Paul**

1892. 1, 248. Quantitative Trennung von Jod und Chlor durch Fällung mit Thalliumsulfatlösung (m. K. Aschoff).
1893. 5, 8. Die quantitative Trennung v. Jod, Brom u. Chlor, sowie im besonderen die Bestimmung von Brom in natürlichen Salzsöolen und Mutterlängen (m. K. Aschoff).
1893. 5, 283. Mitteilung über Thoriumverbindungen (mit J. Locke und J. Lesinsky).
1894. 6, 57. Über die chemische Zusammensetzung d. Axinites v. Bourg d'Oisans i. d. Dauphiné (m. J. Locke).
1894. 6, 72. Die Aufschließung v. Silikaten unter Druck d. concentrirte Salzsäure.
1894. 6, 168. Chemische Untersuchung des Topases (m. J. Locke).
1894. 6, 174. Bestimmung des Wassers in hygroskopischen Substanzen (mit J. Locke).
1894. 6, 303. Über die Bestimmung d. Schwefels in Sulfiden, sowie über die gleichzeitige Ermittlung ihres Arsengehaltes. IV.
1894. 6, 321. Chemische Untersuchung d. Topases (m. J. Locke).
1894. 7, 92. Über einen fluorfreien Humit (m. J. Locke).
1894. 7, 154. Analyse eines Apatits aus großblättrigem Graphit v. Ceylon (m. J. Locke).
1895. 8, 302. Quantitative Metalltrennungen in alkalischer Lösung d. Wasserstoffsuperoxyd. X (m. A. Röttgen).
1895. 8, 352. Quantitative Best. d. Wassers in Silikaten (m. P. Weingarten).
1895. 8, 356. Die Zusammensetzung und Konstitution des Vesuvians (mit P. Weingarten).
1895. 8, 364. Die Aufschließung von Silikaten mit reinem Bleicarbonat.
1895. 9, 194. Metalltrennungen in einem mit Brom beladenen Kohlensäurestrom. V (m. Ed. Rose und B. Niederhofheim).
1895. 9, 267. Quantitative Best. d. Fluors durch Austreiben desselben als Fluorwasserstoffgas (m. A. Röttgen).
1895. 9, 274. Metalltrennungen in einem Chlorwasserstoffstrom. II (mit F. Schmitt).
1895. 10, 398. Quantitative Metalltrennungen in alkalischer Lösung d. Wasserstoffsuperoxyd (m. E. v. Cloedt).
1895. 10, 405. Trennung d. Mangan von Zink durch ammoniakalisches Wasserstoffsuperoxyd unter Druck (m. E. v. Cloedt).
1895. 10, 408. Quantitative Metalltrennungen d. alkalisches Wasserstoffsuperoxyd. XIV. (m. H. Kammerer).
1895. 11, 37. Die quantitative Bestimmung d. Wassers i. Silikaten nach der Boraxmethode (m. P. Weingarten).
1895. 11, 40. Die chem. Zusammensetzung u. Konstitution d. Vesuvians u. Wiluits (m. P. Weingarten).
1896. 12, 124. Quantitative Metalltrennungen in alkalischer Lösung d. Wasserstoffsuperoxyd. XV. (m. H. Lehnert).
1896. 12, 129. Best. d. Schwefels in unorganischen Sulfiden d. Glühen im Sauerstoffstrom u. Auffangen d. flüchtigen Oxyds i. Wasserstoffsuperoxyd (m. H. Lehnert).

**Jannasch, Paul**

1896. 12, 182. Trennung des Quecksilbers v. anderen Metallen d. Glähen ihrer Sulfide i. einem Sauerstoffstrome (m. H. Lehnert).  
 1896. 12, 184. Trennung d. Mangans v. Kupfer u. Zink (Wasserstoffsuperoxydmethode), sowie d. Kupfers v. Zink u. Nickel (Schwefelwasserstoff u. Rhodanmethode) nebst ergänzenden Bemerkungen.  
 1896. 12, 148. Empfindliche Form d. Quecksilberjodidreaktion.  
 1896. 12, 208. Die Aufschliessung d. Silikate d. Borsäure. II (m. O. Heidenreich).  
 1896. 12, 219. Das Verhalten d. Mineralien der Andalusitgruppe gegen Aufschliessungsmittel. I.  
 1896. 12, 223. Neue Methode d. Überführung von Sulfaten i. Chloride.  
 1896. 12, 358. Bestimmung d. Schwefels in unorganischen Sulfiden. VI (mit O. Heidenreich).  
 1896. 12, 359. Trennung d. Quecksilbers v. Arsen, Antimon u. Kupfer d. Glühhitze im Sauerstoffstrome.  
 1906. 12, 898. Trennung d. Wismuts v. d. Metallen d. Kupfer- u. Eisengruppe d. Erhitzen ihrer Salze in einem trockenen Salzsäurestrom (m. S. Grosse).  
 1897. 15, 66. Die Trennung v. Chlor u. Brom bei Gegenwart v. Acetaten, Sulfaten u. Nitraten (m. E. Köllitz).  
 1897. 15, 68. Die direkte Trennung u. quantitative Best. v. Chlor, Brom u. Jod in organischen Substanzen (m. E. Köllitz).

**Janssen, R. L.**

1905. 47, 28. Studien über das Palladium (m. A. Gutbier u. A. Krell).

**Jellinek, Karl**

1906. 49, 229. Zersetzungsgeschwindigkeit von Stickoxyd und Abhängigkeit derselben von der Temperatur.

**Johnston, W. R.**

1893. 4, 117. Über Ammoniumbleihalogenide (m. H. L. Wells).

**Jones, Harry, C.**

1898. 19, 389. Notiz über d. Atomgewicht v. Praseodym u. Neodym.  
 1903. 36, 92. Das Atomgewicht des Lanthans.

**Jones, Louis Cleveland**

1896. 13, 110. Die Bestimmung d. Cadmiums als Oxyd (m. Ph. E. Browning).  
 1898. 18, 66. Einwirkung v. Kohlensäure auf lösliche Borate.  
 1898. 19, 417. Bestimmung d. Borsäure (m. F. A. Gooch).  
 1899. 20, 212. Eine volumetrische Bestimmungsmethode für Borsäure.  
 1899. 21, 169. Jodometrische Methode zur Bestimmung d. Borsäure.  
 1902. 32, 164. Einwirkung von Kohlendioxyd auf die Baryumborate.

**Jörgensen, Gunner**

1898. 19, 18. Einige jodometrische Untersuchungen.  
 1900. 24, 183. Einige jodometrische Untersuchungen.  
 1901. 28, 140. Verhalten salzsaur. Metazinnsäurelösungen gegenüber Schwefelwasserstoff.

**Jörgensen, S. M.**

1892. 2, 279. Zur Konstitution d. Kobalt-, Chrom- und Rhodumbasen. IV.  
 1893. 5, 147. Zur Konstitution d. Kobalt-, Chrom- und Rhodumbasen. V.  
 1894. 7, 289. Zur Konstitution d. Kobalt-, Chrom- und Rhodumbasen. VI.

**Jörgensen, S. M.**

- 1895. 11, 416. Zur Konstitution d. Kobalt-, Chrom- und Rhodumbasen. VII.
- 1896. 13, 172. Zur Konstitution d. Kobalt-, Chrom- und Rhodumbasen. VIII.
- 1897. 14, 404. Zur Konstitution d. Kobalt-, Chrom- und Rhodumbasen. IX.
- 1897. 16, 184. Zur Konstitution d. Kobalt-, Chrom- und Rhodumbasen. X.
- 1898. 17, 455. Darstellung der Kobaltammoniumsulfate.
- 1898. 19, 78. Darstellung der Kobaltammoniumsulfate (Nachtrag).
- 1898. 19, 109. Zur Konstitution d. Kobalt-, Chrom- u. Rhodumbasen. XI.
- 1900. 24, 158. Zur Konstitution der Platinbasen. II.
- 1900. 25, 358. Zur Konstitution der Platinbasen. III.
- 1903. 34, 82. Reines Rhodium.
- 1906. 48, 874. Zur Konstitution der Platinbasen. IV.
- 1906. 48, 441. Eine neue mit Magnus grünem Salze isomere, rote Verbindung (m. S. P. L. Sørensen).

**Jordis, Eduard**

- 1903. 34, 455. Beiträge zur Kenntnis der Kieselsäure. I.
- 1903. 35, 16. Beiträge zur Kenntnis der Kieselsäure. II (m. E. H. Kanter).
- 1903. 35, 82. Beiträge zur Kenntnis der Silikate. I (m. E. H. Kanter).
- 1903. 35, 148. Beiträge zur Kenntnis der Silikate. II (m. E. H. Kanter).
- 1903. 35, 336. Beiträge zur Kenntnis der Silikate. III (m. E. H. Kanter).
- 1904. 42, 418. Beiträge zur Kenntnis der Silikate. IV (m. E. H. Kanter).
- 1905. 43, 48. Beiträge zur Kenntnis der Silikate. V (m. E. H. Kanter).
- 1905. 43, 814. Beiträge zur Kenntnis der Silikate. VI (m. E. H. Kanter).
- 1905. 43, 410. Zur Geschichte der Forschung über Erdalkalisilikate.
- 1905. 44, 200. Beiträge zur Kenntnis der Kieselsäure. III.
- 1905. 45, 362. Silikatanalyse. I.
- 1905. 47, 180. Silikatanalyse. II (m. W. Ludewig).

**Jorre, F.**

- 1899. 23, 158. Die Erscheinungen b. d. Elektrolyse v. Alkalichloridlösungen mit Diaphragma (m. F. Foerster).

**Jüptner, H. v.**

- 1904. 39, 49. Freie Bildungsenergie einiger technisch wichtiger Reaktionen.
- 1904. 40, 61. Freie Bildungsenergie einiger technisch wichtiger Reaktionen.
- 1904. 40, 65. Die Bedeutung des Koeffizienten B im Ausdruck für die Änderung der freien Energie.
- 1904. 42, 235. Zur Kenntnis der freien Bildungsenergien.

**Junius, Adolf**

- 1905. 46, 428. Beiträge zur Kenntnis der Molybdate.

**K****Kaoppel, Friedrich**

- 1897. 16, 268. Zur quantitativen Bestimmung des Mangans u. Trennung d. Eisens v. Mangan d. Elektrolyse.

**Kahlbaum, Georg W. A.**

- 1899. 23, 220. Notiz über den Schmelzpunkt des Lithiums.
- 1902. 29, 177. Metalldestillation und destillierte Metalle (mit K. Roth und Ph. Siedler). (Berichtigung 30, 144).

**Kahlbaum, Georg W. A.**

1905. 46, 217. Die Veränderlichkeit des spezifischen Gewichtes (m. E. Sturm).

**Kalecsinsky, Alexander v.**

1894. 7, 384. Die Aufbewahrung chemisch reiner alkalischer Lösungen.

**Kammerer, H.**

1895. 10, 408. Quantitative Metalltrennungen d. alkalisches Wasserstoffsperoxyd (m. P. Jannasch).

**Kanter, E. H.**

1903. 35, 16. Beiträge zur Kenntnis der Kieselsäure. II (m. E. Jordis).

1903. 35, 82. Beiträge zur Kenntnis der Silikate. I (m. E. Jordis).

1903. 35, 148. Beiträge zur Kenntnis der Silikate. II (m. E. Jordis).

1903. 35, 386. Beiträge zur Kenntnis der Silikate. III (m. E. Jordis).

1904. 42, 416. Beiträge zur Kenntnis der Silikate. IV (m. E. Jordis).

1905. 43, 48. Beiträge zur Kenntnis der Silikate. V (m. E. Jordis).

1905. 43, 314. Beiträge zur Kenntnis der Silikate. VI (m. E. Jordis).

**Kasanetzky, P.**

1901. 28, 242. Fluorvanadinverbindungen (m. P. Melikoff).

1904. 41, 442. Die Konstitution v. Fluorvanadinverbindungen (m. P. Melikoff).

**Kasarnowski, H.**

1905. 47, 353. Beitrag zur diluten Färbung der Alkali- und Erdalkalihalogenide (m. L. Wöhler).

**Kaufmann, A.**

1905. 45, 345. Verbindungen des vierwertigen Vanadins. III (m. J. Koppel und R. Goldmann).

1905. 45, 352. Versuche zur Darstellung von Vanadinmetall und einigen Vanadinverbindungen (m. J. Koppel).

**Kehrman, F.**

1892. 1, 423. Zur Kenntnis der komplexen anorganischen Säuren.

1892. 3, 76. Zur Kenntnis der komplexen anorganischen Säuren. IV.

1893. 3, 377. Zur Geschichte der komplexen anorganischen Säuren.

1893. 4, 138. Über neue Doppelsalze der Oxalsäure (m. N. Pickeragill).

1893. 4, 138. Zur Kenntnis der komplexen anorganischen Säuren. V.

1893. 4, 465. Zur Geschichte d. komplexen Säuren.

1894. 6, 386. Zur Kenntnis der komplexen anorganischen Säuren. VI. Spaltungsprodukte der Phosphorluteowolframsäure (m. E. Böhm).

1894. 7, 406. Komplexe anorganische Säuren. VII (m. E. Böhm).

1899. 22, 235. Zur Kenntnis der komplexen anorganischen Säuren. VIII. Über Arsenduodeciwolframsäure, Arsenluteowolframsäure und ihre Spaltungsprodukte (m. E. Rüttmann).

1904. 39, 98. Zur Kenntnis der komplexen anorganischen Säuren. IX. Über Kieselwolframsäure, ihre Zusammensetzung und Analyse (mit B. Flürscheim).

**Kerp, W.**

1898. 17, 284. Zur Kenntnis der Amalgame. I.

1900. 25, 1. Zur Kenntnis der Amalgame. II (m. W. Böttger).

**Kettembell, W.**

1904. 38, 198. Versuche zur elektrolytischen Trennung der Erdalkalimetalle (m. A. Coehn).

**Kettenbeil, W.**

1904. 38, 213. Beiträge zur Kenntnis der Amalgame.

**Kieser, A. M.**

1903. 34, 198. Bestimmung des Zinks als Sulfid (m. A. Thiel).

**Kippenberger, K.**

1894. 6, 177. Ein kristallisiertes neutrales Magnesiumcarbonat.

1898. 18, 413. Notiz z. Chemie d. Bicarbonate des Calciums u. Magnesiums.

**Kirmann, W.**

1892. 3, 63. Fluorsulfonsäure (m. T. E. Thorpe).

**Kirschner, A.**

1898. 16, 424. Zur Kenntnis der untersalpetrigen Säure.

**Klečki, Valerian v.**

1893. 5, 374. Kalorimetrische Bestimmung geringer Mengen Vanadin neben großen Mengen Eisen.

1893. 5, 381. Trennung der Vanadinsäure v. Chromsäure.

**Klein, Arnold**

1895. 9, 291. Über sogenannte amidochromsaure Salze (m. A. Werner).

1896. 14, 28. Über 1-6-Dichlorotetramminkobaltisalze (Chloropraseosalze) (m. A. Werner).

**Klien, R.**

1899. 22, 91. Über Rhodanatokobaltiake und strukturisomere Salze (mit A. Werner).

**Klobbie, E. A.**

1897. 15, 84. Der Gehalt an Fluorcalcium eines fossilen Elefantknochens (m. J. M. van Bemmelen).

1897. 15, 90. Die Absorption. Anhäufung v. Fluorcalcium, Kalk, Phosphaten in fossilen Knochen (m. J. M. van Bemmelen).

1899. 22, 313. Vorkommen, Zusammensetzung u. Bildung v. Eisenanhäufungen in und unter Mooren (m. J. M. van Bemmelen).

1899. 23, 111. Die Absorption v. HCl u. KCl aus wässriger Lösung d. kolloidales Zinnoxid (m. J. M. van Bemmelen).

**Knoch, M.**

1904. 41, 315. Über Löslichkeiten in Lösungsmittelgemengen. I. (m. W. Herz).

1905. 45, 262. Löslichkeiten in Lösungsmittelgemengen. II. (m. W. Herz).

1905. 46, 193. Löslichkeiten in Lösungsmittelgemengen. III. (m. W. Herz).

1905. 46, 460. Molekulargewicht des Quecksilberjodids (m. W. Herz).

**Knöll, W.**

1905. 44, 81. Chlorierte und bromierte Molybdänate, bromierte Molybdänite und einige ihnen zugrunde liegende Säuren (m. R. F. Weinland).

**Knorre, G. v.**

1900. 24, 369. Zur Kenntnis d. Metaphosphate.

1903. 34, 260. Magnesiumcarbonat und einige Doppelverbindungen desselben.

**Koch, A.**

1904. 39, 296. Die aus dem grünen Chromchlorid(bromid)hydrat durch Silber-salze fällbaren Chlormengen (m. R. F. Weinland).

**Köllitz, E.**

1897. 15, 66. Die Trennung von Chlor und Brom bei Gegenwart v. Acetaten, Sulfaten und Nitraten (m. P. Jannasch).

**Kölitz, E.**

1897. 15, 68. Die direkte Trennung und quant. Bestimmung v. Chlor, Brom u. Jod in organischen Substanzen (m. P. Jannasch).

**König, James**

1905. 46, 323. Die Oxyde des Palladiums (m. L. Wöhler).  
1906. 48, 203. Oxyde des Palladiums (m. L. Wöhler).

**Küppen, O.**

1899. 22, 256. Fluorierte saure Jodate u. über ein fluoriertes Cäsiumperjodat (m. R. F. Weinland).  
1899. 22, 266. Einige Doppelsalze v. Ferri- u. Aluminiumfluorid m. Fluoriden zweiwertiger Metalle (m. R. F. Weinland).

**Kühner, Paul**

1898. 18, 48. Einige Beobachtungen über Acetylen und dessen Derivate (m. H. Erdmann).  
1903. 34, 403. Notiz über das wahrscheinliche Atomgewicht des Tellurs und über Atomgewichtsbestimmungen überhaupt.

**Kohlschütter, Volkmar**

1898. 16, 463. Unorganische Hydroxylaminverbindungen (m. K. A. Hofmann).

**Kohn, Moritz**

1906. 49, 443. Die Reduktion der blauen Eisencyanverbindungen.  
1906. 50, 315. Über gefälltes basisches Zinkcarbonat und gefälltes Cadmiumcarbonat.

**Koninek, L. L. de**

1900. 26, 123. Best. d. Eisenoxyduls in Silikaten u. Gesteinen. Einfluss d. Pyrits.  
1901. 28, 175. Rhodankalium als Indikator bei der Reduktion von Eisenoxyd zu Eisenoxydulverbindungen.

**Koppel, Ivan**

1898. 17, 35. Über Kobaltoxydnitrite und einige Kobaltnitrocyanverbindungen (m. A. Rosenheim).  
1898. 18, 305. Certetrachlorid und einige seiner Doppelverbindungen.  
1899. 21, 17. Äquivalente Leitfähigkeit der komplexen oxalsauren Salze (m. A. Rosenheim).  
1901. 28, 461. Alkoholhaltige Chromhalogenverbindungen.  
1903. 35, 154. Verbindungen des vierwertigen Vanadins. I. Vanalylsulfate und Vanadylsulfite (m. E. C. Behrendt).  
1903. 36, 281. Verbindungen des vierwertigen Vanadins. II. Vanadyloxalate, Vanadylrhodanide u. Vanadite (m. R. Goldmann).  
1904. 41, 377. Stabilitäts- und Löslichkeitsverhältnisse der Cerosulfathydrate.  
1905. 45, 345. Verbindungen des vierwertigen Vanadins. III (m. R. Goldmann und A. Kaufmann).  
1905. 45, 352. Versuche zur Darstellung von Vanadinmetall und einigen Vanadinverbindungen (m. A. Kaufmann).  
1905. 45, 359. Chromo-Natriumrhodanid.

**Kortright, F. L.**

1898. 6, 35. Trennung des Thoriums v. d. Cerit- u. Yttererden d. stickstoff-wasserstoffsaures Kalium (m. L. M. Dennis).

**Koss, M.**

1906. 48, 205. Einige Salze und Komplexsalze des Wismuts (m. A. Rosenheim und W. Vogelsang).  
 1906. 49, 148. Die Halogenverbindungen des Molybdäns und Wolframs. II (m. A. Rosenheim).

**Kosmann, B.**

1899. 3, 371. Über die Entwässerung des Kupferhydroxyds u. seiner basischen Salze.

**Kowalevsky, W. von**

1899. 23, 1. Über wässrige Zinnchloridlösung.  
 1900. 25, 189. Das Verhalten einiger dem Zinnchlorid analoger Halogenverbindungen der Kohlenstoffgruppe.

**Krümer, Hans**

1904. 41, 43. Einige Komplexverbindungen d. Molybdän- u. Wolframsäure mit organischen Säuren (m. H. Großmann).

**Kraut, K.**

1893. 5, 278. Das Verhalten d. Salmiaks b. d. Temperatur d. Wasserbades.  
 1894. 7, 392. Gesättigt orthophosphorsaures Ammoniumoxyd.  
 1896. 13, 1. Kohlensaures Zinkoxyd.

**Krebs, Reinhold**

1906. 48, 251. Zwei isomere Chromchloridsulfate (m. R. F. Weinland).  
 1906. 49, 157. Violette Chromisulfate (m. R. F. Weinland).

**Kreichgauer, A.**

1895. 9, 89. Quantitative Bestimmung d. Bleis.

**Kreider, D. Albert**

1894. 7, 13. Nachw. v. überchlorsauren Alkalien b. Gegenwart v. Chloriden, Chloraten u. Nitraten (m. F. A. Gooch).  
 1894. 7, 17. Darst. v. Chlor f. Laboratoriums Zwecke (m. F. A. Gooch).  
 1895. 9, 342. Darst. d. Überchlorsäure u. ihre Anwendung z. Best. d. Kaliums.  
 1895. 10, 277. Die quantitative Best. d. Perchlorate.  
 1896. 13, 161. Treng. u. Nachw. v. Kalium u. Natrium (m. J. E. Breckenridge).  
 1896. 13, 418. Best. d. Sauerstoffes i. d. Luft u. in wässriger Lösung.

**Kreider, J. Lehn**

1905. 44, 154. Einfacher Apparat zur Bestimmung flüchtiger Substanzen durch Gewichtsverlust.  
 1905. 46, 350. Verhalten d. typischen wasserhaltigen Bromide beim Erhitzen in Bromwasserstoff.

**Krell, A.**

1905. 47, 23. Studien über das Palladium (m. A. Gutbier u. R. L. Janssen).

**Kremann, Robert**

1903. 33, 87. Überführungsversuche zur Entscheidung der Konstitution von Salzen.  
 1903. 35, 48. Konstitutionsbestimmungen durch qualitative Überführungsversuche. Antwort an Herrn G. Bredig.  
 1903. 36, 403. Über den Einfluß der Natur des Elektrolyten und des Elektrodenmaterials auf die Ozonbildung.  
 1904. 41, 1. Die Hydrate der Salpetersäure. Antwort an Herrn Hugo Erdmann (m. F. W. Küster).



**Krschischanowsky, W.**

1898. 19, 11. Chem. Analyse der Meteoriten v. Migheja (m. P. Melikoff).

**Krsnjavi, B.**

1905. 46, 170. Komplexe Verbindungen der Kohlensäure mit Schwermetallen (m. R. Luther).

**Krüss, Gerhard**

1892. 1, 104. Beiträge z. quantitativen Spektralanalyse (m. H. Krüss).

1892. 1, 399. Die Reaktion zwischen Ferrisalzen und löslichen Rhodaniden (m. H. Moraht).

1892. 2, 235. Atomgewichtsbestimmungen v. Nickel (m. F. W. Schmidt).

1892. 3, 44. Bemerkungen über d. Untersuchung d. seltenen Gadoliniterden, im besonderen über d. Äquivalentbest. durch Überführung v. Oxyd in Sulfat.

1892. 3, 60. Elektrolyse v. Lösungen seltener Erden.

1892. 3, 89. Einwirkung v. Kohle auf Salslösungen seltener Erden (mit K. Hofmann).

1892. 3, 92. Verhalten d. Gadoliniterden gegen Kaliumchromat (m. A. Loose).

1892. 3, 108. Verhalten d. Gadoliniterden gegen Anilin u. salssaures Anilin.

1892. 3, 264. Die Bildung v. Sulfosalzen des Vanadins.

1893. 3, 353. Über die Erbinerde.

1893. 3, 407. Über die Holminerde (m. K. Hofmann).

1893. 3, 421. Die Einwirkung v. Chlor u. Brom auf Gold (m. F. W. Schmidt).

1893. 4, 27. Über die Terbinerde (m. K. Hofmann).

1893. 4, 161. Annähernde Bestimmung des Äquivalentes seltener Erden durch Titration (m. A. Loose).

1893. 4, 484. Nachruf a. Francesco Mauro.

1893. 5, 75. Über die Schwefelverbindungen d. Thoriums (m. C. Volk).

1894. 6, 49. Über die Schwefelverbindungen d. Thoriums. II. Mitteilung.

1894. 7, 52. Über den Lösungszustand des Jod und die wahrscheinliche Ursache d. Farbenunterschiede seiner Lösungen (m. E. Thiele).

1895. 8, 452. Schwermetallsalze der Bichromsäure (m. O. Unger).

1895. 10, 31. Eine neue Methode der quantitativen Spektralanalyse (mit H. Krüss).

1897. 14, 361. Zur Chemie des Thoriums (Nachlaß, herausgegeben von W. Palmaer).

**Krüss, Hugo**

1892. 1, 104. Beiträge zur quantitativen Spektralanalyse (m. G. Krüss).

1893. 5, 325. Kolorimeter m. Lummer-Brodhunschem Prismenpaare.

1895. 10, 31. Eine neue Methode der quantitativen Spektralanalyse (mit G. Krüss).

**Küspert, Franz**

1897. 15, 204. Verbindungen von Kohlenwasserstoffen mit Metallsalzen (mit K. A. Hofmann).

1903. 34, 453. Kolloidales Acetylenkupfer.

**Küster, F. W.**

1895. 11, 165. Reaktion zwischen Ferrisalzen und Jodiden in wässeriger Lösung.

1896. 12, 261. Über die Löslichkeitsverhältnisse des Baryumsulfates.

**Küster, F. W.**

1896. 13, 127. Kritische Studien z. volumetr. Best. carbonathaltiger Alkalilaugen und Alkalicarbonaten, sowie d. Verhalten v. Phenophtalein u. Methylorange als Indikatoren.
1896. 14, 251. Die „Einheit“ d. Atomgewichte.
1898. 18, 77. Überführung v. Jod- u. Bromkalium in Chlorkalium.
1898. 18, 365. Die Umwandlung d. Schwefels durch Erhitzen.
1898. 19, 81. Gleichgewichtserscheinungen bei Fällungsreaktionen. I.
1898. 19, 97. Die Best. d. Schwefelsäure b. Gegenwart v. Eisen (m. A. Thiel).
1899. 21, 73. Die Best. d. Schwefelsäure b. Gegenwart v. Eisen (m. A. Thiel).
1899. 21, 116. Ein neues Hydrat des Kaliumferrosulfats u. über die Löslichkeitsverhältnisse d. verschiedenen Hydrate dieses Salzes (mit A. Thiel).
1899. 21, 401. Das Schmelzen v. Natriumhyposulfit, ein Beitrag z. Kenntnis d. Hydrate (m. A. Thiel).
1899. 22, 161. Trennung v. Baryum, Strontium u. Calcium d. gemischte Carbonat- u. Sulfatlösungen wechselnder Zusammensetzung.
1899. 22, 424. Die Best. d. Schwefelsäure b. Gegenwart v. Eisen. III (mit A. Thiel).
1899. 23, 25. Das Potential d. Silbers i. Lösungen seiner gemischten Halogen-salze (m. A. Thiel).
1899. 23, 87. Das Potential d. Jodelektrode (m. F. Crotogino).
1900. 25, 319. Bestimmung d. Schwefelsäure bei Gegenwart von Eisen. IV (mit A. Thiel).
1900. 26, 166. Die elektrische Anlage d. chemischen Laboratoriums d. Bergakademie z. Clausthal.
1903. 33, 105. Einwirkung von Schwefelwasserstoff auf Arsentrioxid in wässriger Lösung (m. G. Dahmer).
1903. 33, 129. Gleichgewichtserscheinungen bei Fällungsreaktionen. III. Fällung gemischter Bromid- und Rhodanidlösungen durch Silber (m. A. Thiel).
1903. 33, 363. Wesen des metastabilen Zustandes.
1903. 34, 410. Fällung kolloidaler Arsensulfurlösungen (m. G. Dahmer).
1903. 35, 41. Trennung von Brom und Rhodan (m. A. Thiel).
1903. 35, 454. Die Festlegung des Neutralisationspunktes durch Leitfähigkeitsmessung (m. M. Grütters).
1903. 36, 325. Titrimetrische Bestimmung des Kaliums als Kaliumwismutthiosulfat (m. M. Grütters).
1904. 41, 1. Die Hydrate der Salpetersäure. Antwort an Herrn Hugo Erdmann (m. R. Kremann).
1904. 41, 474. Die Darstellung von reinem Natriumhydroxyd für den Laboratoriumsgebrauch.
1904. 42, 225. Die Festlegung des Neutralisationspunktes durch Leitfähigkeitsmessungen. II (m. M. Grütters und W. Geibel).
1904. 42, 453. Beiträge zum Schwefelsäurekontaktverfahren (m. Franke und Geibel).
1905. 43, 53. Beiträge zur Kenntnis der Polysulfide. I (m. E. Heberlein).
1905. 43, 348. Beitrag zur Löslichkeit von Baryumsulfat (m. G. Dahmer).

**Küster, F. W.**

1905. 43, 360. Versuche zur Darstellung absoluter Salpetersäure (m. S. Münch).  
 1905. 43, 373. Dichtebestimmungen mit der Pipette und das Einstellen titrimetrischer Lösungen nach dem Volumengewicht (m. S. Münch).  
 1905. 44, 481. Beiträge zur Kenntnis der Polysulfide. II.  
 1905. 46, 113. Beiträge zur Kenntnis der Polysulfide. III. Die periodischen Vorgänge bei der Elektrolyse der Polysulfide.

**Kurnakow, N. S.**

1894. 8, 103. Der Einfluß der Hydratation auf die Löslichkeit.  
 1898. 17, 207. Beziehungen zw. Farbe u. Konstitution der Haloiddoppelsalze.  
 1898. 19, 335. Über ein Hydrat d. Lithiumbromocuprits (m. A. A. Sement-schenko).  
 1899. 22, 384. Äthylendiaminverbindungen d. Palladiums (m. N. J. Gwascharew).  
 1899. 22, 466. Äthylenverbindungen des Nickels.  
 1900. 23, 439. Die gegenseitigen Verbindungen d. Metalle.  
 1902. 30, 86. Thalliumlegierungen (m. N. A. Puschin).  
 1902. 30, 109. Schmelztemperaturen d. Legierungen des Natriums m. Kalium (mit N. A. Puschin).  
 1904. 42, 184. Neue Form des Registrierpyrometers.  
 1905. 46, 177. Die Legierungen des Magnesiums mit Zinn und Blei (mit N. J. Stepanow).

**Kultaschew, N. V.**

1903. 35, 187. Schmelzpunkte von Calciumsilikat ( $\text{CaSiO}_3$ ), Natriumsilikat ( $\text{Na}_2\text{SiO}_3$ ) und ihren Mischungen.

**Kunschert, F.**

1904. 41, 337. Untersuchung komplexer Zinksalze.  
 1904. 41, 359. Untersuchungen von Lösungen des Kupfers in Cyankalium.

**L****Labatut, J.**

1902. 32, 464. Apparat zur Darstellung von reinem Wasserstoff (m. M. Vèzes).

**Landsberger, W.**

1898. 17, 422. Neues Verfahren d. Molekelgewichtsbestimmung nach der Siedemethode.

**Langlet, N. A.**

1895. 10, 289. Das Atomgewicht des Heliums.

**Larsson, Aksel.**

1896. 12, 188. Untersuchungen über Niob. I.

**Lauenstein, O.**

1899. 20, 30. Fluorjodate (m. R. F. Weinland).  
 1899. 20, 40. Über Fluormanganite (m. R. F. Weinland).  
 1899. 20, 46. Einwirkung d. Fluorwasserstoffsäure a. Wismutsäure bzw. Kaliumbismutat (m. R. F. Weinland).

**Lea, M. Carey**

1892. 2, 449. Bestimmung und Entwässerung des Silberoxydes.  
 1893. 3, 1. Über schwefelsaures Silberoxydul.  
 1893. 3, 180. Bemerkungen über Silber.

**Lea, M. Carey**

1893. 3, 184. Bemerkungen über Silberchlorid.  
 1893. 4, 440. Über die Natur gewisser Lösungen und über eine neue Methode zur Untersuchung derselben.  
 1893. 5, 381. Über endothermische Reaktionen verursacht durch mechanische Kraft. I.  
 1893. 6, 2. Über endothermische Reaktionen verursacht d. mechanische Kraft. II.  
 1894. 6, 349. Umwandlungen v. mechanischer in chemische Energie. III. Die Einwirkung andauernden gleitenden Druckes.  
 1894. 6, 369. Neue Methode z. Bestimmung der relativen Affinitäten einiger Säuren.  
 1894. 7, 341. Über Lösungen v. metallischem Silber.  
 1894. 8, 121. Einige neue Darstellungsmethoden v. Platinchloriden und die wahrscheinliche Existenz eines Platinsubchlorides.  
 1895. 9, 312. Die Beziehung der Farben von Atom, Jon, u. Molekül.  
 1896. 12, 249. Numerische Beziehungen zwischen den Atomgewichten der Elemente.  
 1896. 12, 340. Die Beziehungen d. Farben von Atom, Jon, Molekül. II.  
 1896. 12, 447. Ein Experiment m. Gold.

**Leberle, Hans**

1903. 34, 393. Quantitative Bestimmung des Eisens neben Zirkon nach Rivot (mit K. Daniel).

**Lehmann, P.**

1900. 26, 323. Einwirkung v. Natriumäthylat u. Alkalien a. Arsenpentasulfid (m. R. F. Weinland).

**Lehnert, H.**

1896. 12, 124. Quantitative Metalltrennungen in alkalischer Lösung m. Wasserstoffsperoxyd. XV. (m. P. Jannasch).  
 1896. 12, 129. Best. d. Schwefels in unorgan. Sulfiden d. Glühen i. Sauerstoffstrome u. Auffangen d. flüchtigen Oxyde i. Wasserstoffsperoxyd (m. P. Jannasch).  
 1896. 12, 182. Trennung d. Quecksilbers v. anderen Metallen d. Glühen ihrer Sulfide in einem Sauerstoffstrome.

**Lenher, Victor**

1893. 4, 374. Die Einwirkung v. Ammoniakgas auf Molybdänylchlorid (mit Edgar F. Smith).

**Lesinsky, Joseph**

1893. 5, 283. Mitteilungen über Thoriumverbindungen (m. P. Jannasch und J. Locke).  
 1897. 15, 81. Über Thoriumverbindungen (m. Ch. Gundlich).

**Levi-Malvano, M.**

1906. 48, 446. Die Hydrate des Berylliumsulfats.

**Levin, M.**

1905. 45, 31. Gold-Thalliumlegierungen.  
 1905. 45, 238. Gold-Nickellegierungen.  
 1905. 46, 449. Zur Kenntnis der Zirkonschwefelsäuren (m. R. Ruer).  
 1905. 47, 136. Mangan-Eisenlegierungen (m. G. Tammann).

**Levy, Walter**

1905. 43, 34. Platinphosphorhalogenverbindungen und ihre Derivate. II (m. A. Rosenheim).

**Lewkowitz, H.**

1905. 45, 39. Fluorhydrate einiger Anilide und substituierter Aniline (mit R. F. Weinland).

**Lieman, Hermann**

1899. 20, 284. Alkaliuranyloxalate (m. A. Rosenheim).

**Liesegang, Raphael Ed.**

1906. 48, 364. Geschichtete Strukturen.

**Liljensstern, B.**

1898. 5, 288. Zersetzung der salpetrigen Säure in Lösungen v. Salpetersäure (m. L. Marchlewski).

**Loeke, James**

1893. 5, 288. Mitteilungen üb. Thoriumverbind. (m. P. Jannasch u. J. Lesinsky).  
 1894. 6, 57. Über d. chem. Zusammensetzung d. Axinit v. Bourg d'Oisans i. d. Dauphiné (m. P. Jannasch).  
 1894. 6, 168. Chemische Untersuchung des Topases (m. P. Jannasch).  
 1894. 6, 174. Best. d. Wassers in hygroskopischen Substanzen (m. P. Jannasch).  
 1894. 6, 321. Chemische Untersuchung des Topases (m. P. Jannasch).  
 1894. 7, 92. Über einen fluorfreien Humit (m. P. Jannasch).  
 1894. 7, 154. Analyse eines Apatits aus großblättrigem Graphit von Ceylon (m. P. Jannasch).  
 1894. 7, 345. Thoriummetaoxyd u. dessen Hydrate.  
 1903. 33, 58. Problem der Systematisierung der anorganischen Verbindungen.

**Loeben, W. v.**

1903. 34, 174. F. W. Clarke's neue thermochemische Konstante.

**Loewenstamm, Willy**

1903. 34, 62. Thiocarbamidverb. einwertiger Metallsalze (mit A. Rosenheim).  
 1903. 37, 384. Platinphosphorhalogenverbindungen und ihre Derivate. I. (mit A. Rosenheim).

**Löwenthal, S.**

1894. 6, 355. Zur Kenntnis der Chlor- und Amidochromsauren Salze.

**Loewy, Ernst**

1893. 6, 11. Die Wolframvanadate (m. C. Friedheim).

**Lohmann, J.**

1904. 41, 291. Vergleichende Untersuchung über die gewichtsanalytische Bestimmung des Selen (mit A. Gutbier und G. Metzner).  
 1904. 42, 325. Die Einwirkung von Schwefelwasserstoff auf selenige Säure. I. Die Lichtempfindlichkeit des Schwefelselens (m. A. Gutbier).  
 1905. 43, 384. Die Einwirkung von Schwefelwasserstoff auf selenige Säure. II. Untersuchungen über das Schwefelselen (m. A. Gutbier).

**Loose, Anton**

1892. 3, 56. Die gebräuchlichsten Trennungsmethoden d. Oxyde aus d. Cer- u. Yttergruppe (m. G. Krüss).  
 1892. 3, 92. Verhalten d. Gadoliniterden gegen Kaliumchromat (m. G. Krüss).  
 1893. 4, 161. Annähernde Bestimmung des Äquivalentes seltener Erden durch Titration (m. G. Krüss).

**Lorenz, Richard**

1892. 3, 220. Ein neuer Glühofen f. sehr hohe Temperaturen.  
 1892. 3, 225. Über die Flüchtigkeit des Mangans bei hohen Temperaturen (m. F. Heusler).  
 1895. 9, 3. Nachruf a. Lothar v. Meyer.  
 1895. 9, 365. Die Darstellung v. Zinntetrabromid in großen Quantitäten.  
 1895. 9, 369. Über die beiden Modifikationen der Zinnsäure.  
 1895. 10, 44. Die Darst. v. Zinntetrachlorid in großen Quantitäten.  
 1895. 10, 74. Über die Umwandlung von Chlor in Salzsäure.  
 1895. 10, 78. Versuche zur Begründung eines gemeinsamen elektrolytischen Zink- u. Bleigewinnungsverfahrens.  
 1896. 12, 272. Die elektrolytische Zersetzungsspannung von geschmolzenem Zinnchlorid.  
 1896. 12, 329. Über „Zwillingselemente“.  
 1896. 12, 393. Die Darstellung v. Kaliumpermanganat auf elektrochem. Wege.  
 1896. 12, 396. Die Darst. v. Kaliumpyrochromat auf elektrochem. Wege.  
 1896. 12, 436. Eine allgemeine Methode z. Darst. d. Metallhydroxyde auf elektrochemischem Wege.  
 1896. 12, 442. Eine allgemeine Methode z. Darstellung v. Metallsulfiden a. elektrochemischem Wege.  
 1896. 14, 103. Bemerkung z. d. Abhandlung v. J. R. Rydberg „Studien über die Atomgewichtszahlen“.  
 1897. 15, 241. Nachruf a. Victor Meyer.  
 1898. 19, 283. Die Änderung d. freien Energie b. geschmolzenen Halogenverbindungen einiger Schwermetalle.  
 1899. 22, 241. Änderung d. freien Energie bei geschmolzenen Halogenverbindungen einiger Schwermetalle.  
 1899. 23, 97. Die Elektrolyse geschmolzener Salze.  
 1900. 24, 222. Elektrolyse geschmolzener Salze.  
 1900. 25, 436. Studien zur Theorie der Zersetzungsspannung geschmolzener Salze.  
 1902. 31, 275. Gasketten.  
 1902. 31, 385. Elektrolyse geschmolzener Salze.  
 1902. 32, 289. Elektrolyse geschmolzener Salze. Entgegnung an Herrn G. Bodländer.  
 1902. 32, 378. Erklärung.

**Lorimer, William S.**

1892. 1, 364. Das Atomgewicht des Cadmiums (m. E. F. Smith).

**Lossew, K.**

1906. 49, 58. Die Legierungen des Nickels mit Antimon.

**Lövén, J. M.**

1895. 11, 404. Chemisches Gleichgewicht in ammoniakalischen Magnesiumsalzlösungen.

**Lucas, Richard**

1904. 41, 198. Gleichgewichte zwischen Silbersalzen.

**Lucien, M.**

1892. 2, 195. Die Entwässerung von Kupferoxydhydrat und einigen seiner basischen Verbindungen bei Gegenwart v. Wasser (m. W. Spring).

**Ludewig, W.**

1905. 47, 180. Silikatanalyse. II (m. E. Jordis).

**Lüder, Hugo**

1898. 5, 15. Über hexametaphosphorsaure Salze.

**Lunge, G.**

1892. 2, 311. Über die Formel des Chlorkalks.

1892. 2, 451. Meth. z. Best. eines Sauerstoffgehaltes im Blei (m. E. Schmid).

1898. 3, 351. Über die Formel d. Chlorkalks.

1894. 7, 209. Z. Kenntnis d. Stickstofftrioxyds (Salpetrigsäureanhydrids) (mit G. Porschnew).

1897. 16, 26. Quantitative Scheidung v. Äthylen und Benzoldampf (mit E. Harbeck).

1897. 16, 50. Einwirkung von Kohlenoxyd auf Platin u. Palladium (mit E. Harbeck).

1897. 16, 67. Notiz über einige Methoden z. Best. d. Kohlenstoffes in Eisen (m. E. Harbeck).

1899. 19, 454. Best. d. Schwefelsäure b. Gegenwart v. Eisen.

1899. 21, 194. Z. Best. d. Schwefelsäure b. Gegenwart v. Eisen.

1900. 24, 191. Verhalten eines Gemenges von Benzoldampf und Wasserstoff zu Platin- und Palladiumschwarz (m. J. Akunoff).

**Luther, R.**

1905. 46, 170. Komplexe Verbindungen der Kohlensäure mit Schwermetallen (m. B. Kramjavi).

**Lutz, O.**

1906. 49, 388. Brechweinstein als Urtitersubstanz in der Jodometrie.

**Lynch, Leo A.**

1899. 22, 305. Best. d. Ceroxalats durch Permanganat (m. Ph. E. Browning).

**M****Maas, Philip**

1898. 5, 280. Über das Atomgewicht d. Molybdäns (m. E. F. Smith).

1894. 7, 96. Versuche m. Niob- u. Tantaloxyd (m. E. F. Smith).

**Maass, Theodor A.**

1898. 18, 331. Einige Pyridinbasen d. vierwert. Palladiums (m. A. Rosenheim).

**Mach, Felix**

1892. 2, 328. Über die Einwirkung der Molybdänsäure auf die Arsenate des Kaliums und Natriums (C. Friedheim).

**Magee, W. H.**

1894. 7, 250. Beiträge z. Chemie d. Cers (m. L. M. Dennis).

**Malborn, A.**

1897. 15, 24. Molekulargewichtsbestimmungen in Methylsulfid (m. A. Werner).

**Maitland, W.**

1906. 49, 341. Die Thalliumjodide, ihre Existenzbedingungen und ihre Wertigkeit. Ein Fall von anorganischer Tautomerie (m. R. Abegg).

**Mall, F. J.**

1899. 22, 298. Jodometrische Bestimmung d. Cerdioxyds (m. Ph. E. Browning u. G. A. Hanford).

**Mandl, Alfred**

1908. 37, 252. Komplexe Zirkonverbindungen.

**Manchet, W.**

1901. 27, 397. Reaktionsmechanismus bei der Oxydation mit gasförmigem Sauerstoff (m. J. Herzog).  
1901. 27, 420. Sauerstoffaktivierung durch Eisenoxydul (m. F. Glaser).

**Marburg, E. C.**

1900. 23, 126. Zur Kenntnis der Stickstoffquecksilberverbindungen (mit K. A. Hofmann).

**Marc, Robert**

1908. 37, 459. Verhalten des Selen gegen Licht u. Temperatur (Vorläufige Mitteilung).  
1904. 38, 121. Zerlegung v. Monasitsandendfraktionen in die Komponenten u. Darstellung reinen Gadoliniumoxydes.  
1906. 48, 393. Das Verhalten des Selen gegen Licht und Temperatur. II. Die allotropen Formen des Selen.  
1906. 50, 446. Das Verhalten des Selen gegen Licht und Temperatur. III.

**Marchetti, G.**

1895. 10, 66. Einige Fluoride u. Oxyfluoride d. Kaliums.  
1898. 19, 391. Über das hydrierte blaue Molybdänoxyd.

**Marchlewski, L.**

1892. 1, 368. Über die verschieden gefärbten Salpetersäuren.  
1892. 1, 405. Eine neue Bildungsweise basischer Kupfersulfate (m. J. Sachs).  
1892. 2, 18. Das Verhalten d. salpetrigen Säure zu Salpetersäure.  
1892. 2, 175. Studien über Roussins Salz (m. J. Sachs).  
1893. 5, 88. Über d. Existenzfähigkeit d. salpetrigen Säure in wässr. Lösung.  
1893. 5, 238. Zersetzung der salpetrigen Säure in Lösungen v. Salpetersäure (m. B. Liljensstern).  
1894. 7, 161. Siehe Gureman, A.

**Margosches, B. M.**

1904. 41, 68. Beiträge zur Kenntnis des Silbermonochromats. I.

**Marino, L.**

1899. 20, 452. Die oxydierende Wirkung des Hydroxylamins.  
1901. 27, 62. Alaune des Rhodiums (m. A. Piccini).  
1902. 32, 55. Vanadinverbindungen von der Form  $VX_3$  (m. A. Piccini).  
1904. 39, 152. Das elektromotorische Verhalten des Vanadins.  
1904. 42, 213. Iridiumsquisulfat und seine Alaune.  
1906. 50, 49. Einige Beobachtungen über die elektrolytische Darstellung d. Vanadosalze und über die Eigenschaften d. Vanado- und Vanadisalze.

**Mascetti, E.**

1900. 24, 188. Rhodanatoxykobaltake.

**Mathewson, C. H.**

1905. 46, 94. Die Verbindungen von Natrium mit Zinn.  
1906. 48, 191. Natrium-Aluminium-, Natrium-Magnesium- und Natrium-Zink-Legierungen.  
1906. 50, 171. Natrium-Blei-, Natrium-Cadmium-, Natrium-Wismut- und Natrium-Antimonlegierungen.



**Mauro, Francesco**

1892. 2, 25. Über Molybdänoxyluorid und über die Nichtexistenz des Kupferfluorürs.

**Mawrow, F.**

1895. 11, 268. Zur quantitativen Bestimmung und Scheidung d. Kupfers (mit W. Muthmann).  
 1896. 13, 209. Zur quantitativen Bestimmung d. Wismuts (m. W. Muthmann).  
 1900. 23, 233. Einwirkung v. Chlor auf eine Suspension v. Kupferhydroxyd in Kalilauge.  
 1900. 24, 263. Einwirkung v. Kaliumpersulfat auf Kobaltsalze.  
 1900. 25, 196. Trennung des Kobalts von Nickel mittels Persulfaten.  
 1901. 28, 162. Phosphormolybdänverbindungen.  
 1902. 29, 156. Phosphormolybdänverbindungen. II.

**Maxson, Ralph Nelson**

1908. 37, 81. Die jodometrische Bestimmung des Goldes in verdünnter Lösung.  
 1904. 40, 254. Die Fehlergrenze bei der volumetrischen Bestimmung kleiner Goldmengen.  
 1906. 49, 172. Kolorimetrische Bestimmung geringer Mengen von Gold.

**Mc Caffrey, Charles F.**

1901. 28, 71. Okklusion von Magnesiumoxalat durch Calciumoxalat und die Löslichkeit v. Calciumoxalat (m. Th. W. Richards u. H. Bisbee).

**Mc Cay, Le Roy W.**

1900. 26, 459. Einwirkung der kaustischen Alkalien und der alkalischen Erden auf Arsenpentasulfid.  
 1902. 29, 86. Einwirkung von Schwefelwasserstoff auf Arsensäure.  
 1904. 41, 452. Trisulfoxyarsensäure (m. W. Foster).

**Mc Clenahan, F. M.**

1904. 40, 24. Verhalten typischer wasserhaltiger Chloride beim Erhitzen in Chlorwasserstoffsäure (m. F. A. Gooch).  
 1904. 42, 100. Konstitution des wasserhaltigen Thallichlorids.

**Mc Crae, J.**

1900. 26, 94. Die Elektroaffinität d. Metalle (m. H. M. Dawson).  
 1903. 35, 11. Verteilung von Schwefeldioxyd zwischen Wasser und Chloroform (m. W. E. Wilson).

**Medway, H. R.**

1903. 35, 414. Die Anwendung einer rotierenden Kathode bei der elektrolitischen Bestimmung von Metallen (m. F. A. Gooch).  
 1904. 42, 110. Material und Form der rotierenden Kathode.  
 1904. 42, 114. Weitere Untersuchung über die rotierende Kathode.

**Meerburg, P. A.**

1903. 33, 272. System:  $\text{SbCl}_3 - \text{HCl} - \text{H}_2\text{O}$  (m. J. M. van Bemmelen und U. Huber Noodt).  
 1903. 37, 199. Beobachtungen im Systeme: Zinkchlorür, Salmiak, Wasser.  
 1905. 45, 1. Einige Bestimmungen im Systeme: Kupferchlorid, Salmiak und Wasser.  
 1905. 45, 324. Bestimmungen in den Systemen  $\text{KJO}_3 - \text{HJO}_3 - \text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{NaJO}_3 - \text{HJO}_3 - \text{H}_2\text{O}$  und  $\text{NH}_4\text{JO}_3 - \text{HJO}_3 - \text{H}_2\text{O}$ .

**Meerum Terwogt, P. C. E.**

1905. 47, 208. Untersuchungen über das System: Brom und Jod.

**Megerle, W.**

1899. 21, 201. Äthylendiamin- und Propylendiaminverbindungen v. Salzen zweiwertiger Metalle (m. A. Werner).

**Meinleke, C.**

1892. 2, 157. Jodecyan und unterschwefligsaures Natron.

1892. 2, 165. Die qualitative Prüfung des Jods auf Cyan.

1892. 2, 168. Quantitative Bestimmung des Cyans im Jod.

**Melikoff, P.**

1898. 18, 59. Hyperoxyde (m. L. Pissarjewsky).

1898. 18, 89. Das Ammoniumhyperoxyd (m. L. Pissarjewsky).

1898. 19, 1. Die Schlammvulkane v. Achtala.

1898. 19, 11. Chem. Analyse des Meteoriten v. Migheja (m. W. Krschischanowsky).

1898. 19, 405. Die Salze d. Pyropervanadinsäure u. die Konstitution d. über-sauren Salze (m. L. Pissarjewsky).

1899. 20, 840. Überniob- und Übertantalsäure und ihre Salze (m. L. Pissarjewsky).

1899. 21, 70. Das Lanthanhyperoxyd (m. L. Pissarjewsky).

1901. 28, 242. Fluorvanadinverbindungen (m. P. Kasanetzky).

1904. 41, 442. Die Konstitution der Fluorvanadinverbindungen (m. P. Kasanetzky).

**Mengel, P.**

1898. 19, 67. Trennung des Cers v. Lanthan und Didym u. seine quantitative Bestimmung in Gemischen mit letzteren.

**Menschutkin, Boris N.**

1906. 49, 34. Die Ätherate des Brom- und Jodmagnesiums. I. Die Diätherate des Brom- und Jodmagnesiums.

1906. 49, 207. Die Ätherate des Brom- und Jodmagnesiums. II. Das Monoätherat des Brommagnesiums.

**Merigold, Benjamin Shores**

1897. 17, 245. Cuproammoniumbromide und d. Cuproammoniumsulfocyanate (m. Th. W. Richards).

1902. 31, 235. Untersuchung über das Atomgewicht des Urans (mit Th. W. Richards).

**Meschoirer, Joseph**

1898. 6, 27. Ammoniumsalze d. Phosphor- u. Arsenmolybdänsäure (mit C. Friedheim).

**Messner, J.**

1895. 8, 368. Kristallisierte Kupferferrocyanide.

1895. 9, 126. Zur Kenntnis d. Ferrocyanide.

**Metzke, Hermann**

1899. 19, 457. Einige Arsenate des Eisenoxyds.

**Metzl, Sigmund**

1906. 48, 140. Das Sulfat des Antimons, sowie dessen Doppelsalze mit Alkalisulfaten.

1906. 48, 156. Eine neue Modifikation der Titerstellung von Jodlösungen.

Z. f. anorg. Chem. Generalregister.

**Metzner, G.**

1904. 41, 291. Vergleichende Untersuchungen über die gewichtanalytische Bestimmung des Selens (m. A. Gutbier und J. Lohmann).

**Meusser, A.**

1905. 44, 79. Zur Löslichkeit von Kaliumchlorid, -bromid, -jodid im Wasser.  
1905. 44, 221. Die Anwendbarkeit von Quarzgeräten im Laboratorium (mit F. Mylius).

**Meyer, Julius**

1902. 30, 113. Polyhalogenverbindungen d. Erdalkalien.  
1902. 30, 258. Zur Kenntnis des Selens.  
1902. 31, 391. Zur Kenntnis des Selens. II.  
1903. 33, 140. Umwandlung polymorpher Substanzen.  
1903. 34, 43. Zur Kenntnis der hydroschwefligen Säure.  
1903. 36, 313. Das Atomgewicht des Fluors.  
1905. 43, 242. Berechnung der Atomgewichte.  
1905. 43, 251. Das Atomgewicht des Siliciums (m. W. Becker).  
1905. 46, 174. Die Fluoride des Rubidiums (m. H. Eggeling).  
1905. 47, 45. Atomgewicht des Siliciums. II.  
1905. 47, 281. Die Flüchtigkeit des Indiumoxyds.  
1905. 47, 399. Eine Modifikation des Kalomels.

**Meyer, Richard J.**

1892. 1, 76. Die Herstellung molybdänfreier Wolframate (m. C. Friedheim).  
1892. 1, 407. Die quantitative Trennung und Bestimmung v. Chlor, Brom und Jod (m. C. Friedheim).  
1899. 21, 79. Die Trennung und Bestimmung v. Chlor, Brom und Jod in Halogensalzen.  
1899. 22, 169. Über Mangantrichlorid u. Mangantetrachlorid (m. H. Best).  
1899. 22, 192. Notizen über Chromylchlorid, Chlorchromsäure und Amido-chromsäure (m. H. Best).  
1900. 24, 321. Zur Kenntnis des dreiwertigen Thalliums.  
1901. 27, 359. Doppelnitrate des vierwert. Ceriums u. d. Thoriums (m. R. Jacoby).  
1902. 32, 72. Thallchlorid.  
1903. 33, 31. Der mikroskopische Nachweis der seltenen Erden.  
1903. 33, 113. Der mikroskopische Nachweis der seltenen Erden. II.  
1903. 37, 378. Reindarstellung des Cerdioxyds und seine Reduktion im Wasserstoffstrom.  
1904. 41, 97. Reindarstellung der Ceriterden mit Hilfe ihrer Alkalidoppelcarbonate.  
1905. 43, 416. Bibliographie der seltenen Erden (Ceriterden, Yttererden und Thorium).

**Meyer, Victor**

1892. 2, 1. Über die relativen Siedepunkte anorganischer Halogenverbindungen (m. F. Freyer).

**Meyer, Victor J.**

1906. 49, 13. Die Thiokarbamidverbindungen zweiwertiger Metallsalze (mit A. Rosenheim).  
1906. 49, 28. Die Absorptionsspektren von Lösungen isomerer komplexer Kobaltsalze (m. A. Rosenheim).

**Meyerhoffer, Wilhelm**

1901. 27, 442. Ein saures Tripelsalz (m. F. G. Cottrell).  
 1903. 34, 145. Tetragene Doppelsalze mit besonderer Berücksichtigung des Kainits.

**Michaelis, Karl**

1893. 5, 437. Die sogen. Phosphorvanadinsäure u. ihre Salze (m. C. Friedheim).

**Mijers, J.**

1892. 3, 186. Über die Formel d. Chlorkalks.

**Milbauer, Jaroslav**

1904. 42, 433. Die Einwirkung des Sulfoeyankaliums auf Metalloxyde bei höheren Temperaturen.  
 1904. 42, 450. Zwei neue Selenverbindungen: Uranylselenid und Kaliumchromiselenid.  
 1906. 49, 46. Die Einwirkung einiger Gase auf Sulfoeyankalium bei höheren Temperaturen.

**Miller, Edmund H.**

1901. 28, 233. Quantitative Bestimmung des Cadmiums (m. R. W. Page).

**Miolati, A.**

1896. 14, 237. Über gemischte Halogenplatinate.  
 1899. 22, 445. Zur Kenntnis d. Platintetrachlorids.  
 1900. 23, 240. Rhodanatokobaltiake.  
 1900. 25, 318. Konstitution der Nitroprussidverbindungen.  
 1900. 26, 209. Über die Pentachlorplatinsäure (m. J. Bellucci).  
 1900. 26, 222. Über das Platintetrabromid (m. J. Bellucci).  
 1903. 33, 251. Chlorierte Platinsäuren. I. (m. U. Pendini und J. Bellucci).  
 1903. 33, 264. Trichlorplatosäure (m. U. Pendini).  
 1903. 33, 268. Einwirkung v. Oxalsäure auf Kaliumtetranitritodiaminkobaltit (m. F. W. Grottanelli).

**Mönkemeyer, K.**

1905. 43, 132. Zink-Antimonlegierungen.  
 1905. 46, 415. Über Tellur-Wismut.

**Mond, Ludwig**

1895. 10, 178. Die Occlusion v. Sauerstoff und Wasserstoff durch Platinschwarz (m. W. Ramsay und J. Shields).  
 1897. 16, 325. Die Occlusion v. Wasserstoff u. Sauerstoff d. Palladium (mit W. Ramsay und J. Shields).

**Moody, Seth E.**

1902. 29, 326. Bestimmung der Persulfate (m. C. A. Peters).  
 1905. 46, 423. Jodometrische Bestimmung von Aluminium in Aluminiumchlorid und Aluminiumsulfat.

**Moralt, Hermann**

1892. 1, 211. Eine neue Methode der Titration von Eisenoxydsalzen.  
 1892. 1, 399. Die Reaktion zwischen Ferrisalzen m. löslichen Rhodaniden (m. G. Krüss).  
 1892. 3, 153. Beiträge z. Kenntnis des Osmiums (m. C. Wischin).  
 1894. 8, 244. Nachruf a. Gerhard Krüss.

**Morgan, W. C.**

1896. 13, 169. Die Bestimmung d. Tellurs d. Fällung als Jodid (m. F. A. Gooch).

**Morley, Frederick H.**

1899. 22, 200. Bestimmung des Goldes n. d. jodometrischen Methode (mit F. A. Gooch).

**Morris, Julia C.**

1900. 25, 227. Jodometrische Bestimmung von Arsensäure (m. F. A. Gooch).

**Moseley, H. P.**

1894. 7, 127. Nachweis u. annähernde Best. geringer Mengen Arsen im Kupfer (m. F. A. Gooch).

**Moser, L.**

1906. 50, 88. Die Einwirkung v. Wasserstoffsuperoxyd auf Wismutsäure.

**Motylewski, S.**

1904. 38, 410. Kapillaritätskonstanten und spezifische Gewichte von Salzen beim Schmelzpunkt, und Methode einer kapillaren Löslichkeitsbestimmung.

**Moyer, J. Bird**

1898. 4, 96. Elektrolytische Trennung des Quecksilbers v. Wismut (mit E. F. Smith).  
1898. 4, 267. Elektrolytische Trennungen (m. E. F. Smith).

**Mooskin, J.**

1894. 6, 278. Kondensationsprodukte v. Alkaliphosphaten oder -arsenaten m. Chromaten u. Sulfaten und v. Nitraten m. Sulfaten (mit C. Friedheim).

**Muckerji, P.**

1901. 27, 72. Methode zum Nachweis von freiem Phosphor.

**Mühlhäuser, Otto**

1898. 5, 92. Über Borcarbid.  
1898. 5, 105. Die Carbide d. Siliciums.

**Müller, Arthur**

1908. 36, 840. Klassifikation der Kolloide.  
1904. 39, 121. Bibliographie der Kolloide.  
1905. 43, 820. Die Löslichkeit von Metallhydroxyden in Glycerin.

**Müller, Erich**

1899. 22, 88. Experimentaluntersuchung über d. Bildung v. Hypochlorit u. Chlorat b. d. Elektrolyse v. Alkalichloriden.  
1900. 26, 1. Studien über kathodische Polarisation u. Depolarisation.  
1906. 48, 112. Die durch Fluor-, Chlor- und Bromion bewirkte anomale anodische Polarisation (m. A. Scheller).  
1906. 50, 321. Über anodische Oxydbildung und Passivität (m. F. Spitzer).

**Müller, H.**

1899. 22, 91. Über Rhodanatokobaltiate und strukturisomere Salze (mit A. Werner).

**Müller, Paul**

1904. 39, 175. Ferriacetoverbindungen (m. A. Rosenheim).

**Münch, Siegmar**

1905. 43, 350. Versuche zur Darstellung absoluter Salpetersäure (mit F. W. Küster).  
1905. 43, 373. Dichtebestimmungen mit der Pipette und das Einstellen titrimetrischer Lösungen nach dem Volumgewicht (m. F. W. Küster).

**Muhs, G.**

1904. 38, 188. Das Gleichgewicht  $\text{Mg}(\text{OH})_2 + 2\text{NH}_4\text{Cl} \rightleftharpoons \text{MgCl}_2 + 2\text{NH}_4\text{OH}$  (m. W. Herz).

1904. 39, 115. Die Umsetzung v. Wismutoxyhaloiden m. Kalilauge (m. W. Herz).

**Muthmann, W.**

1893. 4, 308. Bemerkung über den roten Phosphor.

1895. 10, 117. Die Verbindungen des Selen mit dem Arsen (m. A. Clever).

1895. 11, 268. Zur quantitativen Bestimmung und Scheidung des Kupfers (m. F. Mawrow).

1896. 13, 191. Einige Verb. d. Phosphors m. dem Selen (m. A. Clever).

1896. 13, 200. Über das Stickstoffpentasulfid (m. A. Clever).

1896. 13, 209. Zur quantitativen Bestimmung d. Wismuts (m. F. Mawrow).

1897. 14, 432. Trennung d. Tellurs v. Antimon (m. E. Schröder).

1898. 16, 450. Löslichkeit des schwefelsauren Ceroxyduls im Wasser (mit H. Rölig).

1898. 17, 78. Über Permolybdate (m. W. Nagel).

**Mylius, Albert**

1897. 16, 245. Über Oxykobaltiake u. Anhydrooxykobaltiake (m. A. Werner).

**Mylius, F.**

1895. 9, 144. Versuche z. Herstellung von reinem Zink (m. O. Fromm).

1896. 13, 38. Untersuchungen über den Stahl. I. Das Karbid d. geglühten Stahls (m. F. Foerster und G. Schoene).

1896. 13, 151. Korrosionserscheinungen an Zinkplatten (m. R. Funk).

1896. 13, 157. Notiz über die elektrolytische Reinigung des Cadmiums (mit R. Funk).

1905. 44, 209. Über das Chlorzink (Studien über die Löslichkeit der Salze. XIV.) (m. R. Dietz).

1905. 44, 221. Die Anwendbarkeit von Quarzgeräten im Laboratorium (mit A. Meusser).

**N****Nag, Nagendra Ch.**

1896. 13, 16. Über neue Kobalt- und Nickelsalze.

**Nagel, W.**

1898. 17, 78. Über Permolybdate (m. W. Muthmann).

**Name, R. G. van**

1900. 26, 230. Sulfocyanide d. Kupfers und Silbers in d. Gewichtsanalyse.

1902. 30, 122. Einfluss von Salzsäure bei der Fällung von Cuprosulfocyanid.

1902. 31, 92. Bestimmung von Kupfer als Cuprorhodanid in Gegenwart von Wismut, Antimon, Zinn und Arsen.

1904. 39, 108. Leitfähigkeit gesättigter wässriger Lösungen von schwarzem und rotem Quecksilbersulfid.

**Nernst, W.**

1905. 45, 126. Ermittlung chemischer Gleichgewichte aus Explosionsvorgängen. II.

1906. 49, 218. Die Bildung von Stickoxyd bei hohen Temperaturen.

**Neubauer, Hugo**

1892. 2, 45. Die Zuverlässigkeit der Phosphorsäurebest. als Magnesiumpyrophosphat insbesondere nach der Molybdänsäuremethode.  
 1898. 4, 251. Die Zuverlässigkeit der Phosphorsäurebest. als Magnesiumphosphat insbesondere nach der Molybdänmethode. II.  
 1895. 10, 60. Über Phosphorsäurebestimmung nach der Molybdänmethode.  
 1899. 22, 162. Zusammensetzung des Ammoniummagnesiumphosphats der Analyse.

**Nicol, W. W. J.**

1897. 15, 397. Übersättigung u. ihre Abhängigkeit von der Krystallform.

**Niederhofheim, R.**

1895. 9, 199. Metalltrennungen i. einem mit Brom beladenen Kohlensäurestrom (m. P. Jannasch).

**Nordenskjöld, Otto**

1892. 1, 126. Rhodanide einiger ammoniakalischer Chromverbindungen.

**Norton jr., John T.**

1898. 18, 312. Jodometrische Bestimmung d. Molybdäns (m. F. A. Gooch).  
 1899. 20, 221. Einfluss d. Salzsäure b. d. Titration mit Natriumthiosulfat, mit besonderer Rücksicht a. d. Best. d. selenigen Säure.  
 1899. 21, 177. Best. d. Eisenoxyds d. Reduktion m. Natriumthiosulfat und Titration m. Jod.  
 1900. 24, 411. Titrim. Best. d. Quecksilbers d. Natriumthiosulfat.  
 1901. 28, 223. Einwirkung von Natriumthiosulfat auf Metallsalzlösungen bei hohen Temperaturen und Drucken.

**Novak, F.**

1905. 47, 421. Physikalisch-chemische Studien über Cadmiumlegierungen des bleihaltigen Zinks.

**O****Oberholtzer, Vickers**

1898. 4, 236. Einwirkung v. Haloidsäuren in Gasform auf Molybdänsäure (m. E. F. Smith).  
 1898. 5, 68. Die Einwirkung verschiedener Gase auf metallisches Molybdän u. Wolfram (m. E. F. Smith).

**Oordt, G. van**

1904. 38, 377. Über Berylliumverbindungen (m. F. Haber).  
 1904. 40, 465. Über Berylliumverbindungen. II. Darstellung reinen Berylliumhydroxyds (m. F. Haber).  
 1905. 43, 111. Bildung von Ammoniak aus den Elementen (Vorläufige Mitteilung) (m. F. Haber).  
 1905. 44, 341. Die Bildung von Ammoniak aus den Elementen (m. F. Haber).  
 1905. 47, 42. Die Bildung von Ammoniak aus den Elementen (m. F. Haber).

**Oppenheim, Kurt**

1901. 28, 171. Alkalidoppelnitrite des Quecksilbers und Zinks (mit A. Rosenheim).

**Osaka, Y.**

1908. 34, 86. Studien über die Bildung von Metalloxyden. II. Über anodische Oxydation von Metallen und elektrolytische Sauerstoffentwicklung (m. A. Coehn).

**Ostwald, W.**

1903. 34, 257. Bemerkungen zu dem Bericht der Internationalen Atomgewichtskommission.

**P****Page, Robert W.**

1901. 28, 283. Quantitative Bestimmung des Cadmiums (m. E. H. Miller).

**Palmaer, W.**

1895. 10, 320. Iridiumammoniakverbindungen.  
1896. 13, 211. Über die Iridiumammoniakverbindungen (Schluß).  
1897. 14, 361. Zur Chemie d. Thoriums (Bearbeitung a. d. Nachlasse v. G. Krüss).

**Parker, Harry George**

1895. 8, 413. Die Einschließung von Baryumchlorid d. Baryumsulfat (mit Th. W. Richards).  
1896. 13, 81. Neubestimmung des Atomgewichtes von Magnesium (mit Th. W. Richards).

**Parravano, N.**

1905. 45, 142. Beiträge zur Kenntnis der Stanniverbindungen (m. J. Bellucci).  
1906. 50, 101. Eine neue Reihe isomorpher Salze (m. J. Bellucci).  
1906. 50, 107. Die Konstitution einiger Plumbate (m. J. Bellucci).

**Parsons, Charles Lathrop**

1904. 40, 400. Revision des Atomgewichtes von Beryllium.  
1904. 42, 250. Gleichgewicht im System  $\text{BeO-SO}_3\text{-H}_2\text{O}$ .  
1905. 46, 215. Notiz über das Atomgewicht von Kohle und Beryllium.  
1906. 49, 178. Gleichgewichte im System: Berylliumoxyd, Oxalsäure und Wasser (m. Wm. O. Robinson).

**Paster, J.**

1899. 21, 201. Äthylendiamin u. Propylendiaminverbindungen v. Salzen zweiwertiger Metalle (m. A. Werner).

**Peiree, A. W.**

1895. 11, 249. Jodometrische Bestimmung der selenigen Säure und der Selensäure (m. F. A. Gooch).  
1896. 12, 118. Methode z. Trennung d. Selens v. Tellur, beruhend auf der verschiedenen Flüchtigkeit ihrer Bromide (m. F. A. Gooch).  
1896. 12, 409. Über die gravimetrische Bestimmung des Selens.  
1896. 13, 121. Über die Existenz des Selenmonoxyds.

**Pendini, Ugo**

1903. 33, 251. Dichlorplatinsäure (m. A. Miolati).  
1903. 33, 264. Trichlorplatonsäure (m. A. Miolati).

**Penfield, S. L.**

1892. 1, 85. Über Trihalogenverbindungen des Cäsiums (m. H. L. Wells).  
1892. 1, 442. Die Krystallographie der Trihalogenverbindungen des Rubidiums und Kaliums.



**Penfield, S. L.**

1892. 2, 255. Krystallographie der Pentahalogenverbindungen der Alkalimetalle (mit H. L. Wells und H. L. Wheeler).  
 1892. 2, 301. Krystallographie einiger Doppelhalogenverbindungen des Silbers u. d. Alkalimetalle (m. H. L. Wells und H. L. Wheeler).  
 1892. 2, 304. Krystallographie v. Cäsium- u. Rubidium-Chlorauraten u. Bromauraten (m. H. L. Wells und H. L. Wheeler).  
 1892. 2, 420. Über die Krystallographie d. Cäsium-Mercurihalogenide.  
 1892. 2, 437. Krystallographie einiger Alkalijodate.  
 1894. 6, 312. Thalliumtrijodid u. seine Beziehungen zu d. Trijodiden d. Alkalimetalle (m. H. L. Wells).  
 1894. 7, 22. Einige Methoden z. Best. d. Wassergehaltes.

**Pennington, Mary E.**

1894. 8, 198. Atomgewicht d. Wolframs (m. E. F. Smith).

**Pesci, L.**

1897. 15, 208. Über die Quecksilberverbindungen organischer Basen.  
 1898. 17, 276. Organische Quecksilberverbindungen des Dimethylparatoluidins und des Paratoluidins.  
 1899. 21, 361. Zur Kenntnis der Stickstoffquecksilberverbindungen.  
 1902. 32, 227. Merkurierung aromatischer Verbindungen.

**Peters, Charles A.**

1899. 21, 185. Titration v. Oxalsäure d. Kaliumpermanganat in Gegenwart v. Salzsäure (m. F. A. Gooch).  
 1899. 21, 405. Bestimmung d. tellurigen Säure b. Gegenwart v. Haloidsalzen (m. F. A. Gooch).  
 1900. 24, 402. Trennung u. Bestimmung v. Quecksilber als Merkurooxalat.  
 1900. 26, 111. Volumetrische Bestimmung d. Kupfers als Oxalat und eine Methode z. Trennung d. Kupfers v. Cadmium, Arsen, Zinn u. Zink.  
 1902. 29, 145. Bestimmung v. Calcium, Strontium und Baryum als Oxalate.  
 1902. 29, 326. Bestimmung der Persulfate (m. S. E. Moody).

**Peters, Franz**

1895. 11, 116. Produkte, die durch Einwirkung von Blei und von Kaliumnitrit auf Bleinitrat entstehen.

**Petersen, Emil**

1904. 38, 342. Einige Cyanverbindungen von Vanadin.

**Petersen, Julius**

1898. 5, 1. Die quantitative Bestimmung des Hydrazins in Hydrazinsalzen.

**Peterson, Heinrich**

1898. 19, 59. Volumetrische Bestimmung d. Goldes u. Platins.

**Petrenko, G. J.**

1905. 46, 49. Silber-Aluminiumlegierungen.  
 1906. 50, 138. Die Legierungen des Silbers mit Thallium, Wismut und Antimon.  
 1906. 48, 347. Silber-Zinklegierungen.

**Petrenko-Kritschenko, R.**

1898. 4, 247. Zur Kenntnis der Palladiumsulfide.

**Pettersson, O.**

1893. 4, 1. Methode zur Darstellung von wasserfreien Chloriden der seltenen Erden.

**Pfeiffer, George J.**

1897. 15, 194. Neue Tabellen für die spez. Gewichte der Lösungen von Schwefel im Schwefelkohlenwasserstoff.

**Pfeiffer, P.**

1898. 17, 82. Über Molekülverbindungen der Zinntetrahalogenide u. d. Zinnalkyle (m. A. Werner).  
 1900. 24, 279. Über Chromiäke. I.  
 1902. 29, 107. Chromiäke.  
 1902. 29, 138. Eisenchloräpyridin.  
 1902. 31, 191. Halogenosalze.  
 1902. 31, 401. Tetraaquodipyridinchromsalze.  
 1903. 36, 349. Beitrag zur Konstitutionsaufklärung der Antimonpentachlorid-Chromchlorid-Doppelsalze.  
 1906. 48, 98. Pyridin- und chinolinhaltige Kupfersalze (m. V. Pimmer).  
 1906. 49, 437. Chlorostibane von Dichlorosalzen (m. M. Tapuach).

**Phelps, J. K.**

1894. 7, 123. Die Reduktion von Arsensäure d. Salzsäure und Bromkalium (m. F. A. Gooch).  
 1895. 9, 356. Fällung u. gewichtsanalytische Best. d. Kohlendioxyds (mit F. A. Gooch).  
 1896. 12, 431. Über eine jodometrische Methode zur Best. d. Kohlensäure.  
 1897. 16, 85. Die Verbrennung organischer Substanzen auf nassem Wege.  
 1903. 33, 357. Titrimetrische Bestimmung der Salpetersäure.  
 1904. 38, 110. Anwendung von Eisensulfat bei der Bestimmung von Chloraten und Bromaten.  
 1904. 38, 113. Bestimmung von Nitriten in Abwesenheit von Luft.

**Phillips, Francis C.**

1894. 6, 213, 229. Untersuchungen über die chemischen Eigenschaften von Gasen. I. u. II.

**Phoockan, R. D.**

1892. 2, 7. Über Verdampfungsgeschwindigkeit von Körpern in verschiedenen Atmosphären.  
 1893. 5, 69. Die Verdampfungsgeschwindigkeit von Körpern in verschiedenen Atmosphären. II.

**Picini, A.**

1892. 1, 51. Einwirkung von Wasserstoffperoxyd auf einige Fluoride und Oxyfluoride.  
 1892. 2, 21. Einwirkung von Wasserstoffperoxyd auf einige Fluoride und Oxyfluoride.  
 1894. 8, 115. Die Lösungen des grünen Chromchlorids  $\text{CrCl} \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ .  
 1895. 10, 438. Einwirkung v. Wasserstoffperoxyd auf einige Fluoride und Oxyfluoride. III.  
 1895. 11, 106. Die Alaune des Vanadintrioxydes. I.  
 1896. 12, 169. Die Superoxyde in Beziehung zu dem periodischen System der Elemente.

**Piccini, A.**

- 1896. 13, 441. Die Alaune des Vanadinesesquioxides. II.
- 1898. 17, 355. Die Alaune des Titansesquioxides.
- 1898. 19, 204. Vanadinverbindungen v. d. Form  $VX_2$ . (Vorl. Mitt.)
- 1898. 19, 295. Das periodische System d. Elemente v. Mendelejeff u. d. neuen Bestandteile der Luft.
- 1898. 19, 394. Neue dem Sesquioxyd entsprechende Vanadinverbindungen (m. N. Brizzi).
- 1898. 20, 12. Mangancäsiumalaun.
- 1901. 27, 62. Alaune des Rhodiums (m. L. Marino).
- 1902. 31, 451. Thalliumsesequioxidaune (m. V. Fortini).
- 1902. 32, 55. Vanadinverbindungen von der Form  $VX_2$  (m. L. Marino).

**Pieck, Jan**

- 1904. 38, 322. Saure Sulfate der seltenen Erden (Erdschwefelsäuren) (mit B. Brauner).

**Pickel, Georg**

- 1904. 38, 307. Die Einwirkung von Ozon auf Wasserstoff.

**Pickersgill, Nicolas**

- 1893. 4, 133. Über neue Doppelsalze der Oxalsäure (m. F. Kehrmann).

**Pimmer, V.**

- 1906. 48, 98. Pyridin- und chinolinhaltige Kupfersalze (m. P. Pfeiffer).

**Pinagel, A.**

- 1905. 45, 396. Die Trennung von Wolframtrioxyd und Siliciumdioxyd mittels gasförmiger Chlorwasserstoffsäure und die Analyse von Silicowolframaten (m. C. Friedheim und W. H. Henderson).
- 1905. 45, 410. Notiz über die angebliche Flüchtigkeit des Siliciumdioxys im Momente seiner Abscheidung durch starke Säuren (mit C. Friedheim).

**Pincussohn, Ludwig**

- 1897. 14, 379. Die Metallverbindungen des Pyridins u. d. Elektrolyse des Pyridins.

**Pissarjewsky, L.**

- 1898. 18, 59. Hyperoxyde (m. P. Melikoff).
- 1898. 18, 89. Das Ammoniumhyperoxyd (m. P. Melikoff).
- 1898. 19, 405. Die Salze d. Pyropervanadinsäure u. d. Konstitution d. übersauren Salze (m. P. Melikoff).
- 1899. 20, 340. Überniob- u. Übertantalsäure und ihre Salze (m. P. Melikoff).
- 1899. 21, 70. Das Lanthanhyperoxyd (m. P. Melikoff).
- 1900. 24, 108. Die Überuran-, Übermolybdän- und Überwolframsäuren und entsprechende Säuren. Thermochemische Untersuchung.
- 1900. 25, 378. Superoxyde des Zirkoniums, Ceriums und Thoriums.
- 1902. 31, 359. Wirkung von Wasserstoffsuperoxyd u. Natriumhypochlorit auf die Oxyde von Thorium, Zirkonium und Cerium.
- 1902. 32, 341. Katalyse der Salze der Übersäuren.

**Platsch, Max**

- 1899. 20, 308. Zinnoxalsäure Salze (m. A. Rosenheim).
- 1899. 21, 3. Die Umsetzung v. Tonerde-, Chromoxyd- und Eisenoxalaten m. Metallechloriden (m. A. Rosenheim).

**Plotnikow, W.**

1902. 81, 127. Verbindungen von Aluminiumbromid mit Brom und Schwefelkohlenstoff.  
1904. 88, 182. Verbindungen von Aluminiumbromid mit Brom, Äthylbromid u. Schwefelkohlenstoff.

**Plzák, Franz**

1902. 82, 385. Experimentelle Notizen über die anodischen Zersetzungspunkte wässriger Natronlauge.

**Pohl, R.**

1905. 48, 286. Bestimmung von Zirkon neben Titan, insbesondere in Gesteinen (m. M. Dittrich).

**Polidori, E.**

1898. 19, 306. Das Hydrat d. Titantrichlorids.

**Pollard, William**

1895. 8, 296. Die acidimetrische Bestimmung der Molybdänsäure (mit K. Seubert).  
1895. 8, 484. Das Atomgewicht des Molybdäns (m. K. Seubert).

**Porsehnew, G.**

1894. 7, 209. Zur Kenntnis d. Stickstofftrioxyds (Salpetrigsäureanhydride) (m. G. Lunge).

**Pratt, J. H.**

1895. 9, 19. Doppelhalogenverbindungen v. Cäsium, Rubidium, Natrium, Lithium mit Thallium.

**Prause, H.**

1901. 28, 45. Verbindungen der Tellursäure mit Jodaten, Phosphaten und Arsenaten (m. R. F. Weinland).

**Privoznik, E.**

1895. 9, 289. Eine merkwürdige Strukturveränderung des Glases durch Erwärmung.

**Pražbylla, Carl**

1897. 15, 419. Über Tripelnitrite einiger Metalle.  
1898. 18, 448. Über Tripelnitrite einiger Metalle. II.  
1905. 48, 202. Die Erden des Monazits (m. W. Feit).  
1906. 50, 249. Bestimmung d. Atomgewichts d. Elemente d. seltenen Erden (m. W. Feit).

**Pulman jr., O. S.**

1902. 29, 358. Bestimmung der Molybdänsäure nach ihrer Reduktion mit Jodwasserstoffsäure (m. F. A. Gooch).  
1903. 87, 118. Bestimmung v. Uran und Uranylphosphat mit Hilfe d. Zinkreduktors.

**Puschin, N. A.**

1902. 80, 86. Thalliumlegierungen (m. N. S. Kurnakow).  
1902. 80, 109. Schmelztemperaturen d. Legierungen des Natriums m. Kalium (m. N. S. Kurnakow).  
1903. 86, 201. Legierungen des Quecksilbers.  
1904. 89, 259. Berichtigung zu der Arbeit: Über die Legierungen des Quecksilbers. 86, 201.

## Q

**Quinke, F.**

1900. 24, 220. Notiz z. Elektrolyse geschmolzener Salze.

## R

**Rabe, W. Otto**

1897. 14, 293. Reaktionen v. Meraptiden m. Alkyljodiden (m. K. A. Hofmann).

1898. 17, 26. Einwirkung v. Halogenalkyl auf Meraptide (m. K. A. Hofmann).

1902. 31, 154. Löslichkeit analoger Salze.

1903. 37, 88. Die Oxalate des dreiwertigen Thalliums (m. H. Steinmetz).

1906. 48, 427. Thalliumoxyde. I.

1906. 50, 158. Thalliumoxyde. II.

**Ramberg, Ludwig**

1906. 50, 439. Die Platosalze einiger schwefelhaltiger organischer Säuren.

**Rammelsberg, C.**

1892. 1, 335. Beurteilung u. Wert von Mineralanalysen.

**Ramsay, William**

1895. 10, 178. Die Okklusion v. Sauerstoff und Wasserstoff d. Platinschwarz (m. L. Mond und J. Shields).

1897. 16, 325. Die Okklusion v. Wasserstoff u. Sauerstoff d. Palladiums (mit L. Mond und J. Shields).

**Randall, D. L.**

1906. 48, 389. Das Verhalten von Ferrichlorid im Zinkreduktor.

**Ranschoff, F.**

1905. 45, 243. Die Verbindungen des Ratheniums mit Sauerstoff (m. A. Gutbier).

**Rathke, R.**

1900. 23, 393. Robert Wilhelm Bunsen.

**Ray, Prafulla Chandra**

1895. 12, 365. Über Merkuronitrit. I.

1903. 33, 193. Konstitution der Dimerkurammoniumsalze.

1903. 33, 209. Dimerkurammoniumnitrat.

**Reinders, W.**

1900. 25, 113. Legierungen von Antimon und Zinn.

1900. 25, 126. Gleichgewicht von Blei und Zink mit Mischungen ihrer geschmolzenen Chloride.

**Reinsch, S.**

1898. 16, 377. Über Tetramminkobaltisulfite (m. K. A. Hofmann).

**Reischle, Anton K.**

1893. 4, 111. Die Methoden z. quantitativ. Bestimmung d. Borsäure (m. G. Krüss).

1893. 4, 166. Über einige neue Alkaliborate.

**Reizenstein, Fritz**

1895. 11, 254. Metallsalze mit organischen Basen. II.

1897. 15, 192. Metallverb. d. Pyridins und die Elektrolyse d. Pyridins.

1898. 18, 152. Über die verschiedenen Theorien zur Erklärung der Konstitution d. Metallammoniumsalze.

1898. 18, 253. Ammoniak-, Pyridinsalze u. Hydrate bivalenter Metalle.

1902. 32, 298. Pyridinverbindungen von Metallsalzen organischer Säuren.

**Remmler, Hugo**

1892. 2, 221. Untersuchung über das Kobalt.

**Renz, Carl**

1908. 36, 100. Verbindungen von Metallhaloiden mit organischen Basen.

**Resenschek, F.**

1904. 39, 113. Das flüssige Hydrosol des Goldes. II. (m. A. Gutbier).

1904. 40, 264. Untersuchungen über das Verhalten der Tellursäure bei der Elektrolyse und über eine neue Modifikation des kolloidalen Tellurs (m. A. Gutbier).

1904. 42, 174. Die Einwirkung von Hydroperoxyd auf das Tellur (mit A. Gutbier).

**Retgers, J. W.**

1892. 3, 252. Löslichkeit d. Quecksilberjodids in Jodmethylen.

1893. 3, 343. Löslichkeit einiger Metalljodide u. Metalloide in Jodmethylen.

1893. 3, 399. Roter Phosphor ist nicht amorph.

1893. 4, 403. Die Sublimationsprodukte des Arsens.

1893. 5, 211. Die Umwandlung des gelben Phosphors in den roten.

1894. 6, 317. Über das gelbe Arsen.

1894. 7, 265. Einfache Darstellungsweise d. Phosphorwasserstoffes.

1896. 12, 98. Die Stellung des Tellurs im periodischen Systeme.

**Reuter, M.**

1898. 17, 170. Löslichkeit d. Bicarbonate d. Calciums m. Magnesium (mit F. P. Treadwell).

**Reynolds, W. G.**

1895. 10, 248. Reduktion der selenigen Säure u. Selensäure d. Jodwasserstoffsäure (m. F. A. Gooch).

**Richards, Theodore William**

1892. 1, 150. Über das Atomgewicht des Kupfers.

1893. 3, 441. Neubestimmung des Atomgewichts von Barium. I. Analyse v. Bariumbromid.

1894. 6, 89. Neubestimmung des Atomgewichts von Barium. II. Analyse v. Bariumchlorid.

1894. 7, 447. Nachruf a. J. P. Cooke.

1894. 8, 253. Neubestimmung d. Atomgewichts v. Strontium. I. Analyse v. Strontiumbromid.

1895. 8, 413. Die Einschließung v. Bariumchlorid durch Bariumsulfat (mit H. G. Parker).

1895. 10, 1. Neubestimmung d. Atomgewichts von Zink. I. Analyse v. Zinkbromid (m. E. F. Rogers).

1896. 13, 81. Neubestimmung d. Atomgewichts v. Magnesium (m. H. G. Parker).

1897. 16, 167. Neubestimmung d. Atomgewichts v. Nickel. I. (m. A. S. Cushman).

1897. 16, 362. Neubestimmung d. Atomgewichts v. Kobalt. I. (m. G. P. Baxter).

1898. 17, 185. Notiz über die Geschwindigkeit der Entwässerung krystallisierter Salze.

1897. 17, 245. Cuprossammoniumbromide und die Cuprammoniumsulfocyanate (m. B. S. Merigold).

1899. 20, 352. Revision des Atomgewichts v. Nickel. II. Bestimmung des Nickels in Nickelbromid (m. A. S. Cushman).

**Richards, Theodore William**

1899. 21, 250. Revision des Atomgewichts v. Kobalt. II. Bestimmung des Kobalts i. Kobaltbromid (m. G. P. Baxter).
1899. 22, 221. Revision d. Atomgewichts v. Kobalt. III. Die Analyse v. Kobaltchlorür u. Kobaltoxydul (m. G. P. Baxter).
1900. 23, 245. Revision d. Atomgewichts v. Eisen (m. G. P. Baxter).
1900. 23, 383. Die Bestimmung v. Schwefelsäure b. Gegenwart v. Eisen. Eine Notiz über feste Lösungen und d. Hydrolyse v. Chrom- und Eisensalzen.
1901. 28, 71. Okklusion von Magnesiumoxalat durch Calciumoxalat und die Löslichkeit v. Calciumoxalat (m. H. Bisbee u. C. F. McCaffrey).
1901. 28, 355. Einheit der Atomgewichte.
1902. 29, 359. Modifikation des Hempelschen Apparates zur Gasanalyse.
1902. 31, 235. Untersuchung über d. Atomgewicht des Urans (m. B. S. Merigold).
1902. 31, 271. Neubestimmung des Atomgewichts von Calcium.
1903. 34, 353. Revision des Atomgewichts von Cäsium (m. E. H. Archibald).
1905. 47, 56. Revision der Atomgewichte v. Natrium u. Chlor (m. R. C. Wells).
1905. 47, 145. Revision des Atomgewichts von Strontium. II. Die Analyse von Strontiumchlorid.

**Richardt, F.**

1904. 38, 5. Das Wassergasgleichgewicht in der Bunsenflamme und die chemische Bestimmung v. Flammentemperaturen (m. F. Haber).
1904. 38, 65. Fraktionierte Verbrennung wasserstoffhaltiger Gasgemenge über erhitztem Palladiumdraht.

**Richarz, F.**

1903. 37, 75. Historisches über die elektrolytische Entstehung von Wasserstoffsäureoxyd.

**Richter, Georg**

1897. 15, 243. Über ammoniakalische Chromsulfocyanverbindungen und Stereoisomerie bei denselben (m. A. Werner).

**Ringer, W. E.**

1902. 32, 183. Mischkrystalle von Schwefel und Selen.

**Ripper, M.**

1892. 2, 36. Beiträge z. Gewichtsanalyse d. Schwefelsäure.

**Robinson, Wm. O.**

1906. 49, 178. Gleichgewichte im System: Berylliumoxyd, Oxalsäure und Wasser (m. Ch. L. Parsons).

**Röllig, H.**

1898. 16, 450. Löslichkeit des schwefelsauren Ceroxyduls in Wasser (mit W. Muthmann).

**Rössing, A.**

1900. 25, 407. Polysulfide des Kupfers.

**Roessler, C.**

1897. 15, 405. Die Tellurverbindungen des Platins.

**Roessler, Friedrich**

1895. 9, 31. Synthese einiger Erzminerale u. analoger Metallverb. d. Auflösen u. Krystallisierenlassen derselben in geschmolzenen Metallen.

**Röttgen, A.**

1895. 8, 302. Quantitative Metalltrennungen in alkalischer Lösung d. Wasserstoffsuperoxyd (m. P. Jannasch).  
 1895. 9, 267. Quantitative Bestimmung des Fluors durch Austreiben des selben als Fluorwasserstoffgas (m. P. Jannasch).

**Rogers, Elliot Folger**

1895. 10, 1. Neubestimmung des Atomgewichts von Zink. I. Analyse v. Zinkbromid (m. Th. W. Richards).

**Rohland, Paul**

1897. 15, 412. Das Verhalten einiger Salze d. Platinchlorwasserstoffsäure.  
 1898. 16, 305. Das Verhalten einiger Salze d. Platinchlorwasserstoffsäure. II.  
 1898. 18, 322. Einige Reaktionen in Methylalkohol und Aceton.  
 1898. 18, 327. Der Lösungsdruck einiger Haloidsalze.  
 1899. 21, 28. Hydratation d. Calciumoxyds.  
 1899. 21, 37. Über das Chromichlorid.  
 1902. 29, 159. Chromichlorid.  
 1902. 31, 158. Plastizität d. Tone.  
 1902. 31, 437. Ursachen der Beeinflussung der Hydratationsgeschwindigkeit einiger anorganischer Reaktionen durch positive und negative Katalysatoren.  
 1903. 35, 194. Die zweite anhydrische Modifikation des Calciumsulfats.  
 1903. 35, 201. Hydratations- und Erhärtungsvorgänge einiger Sulfate.  
 1903. 36, 332. Die erste anhydrische Modifikation des Calciumsulfats.  
 1904. 38, 311. Über einen Erhärtungsvorgang des Baryumsulfats.  
 1904. 40, 182. Reaktionsfähigkeit des Calciumsulfats in kolloidalen Medien.  
 1904. 41, 325. Das Faulen der Tone.

**Rohn, E.**

1903. 34, 448. Gewichtsanalytische Bestimmungsmethode des Selens (mit A. Gutbier).

**Bohrer, Rudolf**

1894. 7, 137. Einwirkung v. Ferrisulfat auf Jodkalium und Jodwasserstoff (m. K. Seubert).  
 1894. 7, 393. Einwirkung v. Ferriacetat auf Kaliumjodid u. Jodwasserstoff (m. K. Seubert).

**Romanoff, L.**

1896. 13, 29. Die Löslichkeit v. Blei u. Wismut in Zink. Nachweis einer kritischen Temperatur (m. W. Spring).

**Rose, Ed.**

1895. 9, 194. Metalltrennungen in einem mit Brom beladenen Kohlensäurestrom (m. P. Jannasch).

**Rosenheim, Arthur**

1892. 1, 313. Neue Bestimmungsmethode der Vanadinsäure (m. C. Friedheim).  
 1893. 4, 352. Die Einwirkung anorganischer Metallsäuren auf organische Säuren. I. Verhalten der Oxalsäure gegen Wolframsäure, Molybdänsäure und Vanadinsäure.  
 1894. 7, 176. Schwefligmolybdänsäure Salze.  
 1895. 11, 175, 225. Die Einwirkung anorganischer Metallsäuren auf organische Säuren. II. Tonerde-, Chrom- u. Eisenalkalioxalate.



**Rosenheim, Arthur**

1897. 15, 180. Schwefigmolybdänsäure Salze. II.  
 1897. 15, 283. Die Wertigkeit des Berylliums (m. P. Woge).  
 1897. 16, 76. Über Manganimolybdate (m. H. Itzig).  
 1898. 17, 35. Über Kobaltoxydnitrite u. einige Kobaltnitrocyanverbindungen (m. J. Koppel).  
 1898. 18, 331. Einige Pyridinbasen des vierwertigen Palladiums (mit Th. A. Maass).  
 1899. 20, 281. Einwirkung anorganischer Metallsäuren auf organische Säuren. III. (m. H. Lienau, K. Bierbrauer und M. Platsch).  
 1899. 21, 1. Die Einwirkung anorganischer Metallsäuren auf organische Säuren. IV. (m. M. Platsch).  
 1899. 21, 122. Zur Kenntnis d. Osmiums. I. (m. E. A. Sasserath).  
 1899. 23, 28. Komplexe Palladiumsalze (m. H. Itzig).  
 1900. 24, 420. Zur Kenntnis d. Osmiums. II.  
 1900. 25, 72. Die unterschwefligsauren u. schwefligsauren Alkalidoppelsalze des Silbers und Kupfers (m. S. Steinhäuser).  
 1900. 25, 108. Doppelverbindungen von Ammoniumthiosulfat mit Silber- und Kupferhalogenüren (m. S. Steinhäuser).  
 1900. 26, 239. Doppelverbindungen d. vierwertigen Titans (m. O. Schütte).  
 1901. 27, 280. Metalldoppelrhodanide u. die Eisenrhodanreaktion (m. R. Cohn).  
 1901. 28, 167. Rhodanide des vierwertigen Titans (m. R. Cohn).  
 1901. 28, 171. Alkalidoppelnitrite des Quecksilbers u. Zinks (m. R. Oppenheim).  
 1901. 28, 337. Die „roten“ Alkalichromoxalate (m. R. Cohn).  
 1902. 32, 84. Quantitative Trennung von Zink u. Kobalt (m. E. Huldshinsky).  
 1902. 32, 181. Fällung von Ammoniumvanadat durch Chlorammonium.  
 1903. 34, 62. Thiocarbamidverbindungen einwertiger Metallsalze (mit W. Loewenstamm).  
 1903. 34, 427. Hydrate der Molybdänsäure und einige ihrer Verbindungen (m. A. Bertheim).  
 1903. 35, 424. Verbindungen des Thoriums (m. V. Samter und J. Davidsohn).  
 1903. 37, 314. Die Hydrate der Molybdänsäure. II. (mit J. Davidsohn).  
 1903. 37, 394. Platinphosphorhalogenverbindungen und ihre Derivate. I. (mit W. Loewenstamm).  
 1904. 39, 170. Komplexsalze des vierwertigen Zinns (m. H. Aron).  
 1904. 39, 175. Ferriacetoverbindungen (m. P. Müller).  
 1904. 41, 231. Die Bildung von Komplexsalzen bei Thiosäuren. Die thio- glykolsauren Salze (m. J. Davidsohn).  
 1905. 43, 34. Platinphosphorhalogenverbindungen und ihre Derivate. II. (m. W. Levy).  
 1905. 46, 311. Die Halogenverbindungen des Molybdäns und Wolframs. I. (m. H. J. Braun).  
 1906. 48, 205. Einige Salze und Komplexsalze des Wismuts (m. W. Vogel- sang und M. Koss).  
 1906. 49, 1. Verbindungen des Thiocarbamids und Xanthogenamids mit Salzen des einwertigen Kupfers (m. W. Stadler).  
 1906. 49, 13. Die Thiocarbamidverbindungen zweiwertiger Metallsalze (mit V. J. Meyer).

**Rosenheim, Arthur**

1906. 49, 28. Die Absorptionsspektren von Lösungen isomerer komplexer Kobaltsalze (m. V. J. Meyer).  
1906. 49, 148. Die Halogenverbindungen des Molybdäns und Wolframs. II. (m. M. Koss).  
1906. 50, 297. Einwirkung von flüssigem Ammoniak auf einige Metallsäureanhydride (m. F. Jacobsohn).  
1906. 50, 320. Darstellung von Molybdänsäuredihydrat.

**Roszkowski, Jan.**

1896. 14, 1. Über organische Verbindungen, welche die Bildung der unlöslichen Hydrate v. Eisen, Nickel und Kupfer verhindern.

**Roth, Karl**

1902. 29, 177. Metalldestillation und -destillierte Metalle (m. G. W. A. Kahlbaum und Ph. Siedler) (Berichtigung 30, 144).

**Rothmund, V.**

1902. 31, 136. Bildung von Calciumcarbid.

**Rubenbauer, Jacob**

1902. 30, 331. Löslichkeit von Schwermetallhydraten in Natron.

**Rudolf, George**

1901. 27, 58. Einwirkung der Hitze auf übermangansaures Kalium.  
1903. 37, 177. Vergleichende Studien im periodischen System. — Die verschiedenen Verbindungsstufen d. Elemente.

**Rücker, K.**

1899. 21, 96. Über komplexe Kobaltammoniakverbindungen (m. A. Werner).

**Rüderff, Fr.**

1893. 3, 370. Antwort auf H. Classens Bemerkung über Elektrolyse.

**Ruer, Rudolf**

1904. 42, 87. Das Verhalten einiger Zirkonsalze und die Konstitution des neutralen Zirkonsulfats.  
1905. 43, 85. Die Bindung des Chlors in den kolloidalen Lösungen der Metallhydroxyde.  
1905. 43, 282. Metazirkonsäure, ein der Metazinnsäure entsprechendes Zirkonhydroxyd.  
1905. 46, 449. Zur Kenntnis der Zirkonschwefelsäuren (m. M. Levin).  
1905. 46, 456. Zirkonorychlorid als Mittel zum Nachweise der Zirkonerde.  
1906. 49, 365. Bleioxychloride.  
1906. 50, 265. Die verschiedenen Modifikationen des Bleioxyds.

**Rüttmann, E.**

1899. 22, 285. Über Arsenduodeciwolframsäure, Arsenluteowolframsäure und ihre Spaltungsprodukte (m. F. Kehrman).

**Ruff, Otto**

1906. 47, 190. Das Nitrosylfluorid (NOF) (m. K. Stäuber).

**Rumpf, O.**

1896. 14, 42. Über Sulfoxyarsenate (m. R. F. Weinland).

**Rupp, Erwin**

1902. 32, 359. Chlorentwickler u. Salzsäureelektrolysat f. Vorlesungszwecke.  
1902. 32, 362. Jodometrische Bestimmung von Wismut als Chromat (mit G. Schaumann).

**Rupp, Erwin**

1903. 33, 156. Jodometrie des Thalliums als Chromat.

1904. 38, 107. Neuer Spektralflammenbrenner und Gassammelwanne für Vorlesungswecke.

**Ruppin, Ernst**

1904. 38, 117. Bestimmung der im Meerwasser gelösten Gase.

1906. 49. 190. Bestimmung der elektrischen Leitfähigkeit des Meerwassers.

**Russ, Franz**

1902. 31, 42 u. 373. Nioboxalsäure.

1904. 41, 216. Tonerdehydrat. I. Die Zersetzung v. Natriumaluminatlösungen.

**Rutten, G. M.**

1902. 30, 342. System: Wismutoxyd, Salpetersäure und Wasser (mit J. M. van Bemmelen),

**Rydberg, J. R.**

1896. 14, 66. Studien über die Atomgewichtszahlen.

**S****Sabanejeff, A.**

1897. 14, 355. Über die Nichtexistenz d. kolloidalen Wolframsäure.

1898. 17, 480. Strukturisomerie b. anorganischen Verbindungen. I. Isomerie d. Ammonium-, Hydroxylamin- u. Hydrazinsalze.

1899. 20, 21. Einige anorganische Hydrazinsalze und die Darst. d. Stickstoffwasserstoffsäure.

**Sacher, Julius Friedrich**

1901. 28, 885. Zersetzungsspannung von geschmolzenem Natriumhydroxyd und Bleichlorid.

**Sachs, J.**

1892. 1, 405. Eine neue Bildungweise basischer Kupfersulfate (m. L. Marchlewski).

1892. 2, 175. Studien über Roussins Salz (m. L. Marchlewski).

**Sack, M.**

1903. 34, 286. Entstehung u. Bedeutung von Natriumlegierungen bei der kathodischen Polarisation.

1903. 35, 249. Bibliographie der Metallegierungen.

**Sahmen, R.**

1906. 49, 301. Kupfer-Cadmiumlegierungen.

**Sallinger, Max**

1903. 33, 322. Manganite.

**Saltar, J. Coleman**

1893. 3, 415. Elektrolytische Trennungen (m. E. F. Smith).

**Samelson, Minna**

1900. 24, 65. Über Permanganmolybdate. I. (m. C. Friedheim).

**Samter, V.**

1903. 35, 424. Verbindungen des Thoriums (m. A. Rosenheim u. J. Davidsohn).

**Sargent, George W.**

1894. 6, 384. Die Einwirkung v. Phosphorpentachlorid a. Molybdänsäure (m. E. F. Smith).

**Sasserath, Edward A.**

1899. 21, 122. Zur Kenntnis d. Osmiums (m. A. Rosenheim).

**Schaefer, Emil**

1904. 38, 142. Beiträge zur Kenntnis der Wolframverbindungen.

**Schäffer, Hans**

1905. 45, 293. Untersuchungen über die Elektroaffinität der Anionen. I.  
Das Oxalat-Ion (m. R. Abegg).

**Schaumann, G.**

1902. 32, 362. Jodometrische Bestimmung v. Wismut als Chromat (m. E. Rupp).

**Scheele, Carl von**

1898. 17, 310. Praseodym u. seine wichtigsten Verbindungen. I.

1898. 18, 352. Praseodym u. dessen wichtigste Verbindungen. II.

1901. 27, 53. Zur Kenntnis des Praseodyms.

**Scheffler, W.**

1898. 20, 1. Eine Methode z. Best. d. Fluors neben Kohlensäure u. d.  
Fluorgehalt v. einigen Zähnen (m. W. Hempel).

**Scheller, Alfred**

1906. 48, 112. Die durch Fluor-, Chlor- und Bromion bewirkte anomale  
anodische Polarisation (m. E. Müller).

**Scheuer, Anton**

1897. 16, 284. Übervanadinsäure Sälze.

**Schiff, Hugo**

1894. 7, 91. Phosphorpentachlorid und Wolframtrioxyd.

1905. 43, 304. Krystallisiertes Chromphosphat.

**Schlegelmilch, Fr.**

1902. 30, 134. Doppelsalze des Jodtrichlorids mit Chloriden zweiwertiger  
Metalle (m. R. F. Weinland).

**Schlötter, Max**

1903. 37, 164. Reduktion von Alkalibromaten mit Hydrazin- und Hydro-  
xylaminsulfat.

1903. 37, 172. Gasvolumetrische Bestimmung von Bromaten.

1904. 38, 184. Die Reduktion von Alkalijodaten und -chloraten mit Hydrazin-  
sulfat.

1905. 45, 270. Überführung des Kaliumchlorats in das Jodat durch Jod in  
Gegenwart von Salpetersäure.

**Schmid, Ernst**

1892. 2, 451. Methode zur Bestimmung eines Sauerstoffgehaltes im Blei  
(m. G. Lunge).

**Schmid, Hans**

1905. 44, 37. Chlorierte Antimoniate und die Metachlorantimonsäure (mit  
R. F. Weinland).

**Schmidt, Josef**

1902. 31, 146. Berechnung der Atomgewichte.

**Schmidt, F. W.**

1892. 1, 853. Läßt sich Arsen als Arsenwasserstoff quantitativ verflüchtigen?

1892. 2, 235. Atomgewichtsbestimmungen von Nickel (m. G. Krüss).

1893. 3, 421. Die Einwirkung v. Chlor u. Brom auf Gold (m. G. Krüss).

1895. 9, 418. Einige cyanhaltige Doppelsalze des Silbers und Quecksilbers.

**Schmidt, F. W.**

1895. 9, 274. Metalltrennungen in einem Chlorwasserstoffstrome (mit P. Jannasch).

**Schmucker, Samuel C.**

1893. 5, 199. Elektrolyt. Trennung d. Metalle der zweiten Gruppe.

**Schmujlow, W.**

1897. 15, 18. Molekulargewichtsbestimmungen in Pyridin (m. A. Werner).

**Schneider, E. A.**

1892. 1, 343. Über die Konstitution einiger Glimmer und Chlorite (mit F. W. Clarke).  
 1892. 3, 78. Über das Verhalten d. Kolloide in organischen Lösungsmitteln (Organosole) bei der kritischen Temperatur d. Lösungsmittels.  
 1893. 5, 80. Über die wasserlösliche Form des Goldpurpurs.  
 1893. 5, 84. Über phosphorsaures Eisenoxyd.  
 1894. 7, 339. Über kolloidales Silber.  
 1894. 7, 358. Einwirkung v. Phosphortrichlorid a. Magnesiumnitrid.  
 1894. 7, 386. Abscheidung der Phosphorsäure als phosphorsaures Alkali aus den Phosphaten des Kalks und Eisenoxyds.  
 1894. 8, 81. Chemie des Titans.  
 1894. 8, 98. Die Einwirkung von trockenem Chlorwasserstoff auf Serpentin.

**Schoene, G.**

1896. 13, 38. Untersuchungen über den Stahl. I. Das Karbid d. geglähten Stahls (m. F. Mylius u. F. Foerster).

**Schottländer, P.**

1894. 7, 343. Triammoniumphosphat und der qualitative Nachweis des Magnesiums.

**Schon, Dagmar**

1896. 13, 86. Ein neues Doppelsalz des Platosemidiammins.

**Schröder, E.**

1897. 14, 432. Trennung des Tellurs v. Antimon (m. W. Muthmann).

**Schröder, Johannes**

1905. 44, 1. Pyridin als Lösungs- und Ionisierungsmittel für anorganische Metallsalze.

**Schück, Bernhard**

1906. 50, 1. Verbindungen der Metallrhodanide mit organischen Basen (m. H. Grossmann).  
 1906. 50, 21. Einige Äthylendiammoniumdoppelsalze (m. H. Grossmann).

**Schüller, A.**

1904. 40, 385. Zur Kenntnis der Natriumamalgame.

**Schürger, Johann**

1900. 25, 425. Calciumamalgam.

**Schuller, Alois**

1903. 37, 69. Destillation in luftleeren Quarzgefäßen.

**Schultze, Hermann S.**

1899. 20, 323. Über die Elektrolyse von geschmolzenem Chlorzink.  
 1899. 20, 333. Das Leitvermögen von geschmolzenem Chlorzink.

**Schulze, Julius**

1895. 10, 148. Einige Schwermetallsalze d. Chromsäure und Bichromsäure.

**Schumann, Hans**

1899. 23, 43. Die Einwirkungsprodukte von Schwefeldioxyd auf Ammoniak.

**Schütte, Otto**

1900. 26, 239. Doppelverbindungen d. vierwertigen Titans (m. A. Rosenheim).

**Schwarz, Fritz**

1895. 9, 249. Eine neue Polyphosphorsäure  $H_4P_3O_{10}$  u. einige Verbindungen derselben.

**Seeville, W. S.**

1895. 10, 256. Redukt. v. Selensäure d. Bromwasserstoffsäure (m. F. A. Gooch).

**Seidel, O.**

1896. 14, 106. Zur Kenntnis der Elektrolyse von Kupfersulfatlösungen (mit F. Foerster).

**Sementschenko, A. A.**

1898. 19, 385. Über ein Hydrat d. Lithiumbromocuprits (m. N. S. Kurnakow).

**Sen, Jatindranath**

1903. 33, 197. Zersetzung der Merkurammoniumsalse unter dem Einfluß der Wärme.

**Seubert, Karl**

1892. 2, 434. Über Thalliosulfit (m. M. Elten).

1893. 4, 44. Zur Kenntnis d. basischen Metallsulfite (m. M. Elten).

1893. 5, 334. Die Einwirkung von Ferrisalzen auf Jodide.

1893. 5, 339. 411. Die Einwirkung v. Eisenchlorid auf Jodkalium und Jodwasserstoff (m. A. Dorrrer).

1894. 7, 137. Einwirkung von Ferrisulfat auf Jodkalium u. Jodwasserstoffsäure (m. R. Rohrer).

1894. 7, 393. Einwirkung von Ferriacetat auf Kaliumjodid u. Jodwasserstoff (m. R. Rohrer).

1895. 8, 296. Die acidimetrische Bestimmung d. Molybdänsäure (m. W. Pollard).

1895. 8, 434. Das Atomgewicht des Molybdäns (m. W. Pollard).

1895. 9, 212. Einwirkung von Eisenchlorid auf Metalljodide (m. K. Gaab).

1895. 9, 329. Nachruf a. Lothar Meyer.

1895. 9, 334. Zur Geschichte des periodischen Systems.

1896. 13, 229. Die Einheit der Atomgewichte.

1903. 33, 246. Stellung des Tellurs im natürlichen System der Elemente.

1903. 35, 45. Der Bericht der Internationalen Atomgewichtskommission von 1903. Entgegnung an Herrn W. Ostwald.

1903. 35, 205. Notiz über das wahrscheinliche Atomgewicht des Tellurs und über Atomgewichtsrechnungen überhaupt.

1906. 50, 53. Zur Kenntnis der Chromsäure als Oxydationsmittel. I. (mit J. Carstens).

**Shields, John**

1895. 10, 178. Die Okklusion von Sauerstoff u. Wasserstoff d. Platinschwarz (m. L. Mond und W. Ramsay).

1897. 16, 325. Die Okklusion von Wasserstoff und Sauerstoff d. Palladium (m. L. Mond und W. Ramsay).

**Shinn, Owen L.**

1893. 4, 381. Einwirkung von Ammoniakgas auf Wolframychlorid (mit E. F. Smith).

**Shinn, Owen L.**

1894. 7, 47. Die Einwirkung von Molybdändioxyd auf Silbersalze (mit E. F. Smith).

**Siedler, Philipp**

1902. 29, 177. Metalldestillation und destillierte Metalle (m. G. W. A. Kahlbaum und K. Roth). (Berichtigung 80, 144).

**Siegrist, J.**

1900. 26, 273. Die Geschwindigkeit der elektrolytischen Abscheidung von Kupfer bei Gegenwart von Schwefelsäure.

**Siemens, A.**

1904. 41, 249. Elektrolytische Abscheidung wasserzersetzender Metalle aus ihren Salzlösungen.

**Sieverts**

1899. 23, 204. Die Elektrolyse von Alkalichloridlösungen mit Diaphragma. Versuche mit Kohlenanoden (m. F. Foerster und F. Jorre).

**Sjollema, B.**

1904. 42, 127. Reduktion von Perchlorat auf nassem Wege.

**Skrabal, A.**

1904. 33, 319. Die Darstellung zweier Natriumferrisulfate.  
1904. 42, 1. Zur Kinetik der Permanganat-Oxalsäure-Reaktion.  
1904. 42, 60. Die Primäroxydtheorie der Oxydationsprozesse.

**Skirrow, F. W.**

1908. 33, 25. Oxydation d. elektrolytisch abgeschiedenes Fluor.

**Smith, D. P.**

1908. 37, 332. Die Einwirkung von Titansäureanhydrid auf Natriumcarbonat.

**Smith, Edgar F.**

1892. 1, 360. Die Einwirkung v. metall. Molybdän u. Wolfram auf Lösungen von Silber, Gold und anderen Metallen.  
1892. 1, 364. Das Atomgewicht des Cadmiums (m. W. S. Lorimer).  
1893. 3, 415. Elektrolytische Trennungen (m. J. C. Saltar).  
1893. 4, 96. Elektrolytische Trennung des Quecksilbers von Wismut (mit J. B. Moyer).  
1893. 4, 236. Einwirkung der Haloidsäuren in Gasform auf Molybdänsäure (m. V. Oberholtzer).  
1893. 4, 267. Elektrolytische Trennungen (m. J. B. Moyer).  
1893. 4, 273. Die elektrolytische Trennung des Kupfers von Antimon (mit D. L. Wallace).  
1893. 4, 374. Die Einwirkung von Ammoniakgas auf Molybdänylechlorid (mit V. Lenher).  
1893. 4, 381. Einwirkung von Ammoniakgas auf Wolframylechlorid (mit O. L. Shinn).  
1893. 5, 13. Ein krystallinisches wolframsaures Chromoxyd (m. H. L. Dieck).  
1893. 5, 63. Die Einwirkung verschiedener Gase auf metallisches Molybdän und Wolfram (m. V. Oberholtzer).  
1893. 5, 197. Trennung des Kupfers von Wismut.  
1893. 5, 280. Über das Atomgewicht d. Molybdäns (m. Ph. Maas).  
1893. 6, 40. Elektrolytische Trennungen.  
1893. 6, 43. Elektrochemische Notizen.

**Smith, Edgar F.**

1894. 6, 380. Doppelbromüre v. Palladium (m. D. L. Wallace).  
 1894. 6, 384. Die Einwirkung von Phosphorpentachlorid auf Molybdänsäure (m. G. W. Sargent).  
 1894. 7, 41. Die Einwirkung von Salzsäuregas auf vanadinsaures Natron (m. J. G. Hibbs).  
 1894. 7, 47. Die Einwirkung von Molybdändioxyd auf Silbersalze (mit O. L. Shinn).  
 1894. 7, 82. Die Verwendung v. Quecksilberoxyd bei der Analyse (m. P. Heyl).  
 1894. 7, 96. Versuche m. Niob- u. Tantaloxyd (m. Ph. Maas).  
 1894. 7, 351. Über Molybdänamide (m. H. Fleck).  
 1894. 8, 198. Atomgewicht des Wolframs (m. M. E. Pennington).  
 1894. 8, 205. Atomgewicht des Wolframs (m. En. D. Desi).  
 1894. 8, 207. Die spez. Wärme des Wolframs (m. A. W. Grodspeed).

**Sobolew, M.**

1895. 12, 16. Über einige physikalische Eigenschaften der Phosphor-12-Wolframsäure.

**Söderbaum, H. G.**

1894. 6, 45. Zur Konstitution der Platosooxalylverbindungen.

**Sommer, K.**

1897. 15, 42. Über geschwefelte Arsenmolybdänate.

**Sommerlad, Hermann**

1897. 15, 173. Versuche zur Herstellung von Sulfantimoniten u. Sulfarseniten des Silbers auf trockenem Wege.  
 1898. 18, 420. Darstellung von Sulfantimoniten u. Sulfarseniten des Silbers, Kupfers und Bleis auf trockenem Wege.

**Sørensen, S. P. L.**

1893. 5, 354. Kritische Präparatenstudien.  
 1894. 7, 38. Kritische Präparatenstudien. II. Darst. v. Ammoniumnitrit.  
 1895. 11, 1. Kritische Präparatenstudien. III.  
 1895. 11, 305. Kritische Präparatenstudien. IV. Darst. v. reinen Strontianverbindungen.  
 1906. 48, 441. Eine neue mit Magnus' grünem Salze isomere, rote Verbindung (m. S. M. Jörgensen).

**Specketer, Heinrich**

1899. 21, 272. Eine quantitative elektrolytische Trennungsmethode d. Halogene, Chlor, Brom, Jod.

**Spencer, James Frederick**

1905. 44, 379. Beiträge zur Kenntnis der Elektroaffinitätsunterschiede der Wertigkeitstufen u. ihrer Oxydationsgleichgewichte. II. Über die gegenseitigen Beziehungen d. Wertigkeitstufen d. Thalliums und die Oxydationskraft des Sauerstoffs (mit R. Abegg).  
 1905. 46, 406. Zur Kenntnis der Thalliumoxalate (m. R. Abegg).

**Speransky, A.**

1899. 20, 23. Hydrazoniumsulfite (m. A. Sabanejeff).

**Sperber, Joachim**

1896. 14, 164. Berechnung v. Dissoziations- u. Verbindungswärmen auf Grund einer Ansicht von Valenz u. Affinität.



**Sperber, Joachim**

1897. 14, 374. Berechnung d. Ausdehnungskoeffizienten d. Gase auf Grund meiner Theorie von der Valenz.  
1897. 15, 281. Notiz über die Dissoziationswärme des Jods.

**Spiegel, Leopold**

1902. 29, 365. Neutralaffinitäten.

**Spitzer, Fritz**

1906. 50, 321. Über anodische Oxydbildung und Passivität (m. E. Müller).

**Spring, W.**

1892. 1, 240. Über die Möglichkeit des Gasszustandes für gewisse Metalle bei einer unter dem Schmelzpunkte liegenden Temperatur.  
1892. 2, 135. Die Entwässerung von Kupferoxydhydrat und einiger seiner basischen Verbindungen b. Gegenwart v. Wasser (m. M. Lucion).  
1894. 6, 176. Eine Prioritätseinwendung gegen M. Carey Lea.  
1894. 7, 371. Die Umwandlung des schwarzen Quecksilbersulfides in rotes und die Dichte und spez. Wärme beider Körper.  
1895. 8, 424. Farbe, spez. Gewicht und Oberflächenspannung v. Wasserstoffs-superoxyd.  
1895. 9, 205. Die spez. Wärme des Wasserstoffs-superoxyds.  
1895. 10, 161. Untersuchungen über die Zersetzungsbedingungen des Wasserstoffs-superoxyds.  
1895. 10, 185. Über ein Hydrat d. Arsentrisulfids u. seine Zersetzung d. Druck.  
1895. 11, 160. Einfluss d. Zeit auf das Zusammenschweißen geprefster Kreide.  
1896. 12, 258. Die Farbe d. Alkohole im Vergleich m. der d. Wassers.  
1896. 13, 19. Über die Durchsichtigkeit der Lösungen farbloser Salze.  
1896. 13, 29. Die Löslichkeit v. Blei und Wismut in Zink. Nachweis einer kritischen Temperatur (m. L. Romanoff).  
1901. 27, 308. Das spezifische Gewicht des Kupferjodürs.

**Spruck, W.**

1899. 21, 201. Äthylendiamin- und Propylendiaminverbindungen von Salzen zweiwertiger Metalle (m. A. Werner).

**Stadler, Wilhelm**

1906. 49, 1. Verbindungen des Thiokarbamids und Xanthogenamids mit Salzen des einwertigen Kupfers (m. A. Rosenheim).

**Stäuber, Kurt**

1905. 47, 190. Das Nitrosylfluorid (NOF) (m. O. Buff).

**Stanek, Vl.**

1898. 17, 117. Über einige Schwefelsalze.

**Stange, Martin**

1896. 12, 444. Über einige Metallverbindungen der Triphosphorsäure.

**Staudenmaier, Ludwig**

1893. 5, 383. Über einige Alkaliorthophosphate.  
1895. 10, 189. Untersuchungen über das Tellur.

**Steiger, George**

1899. 23, 135. Die Einwirkung von Ammoniumchlorid a. Analcim u. Leucit (m. F. W. Clarke).  
1900. 24, 139. Einwirkung v. Ammoniumchlorid a. Natrolith, Skolecit, Prehnit und Pectolith (m. F. W. Clarke).

**Steiger, George**

1902. 29, 338. Einwirkung von Ammoniumchlorid auf verschiedene Silikate (m. F. W. Clarke).  
1902. 32, 81. Silberchabasit und Silberanalcim.

**Steinhäuser, S.**

1900. 25, 72. Die unterschwefligsauren und schwefligsauren Alkalidoppelsalze des Silbers und Kupfers (m. A. Rosenheim).  
1900. 25, 103. Doppelverbindungen von Ammoniumthiosulfat mit Silber- und Kupferhalogenüren (m. A. Rosenheim).

**Steinitzer, Fr.**

1897. 16, 161. Über Imidohexamindikobaltsalze (m. A. Werner).  
1899. 21, 96. Über komplexe Kobaltammoniakverbindungen (m. A. Werner).

**Steinmetz, H.**

1903. 37, 88. Die Oxalate des dreiwertigen Thalliums (m. W. O. Rabe).

**Stepanow, N. J.**

1905. 46, 177. Die Legierungen des Magnesiums mit Zinn und Blei (mit N. S. Kurnakow).

**Stephani, M.**

1897. 15, 27. Molekulargewichtsbestimmungen in Äthylsulfid u. Benzonitril (m. A. Werner).

**Stevens, Henry P.**

1901. 27, 41. Metathorsäure und Metathoroxychlorid.  
1902. 31, 368. Metathoriumoxychlorid (Herrn Wyruboff zur Antwort).

**Stokes, H. N.**

1898. 19, 86. Über die Metaphosphimsäuren. III.  
1900. 25, 326. Relativer Wert der Mitscherlichschen und der Fluorwasserstoffsäuremethode zur Bestimmung von zweiwertigem Eisen (m. W. F. Hillebrand).  
1901. 27, 125. Einfluß von Pyrit und anderen Sulfiden auf die Bestimmung von zweiwertigem Eisen (m. W. F. Hillebrand).

**Stoklassa, Julius**

1892. 1, 307. Studien über das Monomagnesiumphosphat.  
1892. 3, 67. Studien über Monomagnesiumphosphat. II.

**Stookey, L. B.**

1902. 32, 456. Reduktion der Vanadinsäure d. Chlorwasserstoffsäure (mit F. A. Gooch). Berichtigung 33, 112.

**Storbeck, O.**

1902. 31, 1. Zur Kenntnis der Cuproverbindungen. I. (m. G. Bodländer).  
1902. 31, 458. Beiträge zur Kenntnis der Cuproverbindungen. II. (mit G. Bodländer).

**Straub, Walther**

1903. 35, 460. Reaktionen zwischen gelbem Phosphor und Kupfer in wässriger Lösung.

**Straus, Paul**

1895. 9, 6. Über Kupfer- und Manganeyanide.

**Strömholm, D.**

1904. 38, 429. Basische Bleisalze.

**Sturm, E.**

1905. 46, 217. Die Veränderlichkeit des spezifischen Gewichtes (mit G. W. A. Kahlbaum).

**Suchy, R.**

1901. 27, 152. Pyrochemische Daniellketten.

**Sule, Ot.**

1896. 12, 89. Das sogenannte elektrolytische Silbersuperoxyd.  
 1896. 12, 180. Über das sog. elektrolytische Silbersuperoxyd (Nachschrift).  
 1898. 19, 382. Verflüchtigung des Osmiums als  $\text{OsO}_4$  im Luft- oder Sauerstoffstrom.  
 1900. 24, 305. Über das sogenannte elektrolytische Silbersuperoxyd.  
 1900. 26, 399. Löslichkeit der Quecksilberhaloidsalze insbesondere des Quecksilberjodids in organischen Lösungsmitteln.

**Syngros, Kyriakos L.**

1893. 5, 129. Verbindungen des Hydroxylamins mit Metallcarbonaten (mit H. Goldschmidt).

**T****Tafel, Julius**

1902. 31, 289. Elektrolytische Reduktion der Salpetersäure bei Gegenwart von Salzsäure oder Schwefelsäure.

**Tammann, G.**

1897. 16, 319. Die Hydrate d. Magnesiumplatincyanürs u. deren Löslichkeit (m. H. Baron Buxhoevden).  
 1903. 37, 303. Die Ermittlung der Zusammensetzung chemischer Verbindungen ohne Hilfe der Analyse.  
 1903. 37, 448. Einfluss des Druckes auf die Umwandlungstemperaturen des Eisens.  
 1904. 40, 54. Einfluss des Druckes auf den Schmelzpunkt des Zinns und des Wismuts.  
 1904. 42, 353. Die Legierungen des Kobalts und Nickels (m. W. Guertler).  
 1905. 43, 215. Schmelzpunkte und Umwandlungspunkte einiger Salze (mit K. Hüttner).  
 1905. 43, 370. Die Wirkung von Silicium auf Metatitansäurehydrat.  
 1905. 44, 181. Die Legierungen des Antimons und Wismuts (m. K. Hüttner).  
 1905. 45, 24. Die Anwendung der thermischen Analyse in abnormen Fällen.  
 1905. 46, 205. Die Legierungen d. Nickels u. Kobalts mit Eisen (m. W. Guertler).  
 1905. 47, 186. Mangan-Eisenlegierungen (m. M. Levin).  
 1905. 47, 163. Die Verbindungen des Eisens mit Silicium (m. W. Guertler).  
 1905. 47, 289. Die Anwendung der thermischen Analyse. III.  
 1906. 48, 53. Aluminium-Antimonlegierungen.  
 1906. 49, 93. Die Silicide des Nickels (m. W. Guertler).  
 1906. 49, 113. Die Fähigkeit der Elemente miteinander Verbindungen zu bilden.  
 1906. 49, 320. Das Zustandsdiagramm v. Eisen u. Schwefel (m. W. Treitschke).

**Tanatar, S.**

- 1900. 26, 345. Über Perborate.
- 1901. 27, 304. Bleisuboxyd.
- 1901. 27, 432. Cadmiumquadrantoxyd.
- 1901. 27, 437. Wismutsuboxyd.
- 1901. 28, 255. Molekularverbindungen des Wasserstoffsperoxyds m. Salzen.
- 1901. 28, 331. Das sogenannte Silberperoxynitrat.

**Tapasch, M.**

- 1906. 49, 437. Chlorostibane von Dichlorosalzen (m. P. Pfeiffer).

**Terwogt, P. C. E. M., siehe Meerum Terwogt.****Thiel, A.**

- 1898. 19, 97. Die Bestimmung von Schwefelsäure bei Gegenwart von Eisen (m. F. W. Küster).
- 1899. 21, 73. Die Bestimmung von Schwefelsäure bei Gegenwart von Eisen (m. F. W. Küster).
- 1899. 21, 116. Ein neues Hydrat d. Kaliumferrosulfats und über die Löslichkeitsverhältnisse der verschiedenen Hydrate dieses Salzes (m. F. W. Küster).
- 1899. 21, 401. Das Schmelzen v. Natriumhyposulfit, ein Beitrag z. Kenntnis d. Hydrate (m. F. W. Küster).
- 1899. 22, 424. Die Bestimmung d. Schwefelsäure b. Gegenwart v. Eisen. III. (m. F. W. Küster).
- 1899. 23, 25. Das Potential des Silbers in Lösungen seiner gemischten Halogensalze (m. F. W. Küster).
- 1900. 24, 1. Umkehrbare Elektroden zweiter Art mit gemischten Depolarisatoren.
- 1900. 25, 319. Bestimmung der Schwefelsäure bei Gegenwart v. Eisen. IV. (m. F. W. Küster).
- 1903. 33, 1. Vereinfachung der Bestimmung des Zinks als Sulfid.
- 1903. 33, 129. Gleichgewichtserscheinungen bei Fällungsreaktionen. III. Fällung gemischter Bromid- und Rhodanidlösungen durch Silber (m. F. W. Küster).
- 1903. 34, 198. Bestimmung des Zinks als Sulfid (m. A. M. Kieser).
- 1903. 35, 41. Trennung von Brom und Rhodan (m. F. W. Küster).
- 1903. 36, 84. Bestimmung der Schwefelsäure bei Gegenwart von Zink.
- 1904. 39, 119. Studien über das Indium (II. vorl. Mitt.). Bemerkungen z. Atomgewicht und Elektrochemisches.
- 1904. 40, 280. Studien über das Indium. I. Abhandlung.
- 1906. 48, 201. Flüchtigkeit des Indiumoxyds.

**Thiele, Edmund**

- 1892. 1, 277. Dampfdichtebestimmungen v. Jod i. verschiedenen Atmosphären.
- 1894. 7, 52. Über den Lösungszustand des Jods u. die wahrscheinliche Ursache d. Farbenunterschiede seiner Lösungen (m. G. Krüss).

**Thiele, Hermann**

- 1895. 11, 73. Eine Atomgewichtsbestimmung des Kobalts (m. W. Hempel).

**Thomas, S.**

- 1897. 15, 84. Der Gehalt an Fluorcalcium eines fossilen Elefantknochens (m. J. M. van Bemmelen).

**Thomsen, Julius**

- 1895. 9, 190. Systematische Gruppierung der chemischen Elemente.
- 1895. 9, 288. Über die mutmaßliche Gruppe inaktiver Elemente.
- 1895. 10, 155. Die Farbe der Ionen als Funktion der Atomgewichte.
- 1895. 11, 14. Experimentelle Untersuchung über das Atomgewichtsverhältnis zwischen Sauerstoff und Wasserstoff.
- 1895. 12, 1. Experimentelle Untersuchung über die Dichte des Wasserstoffs und Sauerstoffs.
- 1897. 15, 447. Das Atomgewicht des Aluminiums.
- 1903. 34, 187. Methode zur Darstellung des bisher hypothetischen Kohlenmonosulfids, CS.
- 1904. 40, 185. Die Verbrennungswärme organischer Verbindungen.

**Thorne, N. C.**

- 1905. 48, 808. Die Fällung von Bariumbromid durch Bromwasserstoffsäure.

**Thorpe, T. E.**

- 1892. 1, 5. Phosphoroxysulfid (m. A. E. Tutton).
- 1892. 1, 318. Vorlesungsversuch zur Veranschaulichung von Kohlenstaubexplosionen.
- 1892. 3, 63. Fluorsulfonsäure (m. W. Kirman).

**Thugutt, St. J.**

- 1892. 2, 65. Mineralchemische Studien.

**Tolloczko, St.**

- 1901. 28, 314. Auflösungsgeschwindigkeit fester Körper (m. L. Bruner).
- 1903. 35, 23. Auflösungsgeschwindigkeit fester Körper. III. (m. L. Bruner).
- 1903. 37, 455. Löslichkeit des Arsens u. Molekularzustand seiner Lösung (m. L. Bruner).
- 1904. 41, 407. Die Reduktion der gebundenen, festen Kohlensäure zu Kohlenstoff und über elektrochemische Veränderungen bei festen Stoffen (m. F. Haber).

**Tower, O. F.**

- 1906. 50, 382. Die Löslichkeit von Stickoxyd und Luft in Schwefelsäure.

**Traube, J.**

- 1893. 3, 11. Über die Molekularvolumina gelöster Alkalisalze und Säuren und deren Beziehung zu dem Atomvolumen der Elemente.
- 1894. 8, 12. Das atomare und molekulare Lösungsvolumen.
- 1894. 8, 77. Grundlagen eines neuen Systems d. Elemente.
- 1895. 8, 323. Über die Ursache des osmotischen Druckes u. d. Ionisation (elektrolytischen Dissoziation).
- 1895. 8, 338. Molekulargewichtsbestimmungen fester, flüssiger und gelöster Stoffe.
- 1903. 34, 413. Die physikalischen Eigenschaften der Elemente vom Standpunkte der Zustandsgleichung von van der Waals.
- 1903. 37, 225. Theorie des kritischen Zustandes. Verschiedenheit der gasförmigen und flüssigen Materie.
- 1904. 38, 399. Theorie des kritischen Zustandes. Verschiedenheit der gasförmigen und flüssigen Materie.
- 1904. 40, 372. Die Eigenschaften der Stoffe als Funktionen der Atom- und Molekularräume u. Gedanken über die Systematik d. Elemente.

**Treadwell, F. P.**

1898. 17, 170. Löslichkeit der Bicarbonate des Calciums u. Magnesiums (mit M. Reuter).  
 1898. 18, 418. Berichtigung.  
 1900. 26, 104. Trennung des Zinks von Nickel (und Kobalt).  
 1900. 26, 108. Qualitativer Nachweis von Kobalt nach Vogel.  
 1903. 37, 326. Zur Nichtfällbarkeit des Magnesiums durch Ammoniak bei Gegenwart von Ammonsalzen.  
 1904. 38, 92. Die Nichtfällbarkeit des Kupfers durch Schwefelwasserstoff aus cyankaliumhaltiger Lösung (m. C. v. Girsewald).  
 1904. 39, 84. Einige komplexe Cyankupfer-Ammoniakverbindungen (mit C. v. Girsewald).  
 1905. 47, 446. Die Dichte des Chlorgases (m. W. A. K. Christie).  
 1906. 48, 86. Zur quantitativen Bestimmung des Ozons (m. E. Anneler).

**Treitschke, W.**

1906. 49, 320. Das Zustandsdiagramm v. Eisen u. Schwefel (m. G. Tammann).  
 1906. 50, 217. Antimon-Cadmiumlegierungen.

**Trenkner, C.**

1903. 36, 302. Quantitative Bestimmung des Eisens neben Zirkon nach Rivot (Entgegnung an K. Daniel und H. Leberle) (m. A. Gutbier).  
 1905. 45, 166. Die Halogenverbindungen des Rutheniums (m. A. Gutbier).

**Tschugaeff, L.**

1905. 46, 144. Komplex-Verbindungen der  $\alpha$ -Dioxime.

**Tubandt, C.**

1905. 45, 78. Zur Kenntnis der Nickelisalze. (Vorläufige Mitteilung).  
 1905. 45, 368. Die alkalischen Kobaltorydösungen.

**Tutton, A. E.**

1892. 1, 5. Phosphoroxysulfid (m. T. E. Thorpe).

**U****Unger, Oskar**

1895. 8, 452. Schwermetallsalze d. Bichromsäure (m. G. Krüss).

**Unruh, M. v.**

1902. 32, 407. Konstanten des Schwefelkohlenstoffs.  
 1902. 32, 413. Molekulargewichtsbestimmungen fester und flüssiger Körper im Weinhold'schen Vakuumgefäß (m. H. Erdmann).  
 1902. 32, 436. Gelbes Arsen (m. H. Erdmann).

**Ussow, A.**

1904. 38, 419. Die Erstarrung und Umwandlung der Gemische von Silbernitrat mit Kaliumnitrat.

**V****Vandenberghc, Ad.**

1895. 10, 47. Molybdändihydroxylchlorid.  
 1895. 11, 385. Die Darstellung von reinem Molybdän.  
 1895. 11, 397. Einwirkung einiger Gase auf erhitztes Molybdän.

**Vanino, L.**

1901. 28, 210. Einwirkung von Mannit auf Wismutnitrat (m. O. Hauser).  
 1901. 28, 219. Doppelsalze des Wismutrhanids mit Rhodankalium (mit O. Hauser).  
 1904. 39, 381. Wismuttetroxyd (m. O. Hauser).

**Vèzes, M.**

1897. 15, 278. Über Platoplati-Additionsverbindungen.  
 1899. 20, 230. Die Verflüchtigung d. Osmiums im Luft- oder Sauerstoffstrom.  
 1902. 32, 464. Apparat z. Darstellung von reinem Wasserstoff (m. J. Labatut).

**Vilmos, A.**

1899. 21, 145. Über Oxalatdiäthylendiaminkobaltisalze (m. A. Werner).

**Voegelen, E.**

1902. 30, 325. Germaniumwasserstoff.

**Vogel, Fritz**

1903. 35, 385. Untersuchungen über Nitrite.

**Vogel, Otto**

1898. 5, 42. Die Anwendung der Leuchtgassauerstofflampe zu spektral-analytischen Mineraluntersuchungen.

**Vogel, Rudolf**

1905. 45, 11. Gold-Bleilegierungen.  
 1905. 46, 60. Gold-Zinnlegierungen.  
 1906. 48, 319. Gold-Zinklegierungen.  
 1906. 48, 383. Gold-Cadmiumlegierungen.  
 1906. 50, 145. Die Legierungen des Goldes mit Wismut und Antimon.

**Vogelsang, Walter**

1906. 48, 205. Einige Salze und Komplexsalze des Wismuts (m. A. Rosenheim und M. Koss).

**Volk, Conrad**

1898. 5, 75. Die Schwefelverbindungen d. Thoriums (m. G. Krüss).  
 1894. 6, 161. Verbindungen der Thorerde m. Phosphorsäure u. Vanadinsäure.

**Vondráček, Rudolf**

1904. 39, 24. Beitrag zur Erklärung des Mechanismus der katalytischen Wirkungen des Platinschwarses.

**W****Wagner, Anton**

1904. 42, 118. Über das Neodymoxyd.

**Wagenknecht, W.**

1904. 40, 260. Die Einwirkung von Hydroperoxyd auf Tellurdioxyd. Ein neues Verfahren zur Darstellung der Tellursäure (m. A. Guthrie).

**Wagner, Julius**

1898. 19, 427. Über die Titerstellung in der Jodometrie.  
 1901. 27, 138. Einteilung der acidimetrischen u. alkalimetrischen Indikatoren.

**Walden, P.**

1900. 23, 373. Einige zusammengesetzte Rhodan- und Cyanverbindungen.  
 1900. 25, 209. Anorganische Lösungs- und Ionisierungsmittel.  
 1902. 29, 371. Anorganische Lösungs- und Ionisierungsmittel.  
 1902. 30, 145. Flüssiges Schwefeldioxyd als Lösungsmittel (m. M. Centnersamer).

**Walden, P. T.**

1892. 3, 203. Cäsiumbleibromide (m. H. L. Wells).  
 1893. 5, 266. Die Doppelchloride, -bromide u. -jodide von Cäsium u. Cadmium (m. H. L. Wells).  
 1893. 5, 304. Cäsiumkupferbromide (m. H. L. Wells).  
 1894. 7, 381. Doppelchloride u. -bromide v. Cäsium, Kalium u. Ammonium mit dreiwertigem Eisen sowie Beschreibung zweier Ferro-Ferridoppelbromide.

**Walker, Claude F.**

1897. 14, 423. Anwendung der Jodsäure bei der Analyse von Jodiden (m. F. A. Gooch).  
 1897. 16, 99. Titration v. Natriumthiosulfat mit Jodsäure.  
 1898. 19, 194. Anwendung des Jods b. d. Analyse d. Alkalien und Säuren (m. D. H. N. Gillespie).

**Wallace, Daniel L.**

1893. 4, 273. Die elektrolyt. Trennung d. Kupfers v. Antimon (m. E. F. Smith).  
 1894. 6, 380. Doppelbromüre v. Palladium (m. E. F. Smith).

**Warschauer, Friedrich**

1903. 36, 137. Beiträge zur Kenntnis der Metaphosphate.

**Warwick, Hill Sloane**

1892. 1, 285. Elektrolyse von Metallformiaten.

**Way, Arthur Fitch**

1899. 21, 389. Trennung d. Eisens v. Chrom, Zirkon u. Beryllium d. Einwirkung v. gasförmiger Salzsäure a. d. Oxyde (m. F. S. Havens).

**Weber, Oskar H.**

1899. 21, 305. Über die Änderung der freien Energie bei geschmolzenen Halogenverbindungen einiger Metalle.

**Wedekind, E.**

1903. 33, 81. Zur Kenntnis der Darstellung von Zirkonerde.  
 1905. 45, 385. Die Reduktion der Zirkonerde mit Magnesium und die spontane Bildung von Stickstoffzirkonium.

**Wegscheider, Rudolf**

1906. 49, 441. Vorlesungsversuch über Kobaltnitrite.

**Weingarten, P.**

1895. 8, 352. Quantitative Bestimmung d. Wassers i. Silikaten (m. P. Jannasch).  
 1895. 8, 356. Die Zusammensetzung und Konstitution des Vesuvians (mit P. Jannasch).  
 1895. 11, 37. Die quantitative Bestimmung des Wassers in Silikaten nach der Boraxmethode (m. P. Jannasch).  
 1895. 11, 40. Die chem. Zusammensetzung u. Konstitution d. Vesuvians und Wiluits (m. P. Jannasch).

**Weinland, R. F.**

1896. 14, 42. Über Sulfoxyarsenate (m. O. Rumpf).  
 1897. 15, 42. Über geschwefelte Arsenmolybdänate (m. K. Sommer).  
 1898. 17, 409. Die Reduktion d. Thiosulfate z. Sulfiten d. einige Salze in alkalischer Lösung (m. A. Gutmann).  
 1899. 20, 30. Fluorjodate (m. O. Lauenstein).  
 1899. 20, 40. Über Fluormanganite (m. O. Lauenstein).



**Weinland, R. F.**

1899. 20, 46. Einwirkung d. Fluorwasserstoffsäure a. Wismutsäure bzw. Kaliumbismutat (m. O. Lauenstein).
1899. 21, 43. Über fluorierte Phosphate, Sulfate, Selenate, Tellurate und Dithionate (m. J. Alfa).
1899. 22, 256. Fluorierter saure Jodate u. über ein fluoriertes Cäsiumperjodat (m. O. Köppen).
1899. 22, 266. Einige Doppelsalze v. Ferri- u. Aluminiumfluorid m. Fluoriden zweiwertiger Metalle (m. O. Köppen).
1900. 26, 322. Einwirkung von Natriumäthylat und Alkalien a. Arsenpenta-sulfid (m. P. Lehmann).
1901. 28, 45. Verbindungen der Tellursäure mit Jodaten, Phosphaten und Arsenaten (m. H. Prause).
1902. 30, 134. Doppelsalze des Jodtrichlorids mit Chloriden zweiwertiger Metalle (m. Fr. Schlegelmilch).
1904. 39, 296. Die aus dem grünen Chromchlorid(bromid)hydrat durch Silber-salze fällbaren Chlormengen (m. A. Koch).
1905. 44, 37. Chlorierte Antimoniate und die Meta-Chlorantimonsäure (mit H. Schmid).
1905. 44, 81. Chlorierte und bromierte Molybdänate, bromierte Molybdänite und einige ihnen zugrunde liegende Säuren (m. W. Knöll).
1905. 45, 39. Fluorhydrate einiger Anilide und substituierten Aniline (mit H. Lewkowitz).
1906. 48, 251. Zwei isomere Chromchloridsulfate (m. R. Krebs).
1906. 49, 157. Violette Chromisulfate (m. R. Krebs).

**Weinschenk, E.**

1896. 12, 375. Vergleichende Studien über die dilute Färbung der Mineralien.

**Wells, H. L.**

1892. 1, 85. Über Trihalogenverbindungen des Cäsiums (m. S. L. Penfield).
1892. 1, 442. Über Trihalogenverbindungen des Rubidiums und Kaliums (m. H. L. Wheeler).
1892. 2, 255. Pentahalogenverbindungen der Alkalimetalle (m. H. L. Wheeler und S. L. Penfield).
1892. 2, 301. Einige Doppelhalogenverbindungen des Silbers u. der Alkalimetalle (m. H. L. Wheeler und S. L. Penfield).
1892. 2, 304. Über Cäsium- und Rubidium-Chloraurate sowie -Bromaurate (m. H. L. Wheeler und S. L. Penfield).
1892. 2, 402. Über die Cäsium-Mercurihalogenide.
1892. 3, 194. Über Cäsium- u. Kalium-Bleihalogenide (m. G. F. Campbell, P. T. Walden und A. P. Wheeler).
1893. 4, 117. Über die Ammoniumbleihalogenide (m. W. R. Johnston).
1893. 4, 128. Rubidiumbleihalogenide sowie Übersicht über die Doppelhalogenverbindungen des Bleis.
1893. 4, 335. Einige Doppelsalze von Bleitetrachlorid.
1893. 4, 341. Eine Methode z. quantitativ. Bestimmung v. Cäsium u. z. Darst. reiner Cäsium- u. Rubidiumverbindungen.
1893. 4, 346. Einige eigentümliche Halogenverbindungen des Kaliums und Bleis.

**Wells, H. L.**

1893. 5, 266. Die Doppelchloride, -bromide u. -jodide v. Cäsium u. Cadmium (m. P. T. Walden).  
 1893. 5, 273. Die Doppelchloride, -bromide u. -jodide v. Cäsium m. Zink u. Magnesium (m. G. F. Campbell).  
 1893. 5, 300. Cäsium-Kupferchloride (m. L. C. Dupee).  
 1893. 5, 304. Cäsium-Kupferbromide (m. P. T. Walden).  
 1893. 5, 306. Cäsiumkupferchlorüre.  
 1894. 6, 312. Thalliumtrijodid und seine Beziehung z. d. Trijodiden d. Alkalimetalle (m. S. L. Penfield).  
 1895. 9, 304. Einige Jodverbindungen des Bleis mit überschüssigem Jod.  
 1895. 10, 157. Doppelhalogensalze des Ammoniums m. einwertigem Kupfer (m. E. B. Hurlburt).  
 1895. 10, 181. Doppelsalze d. Cäsiumchlorids m. Chromtrichlorid und Uranylchlorid (m. B. B. Boltwood).  
 1895. 10, 434. Doppelfluoride von Cäsium und Zirkonium (m. H. W. Foote).

**Wells, Roger, Clarke**

1905. 47, 56. Revision der Atomgewichte von Natrium und Chlor (mit Th. W. Richards).

**Werner, Alfred**

1892. 3, 267. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen.  
 1894. 8, 153. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. II.  
 1894. 8, 189. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. III. Beziehungen zwischen Koordinations- u. Valenzverbindungen.  
 1895. 9, 291. Über sogenannte amidochromsaure Salze (m. A. Klein).  
 1895. 9, 382. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. IV.  
 1896. 12, 46. Eine eigentümliche Klasse von Platinverbindungen und die sogenannten isomeren Platosoxalsäuren.  
 1896. 14, 21. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. V. Die Kobaltammoniakverbindungen und ihre Nomenklatur.  
 1896. 14, 28. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. VI. Über 1—6 Dichlorotetramminkobaltisalze (Chloropräsesalze) (m. A. Klein).  
 1897. 15, 1. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. VII. Über die Molekulargröße anorganischer Salze (m. P. Ferchland, W. Schmujlow, A. Maiborn, M. Stephani).  
 1897. 15, 123. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. VIII. Über die Andersonsche Reaktion (m. Fr. Fassbender).  
 1897. 15, 143. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. IX. Über Triammin- u. Diamminkobaltisalze.  
 1897. 15, 243. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. X. Über ammoniakalische Chromsulfocyanverbindungen und Stereoisomerie bei denselben (m. G. Richter).  
 1897. 16, 109. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. XI. Komplexe Kobaltammoniakverbindungen (mit F. Beddow, A. Baselli und F. Steinitzer).  
 1897. 16, 245. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. XII. Oxykobaltiake u. Anhydrooxykobaltiake (m. A. Mylius).

**Werner, Alfred**

1898. 16, 398. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. XIII. Über Sulfitkobaltamminverbindungen (m. H. Gröger).
1898. 17, 82. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. XIV. Über Molekülverbindungen d. Zinntetrahalogenide und Zinnalkyle (m. P. Pfeiffer).
1898. 19, 158. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. XV. Über Chlorosalze.
1899. 21, 96. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. XVI. Über komplexe Kobaltammoniakverbindungen (m. F. Steinitzer und K. Rücker).
1899. 21, 145. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. XVII. Oxalatdiäthylendiaminkobaltisalze (m. A. Vilmos).
1899. 21, 201. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. XVIII. Äthylendiamin- u. Propylendiaminverbindungen von Salzen zweiwertiger Metalle (m. W. Spruck, W. Megerle u. J. Pastor).
1899. 21, 377. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. XIX. Über Platinoxalatverbindungen (m. E. Grebe).
1899. 22, 91. Beitrag zur Konstitution anorganischer Verbindungen. XX. Über Rhodanatokobaltiake und strukturisomere Salze (mit H. Müller, R. Klien und F. Bräunlich).

**Wheeler, A. P.**

1892. 3, 204. Cäsiumbleijodide (m. H. L. Wells).

**Wheeler, H. L.**

1892. 1, 442. Über Trihalogenverbindungen des Rubidiums u. Kaliums (mit H. L. Wells).
1892. 2, 255. Pentahalogenverbindungen der Alkalimetalle (m. H. L. Wells und S. L. Penfield).
1892. 2, 301. Einige Doppelhalogenverbindungen des Silbers u. der Alkalimetalle (m. H. L. Wells und S. L. Penfield).
1892. 2, 304. Über Cäsium- und Rubidium-Chloraureate sowie -Bromaurate (m. H. L. Wells und S. L. Penfield).
1892. 2, 437. Über einige Alkalijodate.
1893. 3, 428. Doppelhalogenverbindungen des Tellurs mit Kalium, Rubidium und Cäsium.
1893. 4, 451. Doppelhalogenide von Arsen mit Cäsium u. Rubidium und einige Verbindungen des Arsentrioxys mit den Halogeniden von Cäsium, Rubidium und Kalium.
1893. 5, 253. Doppelhalogenverbindungen des Antimons mit Rubidiums.

**Wiede, O. F.**

1895. 8, 318. Neue Nitrosoverbindungen des Eisens (m. K. A. Hofmann).
1895. 9, 295. Weitere Mitteilungen über Nitrosoverbindungen des Eisens (m. K. A. Hofmann).
1895. 11, 288. Neue Darstellungsmethoden d. Phenylesters d. Eisentetranitrososulfosäure. III. (m. K. A. Hofmann).
1895. 11, 379. Eine neue Klasse von Metallammoniakverbindungen (mit K. A. Hofmann).

**Wiegand, C.**

1900. 24, 347. Halogenverbindungen d. Thalliums (m. R. J. Meyer).

**Wiesler, Arthur**

1901. 28, 177. Zur Kenntnis der Metaphosphate.

**Wild, Wilhelm**

1904. 38, 191. Bestimmung des Atomgewichts seltener Erden.

1906. 49, 122. Quantitative Bestimmung v. Cyanaten neben Cyaniden.

**Wilke-Dürfurt, Ernst**

1906. 48, 297. Sulfide des Rubidiums und Cäsiums (m. W. Biltz).

1906. 50, 67. Die Sulfide des Rubidiums und Cäsiums (m. W. Biltz).

**Williams, Robert S.**

1906. 50, 127. Antimon-Thalliumlegierungen.

**Wilm, Theodor**

1892. 2, 51. Über einige Rhodiumsalze.

1893. 4, 298. Notiz über Natriumplatincyänür.

1893. 4, 300. Ein neues Vorkommen von palladiumhaltigem Gold im Kaukasus.

1893. 4, 325. Über quecksilberhaltige Goldkristalle.

**Wilson, W. E.**

1903. 35, 11. Verteilung von Schwefeldioxyd zwischen Wasser und Chloroform (m. J. McCrae).

**Wimmenauer, Karl**

1901. 27, 1. Quantitative Bestimmung des Wismuts durch Elektrolyse.

**Winkler, Clemens**

1892. 1, 84. Ein Vorlesungsversuch.

1893. 4, 10. Über die vermeintliche Zerlegbarkeit v. Nickel u. Kobalt und die Atomgewichte dieser Metalle.

1893. 4, 462. Zur Bestimmung der Atomgewichte v. Nickel u. Kobalt.

1894. 8, 1. Die Atomgewichte von Nickel und Kobalt.

1895. 8, 291. Die Atomgewichte von Nickel und Kobalt.

1898. 17, 236. Atomgewichte von Nickel und Kobalt.

**Winteler, F.**

1903. 33, 161. Die Bildung des Chlorkalks.

**Winter, H.**

1900. 25, 6. Amalgame der Alkalimetalle (m. W. Kerp und W. Böttger).

1905. 43, 228. Gelbes und rotes Arsentrisulfid. Ein Beitrag zur Kenntnis der Kolloide.

**Wirtz, G.**

1893. 4, 284. Einwirkung der Molybdänsäure auf Phosphate d. Kaliums u. Natriums (m. C. Friedheim).

**Wischin, Carl**

1892. 3, 153. Beiträge z. Kenntnis des Osmiums (m. H. Morah).

**Wittorf, N. M. von**

1904. 39, 187. Die Wirkung von Kieselsäureanhydrid auf die Schmelzen der Alkalicarbonate.

1904. 41, 85. Das Schmelzpunktdiagramm d. Gemische von  $N_2O_4$  und  $NO$ .

**Wöhler, Lothar**

1902. 29, 1. Pseudokatalytische Sauerstoffübertragung (m. C. Engler).

**Wöhler, Lothar**

1903. 34, 194. Vorlesungsversuch zur Demonstration der Massenwirkung (m. A. v. Dieterich).  
 1904. 40, 423. Die Oxyde des Platins.  
 1905. 46, 323. Die Oxyde des Palladiums (m. J. König).  
 1905. 47, 353. Beitrag zur diluten Färbung d. Alkali- u. Erdalkalihalogenide (m. H. Kasarnowski).  
 1906. 48, 203. Oxyde des Palladiums (m. J. König).

**Woge, Paul**

1897. 15, 288. Die Wertigkeit des Berylliums (m. A. Rosenheim).

**Wolff, Hermann**

1905. 45, 89. Einige Salze des Ceriums.

**Wolkowicz, A.**

1893. 5, 264. Ozon im Sinne des periodischen Systems.

**Woyczynski, Casimir von**

1894. 6, 310. Die künstliche Darstellung der dem Apatit und der Thomas schlacke analog zusammengesetzten Baryum- und Strontiumverbindungen.

**Wyk, H. J. van**

1902. 32, 115. Hydrate der Überchlorsäure.  
 1906. 48, 1. Untersuchungen über das System: Überchlorsäure u. Wasser.

**Wyrouboff, G.**

1901. 28, 90. Bemerkungen zu der Abhandlung von H. P. Stevens über das Metathorium.  
 1902. 32, 376. Letztes Wort über das Thoriummetoxyd.

**Y****Youtz, Lewis A.**

1903. 35, 55. Studie über die quantitative Bestimmung des Antimons.  
 1903. 37, 337. Untersuchung über d. quantitative Bestimmung d. Antimons. II.

**Z****Zahorsky, B.**

1892. 3, 34. Über Calciumoxychlorid.  
 1893. 4, 100. Die Einwirkung von flüssigem Chlor auf Metallchloride (mit A. Classen).

**Zawidzki, Jan v.**

1899. 22, 422. Über Rhodanatokobaltiake.

**Żemczużnyj, S. F.**

1906. 49, 384. Zink-Antimonlegierungen.  
 1906. 49, 400. Die Legierungen des Magnesiums mit Silber.

# Sachregister.

## A

### Abkühlungsgeschwindigkeit

Einfl. auf Zusammensetz. v. Mischkrystallen, G. Tammann 47, 299.

### Abkühlungslinien

v. Antimon-Wismutlegg., K. Hüttner, G. Tammann 44, 131.

Anw. z. Analyse der aus Schmelzen auskristallisierenden Stoffe (thermische Analyse), G. Tammann 47, 289.

Aufnahme m. d. Registrierpyrometer, N. S. Kurnakow 42, 184.

v. Brom-Jodgemischen, P. C. E. Meerum Terwogt 47, 203.

Formen, W. Guertler 40, 840.

v. Magnesium-Aluminiumlegg., G. Grube 45, 225.

v. Nickel-Siliciumlegg., W. Guertler, G. Tammann 49, 98.

v. Schmelzen, G. Tammann 37, 303.

Theorie, H. E. Boeke 50, 355.

v. Zink-Antimonlegg., S. F. Żemtużnyj 49, 384.

### Absorption

J. M. van Bemmelen 13, 283, 18, 98.

Anhäufung v. Calciumfluorid, Kalk, Phosphaten in fossilen Knochen,

J. M. van Bemmelen, E. A. Klobbie 15, 90.

v. Chlorwasserstoff durch Kiesels., J. Meyer 47, 45.

v. Chlorwasserstoffs. und Kaliumchlorid durch kolloidales Zinn-2-oxyd,

J. M. van Bemmelen, E. A. Klobbie 23, 111.

durch Eisenhydroxyd, kolloidal ( $\text{Fe}^{III}$ ), J. M. van Bemmelen 20, 185.

v. Gasen durch Mineralien, K. Hüttner 43, 8.

v. Gasen u. Lösgg. durch Kiesels.-gel, J. M. van Bemmelen 13, 296.

durch Gels, J. M. van Bemmelen 18, 14.

durch Gesteine im zersetzt. Zustand, M. Dittrich 47, 151.

durch Hydrogels unter Bildg. v. chem. Verbb. u. Lösgg. (Absorption v.

Säuren u. Basen durch  $\text{Fe}(\text{OH})_3$  u.  $\text{Si}(\text{OH})_4$ , J. M. van Bemmelen 36, 380.

durch Kohle aus Lösgg., J. M. van Bemmelen 23, 358.

durch Kolloide aus Lösgg., J. M. van Bemmelen 23, 398.

durch Kolloide aus Lösgg. von zwei Stoffen, J. M. van Bemmelen 23, 356.

durch Kolloide aus Salzlösgg. u. dadurch verursachte Hydrolyse, J. M. van Bemmelen 23, 360.

aus Lösgg., J. M. van Bemmelen 23, 321.

v. Stickstoff durch Lithium, Magnesium u. ihre Gemische, W. Hempel 21, 19.

v. Wasser durch Kieselsäurehydrogel, J. M. van Bemmelen 30, 265.

v. Wasser durch Ton, J. M. van Bemmelen 42, 314, s. auch Adsorption.

### Absorption des Lichtes s. Lichtabsorption.

### Absorptionsfaktor

J. M. van Bemmelen 23, 324, 347.

**Absorptionskoeffizient**

v. Ammoniak in wässr. Harnstofflsgg., F. Goldschmidt 36, 88.

**Absorptionskurven**

J. M. van Bemmelen 28, 347.

**Absorptionspipette**

für Gase n. Hempel in abgeänderter Form, Th. W. Richards 29, 359.

**Absorptionsspektren s. Spektralanalyse.****Absorptionsverbindungen**

v. Aluminiumhydroxyd u. Berylliumhydroxyd, J. M. van Bemmelen 18, 126.

Entwässerung. Theorie. Zirkons. u. *meta*-Zirkons., J. M. van Bemmelen 49, 125.

d. Gels, J. M. van Bemmelen 18, 23.

v. Hydrogels unter Auftreten von chem. Verbb. u. Lsgg. Absorption v. Säuren u. Basen durch  $\text{Fe}(\text{OH})_3$  u.  $\text{Si}(\text{OH})_4$ , J. M. van Bemmelen 36, 380.

**Absorptionsvermögen**

v. Kolloiden, J. M. van Bemmelen 18, 122.

**Acceptor**

Arsenoxyd ( $\text{As}^{\text{III}}$ ), W. Manchot, J. Herzog 27, 414.

Arsenoxyd ( $\text{As}^{\text{III}}$ ), E. Baur 30, 252.

**Acceptorwirkung**

v. Arsenoxyd ( $\text{As}^{\text{III}}$ ), W. Manchot 27, 420.

**Acetanilid**

Molekulargew. in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 218.

Verh. g. Quecksilberverb. ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ), L. Pesci 15, 222.

**Acetanilidiniumfluorid**

R. F. Weinland, H. Lewkowitz 45, 43.

**Acetatsodalith**

J. Thugutt 2, 102.

**Aceton**

Dichte d. Gemische m.  $\text{Ws.}$ , W. Herz, M. Knoch 45, 269.

Einfl. a. Leitverm. v. Elektrolyten, A. Hantzsch 25, 335.

Lösungsmittel f. Salze u. Elemm., W. Herz, M. Knoch 45, 262.

Lösungsmittel b. d. doppelten Umsetzung v. Salzen, P. Rohland 18, 32.

Lösl. in Aceton-Wassergemischen, W. Herz, M. Knoch 41, 315.

Siedepunktserhöhung, molare, H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 424.

**o-Acettoluid**

Mol.-Gew. in Kohlen-2-sulfid, H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 424.

**p-Acettoluidiniumfluorid**

R. F. Weinland, H. Lewkowitz 45, 44.

**Acetylaceton**

Einw. a. Zirkoniumhydroxyd, A. Mandl 37, 264.

Verb. m. Molybdäns., A. Rosenheim, A. Berthelm 34, 439.

**Acetylacetonate**

v. Zirkonium, Uran, Nickel, Kobalt, W. Biltz, J. A. Clinch 40, 218.

**Acetylen**

Bildg. i. d. Bunsenflamme, F. Haber, F. Richardt 38, 58.

Einw. a. Kupferoxyde ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ ), H. Erdmann, P. Köthner 18, 49.

**Acetylen**

Einw. a. Kupferoxyde, F. A. Gooch, D. F. Baldwin 22, 285.

Einw. a. Metalle u. Metallsalzlösgg., H. Erdmann, P. Köthner 18, 52.

Oxydation z. Aldehyden, H. Erdmann, P. Köthner 18, 55.

Oxydationstemp., F. C. Phillips 6, 224.

Reakt., F. C. Phillips 6, 240.

Überführung in Naphtene, Kresol u. Naphtalin, H. Erdmann, P. Köthner 18, 57.

Zersetz. b. Gegenw. v. Kupfer unt. Bildg. v. Graphit, H. Erdmann, P. Köthner 18, 48.

**Acetylen, technisches**

Calciumwasserstoff i. demselben, C. Hoffmeister 48, 187.

**Acetylenkupfer.  $\text{Cu}_2\text{C}_{44}\text{H}_{44}$** 

H. Erdmann, P. Köthner 18, 50.

**Acetylenkupfer, kolloidales**

F. Küspert 34, 453.

**Acetylen-6-Kupferchlorid ( $\text{Cu}^1$ )**

K. A. Hofmann, F. Küspert 15, 205.

**Acetylen-Quecksilber — Quecksilbernitrat ( $\text{Hg}^1$ )**

$\text{Hg}_2\text{C}_2$ ,  $\text{HgNO}_3$ ,  $\text{H}_2\text{O}$ , H. Erdmann, P. Köthner 18, 54.

**Acetylsalol**

Mol.-Gew. i. Kohlen-2-sulfid, H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 423.

**Achroodextrin**

Bildg. aus Stärke, F. E. Hale 31, 100.

**Acidimetrie s. Massanalyse****2-Acidosalze**

Bibliographie, P. Pfeiffer 29, 111.

**Additionsverbindungen**

v. Halogeniden, Charakteristik, Systematik, Konstit., P. Pfeiffer 31, 191.

**Adsorption**

durch Kupferhydroxyd ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ ) v. Salzen, J. M. van Bemmelen 5, 476.

durch Silberchlorid v. Salzen, Th. W. Richards, R. C. Wells 47, 64.

Unterscheidung v. Absorption, J. M. van Bemmelen 23, 325, s. a. Absorption.

**Aegirin**

Verh. gegen Ammoniumchlorid, F. W. Clarke, G. Steiger 29, 349.

**Äpfelsäure**

Einw. a. d. Leitverm. v. Molybdänaten u. Wolframaten, H. Grossmann, H. Krämer 41, 50.

Leitverm. elektr. d. Lösgg. Einfl. a. Leitverm. v. Molybdänsäure, A. Rosenheim, A. Bertheim 34, 442.

Verbb. m. Titansäure, G. Berg 15, 328.

**Äquivalentgewicht**

v. Erbinerden, G. Krüss 3, 353.

v. Erden, seltenen. Best. durch Titrat. m. Permanganat n. Ausfällung d. Oxalate, G. Krüss, A. Loose 4, 162.

v. Erden, seltenen. Best. durch Überführung v. Oxyden in Sulfate, G. Krüss 3, 46.

v. Holminerden, K. Hofmann, G. Krüss 3, 410.



**Äthan**

Oxydationstemp., F. C. Phillips 6, 219.

Reaktt., F. C. Phillips 6, 235.

Verbrennung m. Palladium a. Kontaksubstanz, F. Richardt 38, 87.

**Äther** s. Äthyläther, s. auch Lichtäther.

**p-Äthoxyacetaniliniumfluorid-1-Hydrat**

R. F. Weinland, H. Lewkowits 45, 46.

**p-Äthoxyacetanilinium-2-Hydro-3-fluorid-2-Hydrat**

Darst. Krystallf., R. F. Weinland, H. Lewkowits 45, 46.

**Äthylacetat**

Siedepunktserhöhung, molare, H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 424.

**Äthyläther**

Einfl. a. Leitverm. v. Elektrolyten, A. Hantzsch 25, 385.

Gleichgew. heterog. m. Magnesiumbromid, B. N. Menshutkin 49, 207.

Lösungsverm. b. Erstarrgsp., H. Arctowsky 11, 276.

Siedepunktserhöhung, molare, H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 424.

Verb. m. Magnesiumbromid u. -jodid. Gleichgew.: Magnesiumbromid u. -jodid-Äther, B. N. Menshutkin 49, 34.

**Äthylalkohol**

Einfl. a. Auflösungsgeschwindigkeit v. Zink, T. Ericson-Aurén 27, 233.

Einfl. a. Leitverm. v. Elektrolyten, A. Hantzsch 25, 334.

Lösungsmittel f. Salze u. Elemm., W. Herz, M. Knoch 45, 263.

Lösungsverm. f. Alkali- u. Quecksilberhalogenide, P. Rohland 18, 327.

Lösungsverm. f. Baryumhalogenide, P. Rohland 15, 413.

Siedepunktserhöhung, molare, H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 427.

**Äthylamin**

Einw. a. Molybdän-2-oxy-2-chlorid ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ ), H. Fleck, E. F. Smith 7, 353.

Verb. m. Platinsalzen a. Platinamine.

Verh. g. Schwefel-2-oxyd, H. Schumann 23, 60.

**Äthylanilin**

Verh. g. Quecksilbersalze ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ), L. Pesci 15, 219.

**Äthylbromid**

Verb. m. Aluminiumbromid, Brom u. Schwefelkohlenstoff  $\text{AlBr}_3 \cdot \text{Br}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5\text{Br} \cdot \text{CS}_2$ , W. Plotnikow 38, 132.

**Äthylen**

Oxydationstemp., F. C. Phillips 6, 223.

Reaktt., F. C. Phillips 6, 237.

Reindarst., E. Harbeck, G. Lunge 16, 29.

Trenng. v. Benzoldampf durch Addition v. Wasserstoff, E. Harbeck, G. Lunge 16, 27.

Verb. m. Platinchlorid ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ ), (Zeises Salz), S. M. Jörgensen 24, 160.

Verbrennung m. Palladium als Kontaksubstanz, F. Richardt 38, 90.

**Äthylenbromid**

Siedepunktserhöhung, molare, H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 424.

**Äthylendiamin**

Best. maßanalyt., H. Grossmann, B. Schück 50, 2.

Einw. a. Nickelchlorid ( $\text{Ni}^{\text{II}}$ ), N. S. Kurnakow 22, 466.

Verbb. m. Palladiumsalzen, N. S. Kurnakow, N. J. Gwozdarew 22, 384.

**Äthylendiamin**

Verbb. m. Salzen zweiwertiger Metalle, A. Werner 21, 201.

**Äthylendiamin-Rhodoso-Chromverbindungen s. Chromammine.****Äthylmolybdänsäure-Salicylsäureäthylester**

A. Rosenheim, A. Bertheim 34, 441.

**Äthylorange**

Indikator f. Alkalimetrie u. Acidimetrie, J. Wagner 27, 147.

**3-Äthyl-1-phosphat**

Verbb. m. Platinchlorid u. Platinchloridbromid ( $Pt^{IV}$ ), A. Rosenheim, W. Loewenstamm 37, 401.

**3-Äthyl-1-phosphit**

Verbb. m. Platinbromid ( $Pt^{IV}$ ),  $PtBr_3 \cdot P(OC_2H_5)_3$  u.  $PtBr_3 \cdot P(OC_2H_5)_2 \cdot C_2H_5NH_2$ , A. Rosenheim, W. Levy 43, 45.

Verbb. m. Platinchlorid ( $Pt^{IV}$ ), A. Rosenheim, W. Loewenstamm 37, 398.

Verbb. m. Platinchlorid ( $Pt^{IV}$ ) u. Ammoniak,  $PtCl_2 \cdot P(OC_2H_5)_2 \cdot 2NH_3$ , Darst. Konst., A. Rosenheim, W. Levy 43, 38.

Verbb. m. Platinchlorid ( $Pt^{IV}$ ) u. Ammoniak,  $PtCl_2 \cdot (P(OC_2H_5)_2)_2 \cdot 2NH_3$ , A. Rosenheim, W. Levy 43, 41.

Verbb. m. Platinchlorid ( $Pt^{IV}$ ) u. Anilin; Darst., Isomere, A. Rosenheim, W. Levy 43, 35.

Verbb. m. Platinchlorid ( $Pt^{IV}$ ) u. Pyridin,  $PtCl_2 \cdot P(OC_2H_5)_2 \cdot C_5H_5N$ ; Darst., Isomerie, A. Rosenheim, W. Levy 43, 37.

**Äthylsulfid**

Siedepunktserhöhung, molare, A. Werner, M. Stephani 15, 27.

Verb. mit Quecksilberjodid ( $Hg^{II}$ ), A. Werner, A. Maiborn 15, 14.

**Affinität**

J. Sperber 14, 164.

R. Abegg, F. W. Hinrichsen 43, 122.

d. Alkalioxyde zu Anhydriden, D. G. Gerassimoff 42, 329.

Bestimmungsmethode für einige Säuren, M. C. Lea 6, 369.

d. Elemente; Änderung mit Atomgröße und Polarität, R. Abegg 39, 341.

d. Elemente; Bez. zur Valenz, R. Abegg 39, 330.

d. Elemente; Unterschiede in den Haupt- und Nebengruppen des period.

Syst. R. Abegg 39, 366.

d. Elemente; Zusammenhang m. Volumen, J. Traube 40, 380.

mehrwertiger Elemente, R. Abegg 43, 116.

**Affinität, unpolare**

R. Abegg 39, 346.

**Affinitätsgröße**

Einfl. auf die Komplexität v. Doppelsalzen, A. Rosenheim 20, 319.

**Affinitätskonstante**

v. Molybdänsäureoxalsäure, A. Rosenheim 11, 229.

**Agar-Agar**

Niederschlagbildg. in demselben und Struktur, J. Hausmann 40, 126.

**Akkumulatoren**

Anlage d. Bergakademie in Clausthal, F. W. Küster 26, 167.

Anw. z. quantitativen Elektrolyse, A. Classen 3, 211.

Theorie d. Bleisammlers, F. Foerster, O. Seidel 14, 138.

**Akrolein**

Hydrosolbildner für Gold, Platin, Palladium, Osmium, Ruthenium.  
N. Castoro 41, 126.

**Aktivierung**

- v. Sauerstoff durch Cersalze ( $\text{Ce}^{\text{III}}$ ), E. Baur 30, 251.
- v. Sauerstoff durch Eisenoxyd ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ ), W. Manchot 27, 420.

**Alabaster**

Lösungsgeschwindigkeit, L. Bruner, St. Tolloczko 28, 320; 35, 28.

**Alaune**

- Hydrolyse, Nachw. ders. durch Jodchinin, M. Carey Lea 4, 445.
- v. Indium ( $\text{In}^{\text{III}}$ ), A. Piccini, V. Fortini 31, 452.
- v. Iridium ( $\text{Ir}^{\text{III}}$ ), L. Marino 42, 217.
- Lösl., J. Locke 33, 69.
- v. Mangan ( $\text{Mn}^{\text{II}}$ ), O. T. Christensen 27, 328.
- v. Mangan ( $\text{Mn}^{\text{II}}$ ), A. Piccini 17, 361.
- v. Rhodium ( $\text{Rh}^{\text{III}}$ ), A. Piccini, L. Marino 27, 62.
- v. Thallium ( $\text{Tl}^{\text{III}}$ ), A. Piccini, V. Fortini 31, 451.
- v. Titan ( $\text{Ti}^{\text{III}}$ ), A. Piccini 17, 355.
- v. Vanadin ( $\text{V}^{\text{III}}$ ), A. Piccini 11, 106.
- S. auch Metall-Alkali-2-Sulfate.

**Aldehyde**

Bildg. aus Acetylen, H. Erdmann, P. Köthner 18, 55.

**Algarotpulver**

Zusammensetz., J. M. van Bemmelen, P. A. Meerburg, N. Huber Noodt 33, 277.

**Alizarin**

Indikator für Alkalimetrie u. Acidimetrie, J. Wagner 27, 141.

**Alizarinsulfosäure**

Indikator für Alkalimetrie u. Acidimetrie, J. Wagner 27, 147.

**Alkalimetalle**

- Legg., s. Legierungen von Kalium, Natrium usw.
- Lösl. in Quecksilber, W. Kerp, W. Böttger, H. Winter 25, 32.

**Alkalimetrie s. Maßanalyse****Alkalisalze**

- Molekularvol. i. Lösgg. u. Bez. z. Atomvolumen d. Elemente, J. Traube 3, 11.
- S. Kalium-, Natrium- usw.

**Alkaloide**

Best. d. Neutralisationspunktes durch Leitfähigkeitsmess., F. W. Küster  
M. Grütters, W. Geibel 42, 233.

**Alkoholdampf**

Oxydationstemperatur, F. C. Phillips 6, 224.

**Alkohole**

- Farbe, verglichen m. Wasser, W. Spring 12, 258.
- Molekularverb. m. Zinnhalogeniden ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ ), A. Werner, P. Pfeiffer 17, 105.
- Spektra, W. Spring 12, 258.
- Verh. gegen Zirkoniumnitratlsg., A. Mandl 37, 261.

**Alkohosol s. Kolloidlösung**

### Alkylbromide

Zers. im Licht, O. Šulc 25, 403.

### Alkyljodide

Reakt. m. Meraptiden, K. A. Hofmann, W. O. Wiede 14, 293.

### Alkylsulfide

Lösungsvermögen f. anorgan. Salze, A. Werner 15, 8.

Molekularverbb. m. Zinnchlorid ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ ) u. Zinnbromid ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ ), A. Werner, P. Pfeiffer 17, 101.

### Allotropie

v. anorganischen Verbb., W. Herz 28, 342.

v. Arsen, J. W. Retgers 4, 409.

v. Arsen, H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 437.

v. Calciumsulfat (Gips), P. Rohland 35, 194.

Einfl. a. d. Entstehung v. Übersättigungen, W. W. J. Nicol 15, 400.

v. Eisen; Einfl. d. Druckes a. d. Umwandlungstemp., G. Tammann 37, 48.

v. Metallhydroxyden, A. Hantzsch 30, 338.

v. Metallhydroxyden, W. Herz 32, 258.

v. Phosphor, J. W. Retgers 5, 213.

v. Selen; Einfl. des Lichtes auf die Modifikationen u. das Leitvermögen, R. Marc 48, 393.

v. Selen, Schwefel und ihren Mischkryst., W. E. Ringer 32, 183.

v. Selen, Verh. der verschiedenen Modifikationen gegen Licht und Temperaturänderungen, R. Marc 37, 459.

v. Silber, Farben der Modifikationen, J. C. Blake 37, 243.

v. Silbernitrat, W. W. J. Nicol 15, 400.

v. Zinkhydroxyd, W. Herz 28, 474.

v. Zinn; Einfl. a. d. Verh. d. Zinnquecksilberlegg., H. J. van Heteren 42, 154.  
S. auch Isomerie, Polymorphie.

### Allylalkohol

Hydrosolbildner, N. Castoro 41, 126.

### Allylen

Qual. Reakt., F. C. Phillips 6, 240.

### Aluminat

d. Triäthylsulfhydrates, U. Alvisi 14, 302.

### Aluminate

Zusammensetz., W. Herz 25, 155.

### Aluminium

Analyse d. Metalls, J. Thomsen 15, 449.

Anw. i. d. qual. Analyse, W. Hempel 16, 22.

Atomgew., J. Thomsen 15, 451.

Best., jodometrisch, in seinen Salzen, S. E. Moody 46, 423.

Dichte u. Leitvermögen, Änderungen durch mechanische Einfl., G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm 46, 245.

Einw. a. Triäthylsulfhydrat, U. Alvisi 14, 302.

Kathode bei Redukt. v. Salpeters durch Elektrolyse, J. Tafel 31, 298.

Reakt. m. Kaliumhydroxydlösg., Best. der dabei eintretenden Kontraktion, J. Thomsen 15, 450.

Smp.; Smp., Gleichgew. d. Legg. m. Magnesium, G. Grube, 45, 225.

**Aluminium**

Smp.; Smpp., Gleichgew. d. Legg. m. Natrium, C. H. Mathewson 48, 191.

Smp.; Smpp., Umwldgapp. d. Legg. m. Silber, G. J. Petrenko 46, 49.

Smp.; Smpp. d. Legg. m. Thallium. Het. Gleichgew., J. Doerinckel 48, 185.

Smp.; Smpp., Kleingef. d. Legg. m. Wismut u. Zinn, A. G. C. Gwyer 49, 311.

Trenng. v. Beryllium, Fr. S. Havens 16, 15.

Trenng. v. Chrom, P. Jannasch, E. v. Cloedt 10, 402.

Trenng. v. Eisen, F. A. Gooch, F. S. Havens 18, 435.

Trenng. v. Kupfer, Quecksilber, Wismut u. Zink, F. S. Havens 18, 147.

**2-Aluminium-1-Äthylendiammonium-4-sulfat-4-Hydrat**

H. Großmann, B. Schück 50, 30.

**Aluminium-3-Alkali-3-oxalate**

Leitverm., A. Rosenheim, J. Koppel 21, 18.

**Aluminium-1-Ammonium-1-Baryum-3-oxalat-2-Hydrat**

A. Rosenheim, M. Platsch 21, 4.

**Aluminium-3-Ammonium-4-fluorid**

H. v. Helmholtz 3, 127.

**Aluminium-1-Ammonium-2-oxalat-2 $\frac{1}{2}$ -Hydrat**

A. Rosenheim, L. Cohn 11, 193.

**Aluminium-3-Ammonium-3-oxalat-2 $\frac{1}{2}$ -Hydrat**

A. Rosenheim, L. Cohn 11, 182.

Verh. gegen Lösgg. v. Metallchloriden, A. Rosenheim, M. Platsch 21, 3.

**2-Aluminium-2-Ammonium-2-oxalat-1-Hydrat**

A. Rosenheim, L. Cohn 11, 189.

**Aluminium-1-Ammonium-2-silikat**

F. W. Clarke, G. Steiger 23, 138.

**Aluminium-1-Ammonium-1-Strontium-3-oxalat-5-Hydrat**

A. Rosenheim, M. Platsch 21, 5.

**Aluminium-1-Ammonium-2-sulfat-4-Hydrat**

A. Piccini, V. Fortini 81, 453.

**Aluminium-1-Ammonium-2-sulfat-12-Hydrat**

Lösli., J. Locke 33, 69.

**Aluminiumanode**

Bildg. v. blauen Aluminiumverbb. an denselben, F. Fischer 43, 341.

**Aluminium-Antimon**

Bildg. aus dem geschmolzenen Metallgemisch; Theorie der heterogenen

Gleichgew., G. Tammann 48, 53.

**2-Aluminium-3-Barium-6-oxalat-6-Hydrat**

A. Rosenheim, L. Cohn 11, 180.

**Aluminiumbromid**

Molekularvol. i. Lösg., J. Traube 8, 35.

Verb. mit Brom u. Schwefelkohlenstoff, Darst., Zersetz., W. Plotnikow 81, 127.

Verb. mit Äthylbromid und Schwefelkohlenstoff,  $\text{AlBr}_3 \cdot \text{Br}_2 \cdot \text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$ .  
CS, W. Plotnikow 38, 132.**Aluminiumbromid-4-Brom-1-Schwefelkohlenstoff**

Darst., Zersetz., W. Plotnikow 81, 127.

**2-Aluminiumbromid-4-Brom-1-Schwefelkohlenstoff**

Darst., Zersetz., W. Plotnikow 31, 127.

**Aluminiumbromid-6-Hydrat**

Verh. b. Erhitzen in Luft u. Bromwasserstoff, Konstit., J. L. Kreider 46, 357.

**Aluminiumbronze s. Legierung von Aluminium und Kupfer**

**Aluminium-1-Caesium-2-sulfat-12-Hydrat**

Lösl., J. Locke 33, 69.

**Aluminiumcarbonate, basische**

$\text{Al}(\text{OH})\text{CO}_3 \cdot 3\text{Al}(\text{OH})_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$  u.  $\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3 \cdot 3\text{Al}(\text{OH})_3 \cdot 14\text{H}_2\text{O}$ , K. Seubert, M. Elten 4, 67.

**Aluminiumchlorid**

Katalysator f. Hydratationsreaktionen, P. Rohland 31, 438.

Reindarst., F. A. Gooch, F. S. Havens 13, 437.

Molekulargew. i. Pyridin, A. Werner, W. Schmujiow 15, 24.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 35.

**Aluminiumchlorid-6-Hydrat**

Darst. Krystallf., L. M. Dennis 9, 339.

Verh. b. Erhitzen i. Luft u. Chlorwasserstoff; Konstit., F. A. Gooch, F. M.

Mc Glenahan 40, 28.

**Aluminium-1-Eisen-5-fluorid-7-Hydrat ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ )**

R. F. Weinland, O. Köppen, 22, 270.

**2-Aluminium-2-fluorid-1-orthosilikat (Topas)**

Konstit., K. Daniel 38, 297.

**Aluminiumhydroxyd**

Entwässerung, abhängig v. Alter, J. van Bemmelen 5, 481.

Lösl. i. Glycerin, A. Müller 43, 320.

Lösl. i. Natrium- u. Kaliumhydroxyd, W. Herz 25, 155.

Lösl. i. Natriumhydroxyd; Trenng. v. Beryllium, F. Haber, G. van Oordt 38, 392.

Lösg. i. Aluminiumchlorid, H. W. Fischer 40, 46.

Lösg. i. Natriumhydroxyd, Leitverm., Konstit., A. Hantzsch 30, 296.

Lösg. i. Natriumhydroxyd; Zersetz., F. Russ 41, 216.

Modifikationen dess., Alterungserscheinungen, Lösl. in Alkalien, F. Russ 41, 216.

Umsetzung d. krystallinischen Hydrat. i. amorphe Substanzen, J. M. van Bemmelen 18, 127.

**Aluminiumhydroxyd, krystallinisches**

Abscheidung aus Natriumaluminatlösgg., F. Russ 41, 216.

**Aluminiumjodid**

Einw. auf Kaliumamid in fl. Ammoniak. Bildg. v.  $\text{Al}_2\text{JN}_3$  od.  $\text{Al}_3\text{JN}_3$ ,

E. H. Franklin 46, 32.

**Aluminium-3-Kalium-3-oxalat**

Überführungszahl, Leitverm., A. Rosenheim 11, 239.

**2-Aluminium-1-Kalium-2-oxalat**

Überführungszahl, Leitverm., A. Rosenheim 11, 242.

**Aluminium-1-Kalium-2-oxalat-3 $\frac{1}{2}$ -Hydrat**

A. Rosenheim, L. Cohn 11, 193.

**Aluminium-2-Kalium-2-oxalat-1 $\frac{1}{2}$ -Hydrat**

A. Rosenheim, L. Cohn 11, 189.

94 Aluminium-3-Kalium-3-oxalat-2 $\frac{1}{2}$ -Hydrat. — Aluminium-*meta*-phosphat

**Aluminium-3-Kalium-3-oxalat-2 $\frac{1}{2}$ -Hydrat**

A. Rosenheim, L. Cohn 11, 182.

**Aluminium-3-Kalium-3-oxalat-3-Hydrat**

F. Kehrmann, N. Pickersgill 4, 184.

**2-Aluminium-5-Kalium-1-hydroxy-5-oxalat-4-Hydrat**

A. Rosenheim, L. Cohn 11, 185.

**Aluminium-3-Kalium-6-rhodanid-4-Hydrat**

A. Rosenheim, R. Cohn 27, 302.

**Aluminium-1-Kalium-2-sulfat-12-Hydrat (Alaun)**

Konstit., C. Friedheim 2, 321.

Molekularvol. i. Lösg., J. Traube 8, 36.

**Aluminium-1-Kobalt-5-fluorid-7-Hydrat (Co<sup>III</sup>)**

R. F. Weinland, O. Köppen 22, 272.

**Aluminium-1-Kupfer-1-Hydro-6-fluorid-8-Hydrat (Cu<sup>II</sup>)**

R. F. Weinland, O. Köppen 22, 275.

**Aluminium-2-Kupfer-7-fluorid-11-Hydrat (Cu<sup>II</sup>)**

R. F. Weinland, O. Köppen 22, 274.

**2-Aluminium-3-Kupfer-12-fluorid-18-Hydrat (Cu<sup>II</sup>)**

R. F. Weinland, O. Köppen 22, 274.

**Aluminiumlegierungen s. Legierungen von Aluminium**

**Aluminium-Magnesium s. Magnesium-Aluminium**

**Aluminium-2-Natrium-1-Kalium-3-oxalat-4-Hydrat**

F. Kehrmann, N. Pickersgill 4, 185.

**Aluminium-1-Natrium-2-oxalat-5-Hydrat**

A. Rosenheim, L. Cohn 11, 193.

Leitverm., A. Rosenheim, J. Koppel 21, 18.

**Aluminium-2-Natrium-2-oxalat-3- u. 3 $\frac{1}{2}$ -Hydrat**

A. Rosenheim, L. Cohn 11, 189.

**Aluminium-3-Natrium-3-oxalat-4 $\frac{1}{2}$ -Hydrat**

A. Rosenheim, L. Cohn 11, 182.

**2-Aluminium-5-Natrium-1-hydroxy-5-oxalat-7-Hydrat**

A. Rosenheim, L. Cohn 11, 185.

**Aluminium-1-Nickel-5-fluorid-7-Hydrat**

R. F. Weinland, O. Köppen 22, 271.

**Aluminiumnitrat**

Molekularvol. i. Lösg., J. Traube 8, 35.

**2-Aluminium-3-oxalat**

Darst., A. Rosenheim, L. Cohn 11, 178.

**Aluminiumoxyd**

Bildg., anodische, a. alkalischen Aluminatlösgg., E. Müller, F. Spitzer 50, 327.

Einw. auf Natriumcarbonat, D. G. Gerassimoff 42, 329.

Hydrogel. Wassergehalt, J. M. van Bemmelen 18, 145.

Trenng. v. Eisenoxyd. durch Erhitzen i. Chlorwasserstoffstrom, F. A. Gooch,

F. S. Havens 21, 26.

**Aluminiumphosphat**

Lösl. i. Aluminiumchlorid u. -sulfat, E. A. Schneider 5, 87.

**Aluminium-*meta*-phosphat**

F. Warschauer 36, 155.

**2-Aluminium-4-Pyridinium-7-sulfat-6-Hydrat**

L. Pincussohn 14, 393.

**Aluminiumrhodanid**

Verb. m. Kaliumrhodanid, A. Rosenheim, R. Cohn 27, 302.

**Aluminium-1-Rubidium-2-sulfat-12-Hydrat**

Lösl., J. Locke 33, 69.

**Aluminiumsalze**

Verh. g. Natriumhyposulfit unter Druck, J. T. Norton jr. 28, 227.

**Aluminium-Silber s. Silber-Aluminium.**

**Aluminiumsulfat**

Katalysator f. Hydratationsreaktt., P. Rohland 31, 438.

Molekularvol. i. Lösg., J. Traube 8, 35.

**Aluminiumsulfid, basisches**

$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 6\text{Al}(\text{OH})_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$ , K. Seubert, M. Elten 4, 66.

**Aluminium-1-Thallium-2-sulfat-12-Hydrat (Tl)**

Lösl., J. Locke 33, 69.

**Aluminiumverbindungen, blaue**

Bildg. an d. Aluminiumanode, Natur ders., F. Fischer 43, 341.

**Aluminium-1-Zink-5-fluorid-7-Hydrat**

R. F. Weinland, O. Köppen 22, 272.

**Amalgame s. Legierungen von Quecksilber.**

**Ameisensäure**

Best., elektrol., u. Trenng. i. ameisensauren Lösgg., H. S. Warwich 1, 285.

**Ameisensaure Salze s. die Metallformiate.**

**Amide d. Meta-Phosphorsäure**

H. N. Stokes 19, 57.

**p-Amidobenzoesäure-2-Fluorwasserstoff**

R. F. Weinland, H. Lewkowitz 45, 50.

**Amidochromate**

S. Loewenthal 6, 355.

Nichtexistenz, A. Werner, A. Klein 9, 291.

Nichtexistenz, R. J. Meyer, H. Best 22, 198.

Siehe auch: Metallamidochromate.

**Amido-6-imido-7-Phosphorsäure  $\text{H}_{16}\text{P}_2\text{N}_4\text{O}_{15}$**

Darst., Salze, H. N. Stokes 19, 55.

**p-Amidophenolfluorid s. p-Oxyaniliniumfluorid.**

**Amidoprussidnatrium**

K. A. Hofmann 10, 263. — Siehe auch: Eisen-3-Natrium-1-Ammoniak-5-cyanid.

**Amido-Quecksilber s. Quecksilberammine.**

**Amidosulfinsäure**

H. Schumann 23, 50.

**Amidosulfinsaures Ammonium**

H. Schumann 23, 51.

**Amidulin**

Indikator für Jodometrie, Hydrolyse, F. E. Hale 31, 108. 122.

**Aminbasen v. Metallen**

Best. in Lösg. d. Mess. v. Verteilungskoeff., H. M. Dawson, J. Mc Crae 26, 96.



**Amine, aromatische**

Einw. a. Quecksilbersalze, Verbb. m. Quecksilber, L. Pesci 32, 227.

**p-Aminophenyl-Quecksilberacetat**

Einw. v. Kaliumjodid, O. Dimroth 33, 314.

**Ammine** s. die **Metallammine**.

**6-Amminmetallsalze**

Bibliographie, P. Pfeiffer 24, 299.

**„Ammon“-Basen**

= Metall-Amide, -Imide, -Nitride, E. C. Franklin 46, 6.

**Ammoniak**

Absorptionskoeff. in wässr. Harnstofflsgg., Hydratationszustand, F. Goldschmidt 36, 88.

Additionsverbb. m. Metallsalzen, J. Schröder 44, 1.

Anw. z. qual. Trenng. d. Metalle unter Anw. v. Hydroxylamin u. Hydrazinsalzen, E. Ebler 48, 61.

App. z. Best. d. gebundenen — a. d. Gewichtsverlust, L. L. Kreider 44, 154.

Bildg. a. d. Elementen, F. Haber, G. van Oordt 47, 42.

Bildg. a. d. Elementen, Gleichgew. v. Stickstoff u. Wasserstoff, F. Haber, G. van Oordt 43, 111.

Bildg. a. d. Elementen, Gleichgew. u. Energie, freie, d. Reakt.  $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$ , Bildg. i. Gegenw. v. Ca u. Mn, F. Haber, G. van Oordt 44, 341.

Bildg. b. Redukt. v. Salpeters. d. Elektrolyse, J. Tafel 31, 290.

Bildg. in der Stickstoff-Wasserstoff-Gaskette, E. Baur 29, 305.

Bildungsenergie, freie, u. Wärmetönung d. Reakt.  $N_2 + 3H_2 = 2NH_3$ , H. v. Jüptner 42, 237.

Dampfdruck aus wässr. Lsgg. von Salzen, W. Gaus 25, 238.

Einfl. auf Leitverm. v. Elektrolyten, A. Hantzsch 25, 336.

Einw. a. Magnesiumsalze in Gegenw. v. Ammoniumsalsen, F. P. Treadwell 37, 326.

Einw. a. Molybdänchlorid ( $Mo^{III}$ ), A. Rosenheim, H. J. Braun 46, 314.

Einw. a. Molybdän-2-oxy-2-chlorid ( $Mo^{VI}$ ), E. F. Smith, V. Lehner 4, 374.

Einw. a. Molybdän-2-oxy-2-chlorid ( $Mo^{VI}$ ), H. Fleck, E. F. Smith 7, 352.

Einw. a. Schwefel-2-oxyd, H. Schumann 23, 43.

Einw. a. Wolfram-2-oxy-2-chlorid ( $W^{VI}$ ), E. F. Smith, O. L. Shinn 4, 381.

Einw. a. Wolfram-3-oxyd ( $W^{VI}$ ) und Wolfram-2-oxy-2-chlorid ( $W^{VI}$ ). A. Rosenheim, F. Jacobssohn 50, 306.

Gleichgew. mit Mangansalzen in Lsgg. ( $Mn^{II}$ ), W. Herz 22, 279.

Hydratation in Lsgg., Dampfdruck d. Lsgg. Leitverm. d. Lsgg., F. Goldschmidt 28, 97.

Komplexe mit Kupfercyanid u. dessen Doppelsalzen, F. P. Treadwell, C. v. Girsawald 39, 84.

Komplexe mit Metallhydroxyden (Cu, Ni, Cd, Zn, Ag) Konstit. d. Lsgg. W. Bonsdorff 41, 132.

Lösungsmittel für Zinkhydroxyd, W. Herz 30, 280.

Molekularvol. in Lsgg., J. Traube 3, 20.

Natur wässr. Lsgg., C. Frenzel 32, 319.

Oxydation durch Katalyse mit Platinschwarz, R. Vondráček 39, 30.

Verbb. mit Metallsalzen s. auch Metallammine.

**Ammoniak**

Verb. mit Platinchlorid-1-Äthylphosphit:  $\text{PtCl}_2 \cdot \text{P}(\text{OC}_2\text{H}_5)_2 \cdot 2\text{NH}_3$ ,  
A. Rosenheim, W. Levy 43, 38.

Verb. mit Salzen zweiwertiger Metalle. Vergl. m. d. Hydraten u. Pyridinverb., F. Reitzenstein 18, 253.

Verteilungskoeff. zw. Metallsalzlösgg. u. Chloroform. Nachw. v. Metallamminen, H. M. Dawson, J. McCrae 26, 96.

Zersetzungsspannung, E. Baur 29, 815.

Zersetzungsspannung in wässr. Lösg., Ionen, Elektrolyse, C. Frenzel 32, 319.

**Ammoniak, flüssiges**

Einw. auf Alkalimetalle u. Metallsalze, E. C. Franklin 46, 13.

Einw. auf 2-Antimon-5-oxyd und 2-Vanadin-5-oxyd, A. Rosenheim, F. Jacobssohn 50, 307.

Einw. auf 2-Arsen-5-oxyd ( $\text{As}^V$ ), A. Rosenheim, F. Jacobssohn 50, 307.

Einw. auf Chromchlorid ( $\text{Cr}^{III}$ ), O. T. Christensen 4, 229.

Einw. auf Chrom-3-Kalium-6-chlorid, O. T. Christensen 4, 231.

Einw. auf Chrom-3-oxyd ( $\text{Cr}^{III}$ ), A. Rosenheim, F. Jacobssohn 50, 298.

Einw. auf Eisenchlorid ( $\text{Fe}^{III}$ ), Q. T. Christensen 4, 231.

Einw. auf Uran-2-oxy-2-chlorid ( $\text{U}^{IV}$ ), A. Rosenheim, F. Jacobssohn 50, 306.

Verh. als Lösungsmittel, Umsetzungsreaktt. der darin gelösten Stoffe;  
„Ammon“-Salze, -Säuren, -Basen, Ammonolyse, E. C. Franklin 46, 1.

**Ammoniakkomplexe**

in Salzlösgg., W. Gaus 25, 236.

**Ammoniaklegierungen s. Legierungen von Ammoniak.****Ammonium**

Versuche z. Abscheidg. durch Elektrolyse aus wässr. Lösgg., A. Siemens 41, 258.

**Ammoniumacetat**

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 21.

**Ammonium-Aluminium (in Doppelsalzen) s. Aluminium-Ammonium.****Ammoniumamalgam s. Ammonium-Queckalber.****Ammoniumamidochromat**

Darst. Krystallf., S. Loewenthal 6, 362.

**Ammonium-Hydro-amidophosphat**

Isomerie mit Hydrazinium-2-Hydro-phosphit, A. Sabanejeff 17, 486.

**Ammonium-oxy-amidosulfat**

Isomerie mit Hydroxylammoniumamidodisulfat, A. Sabanejeff 17, 491.

**Ammoniumamidodisulfat**

H. Schumann 23, 51.

**Ammoniumanalceim**

Umwldg. in Silberanalceim, G. Steiger 32, 81.

**Ammonium-Antimon (in Doppelsalzen) s. Antimon-Ammonium.****3-Ammonium-1-arsenat**

Verb. mit Ammoniumchromat, C. Friedheim, J. Mozkin 6, 280.

Verh. g. Molybdänsäure, C. Friedheim, J. Meschoirer 6, 30.

**1-Ammonium-2-Hydro-1-arsenat**

Verb. mit Ammonium-Hydro-sulfat, C. Friedheim, J. Mozkin 6, 291.

Verh. g. Molybdänsäure, C. Friedheim, J. Meschoirer 6, 27.

Z. f. anorg. Chem. Generalregister.

**2-Ammonium-1-Hydro-1-arsenat**

Verh. g. Molybdänsäure, C. Friedheim, J. Meschoirer 6, 36.

**Ammonium-Beryllium** (in Doppelsalzen) s. Beryllium-Ammonium.

**Ammonium-Blei** (in Doppelsalzen) s. Blei-Ammonium.

**Ammonium-per-borat**

E. J. Constam, J. C. Bennett 25, 267.

**Ammoniumborat-Hydrat**

$(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot 2\text{B}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ , A. Atterberg 48, 367.

$(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot 5\text{B}_2\text{O}_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ , A. Atterberg 48, 367.

**Ammoniumbromid**

Einw. auf Quecksilberrhodanid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ), H. Grossmann 37, 417.

Leitverm., elektr., d. Lösgg. in Gegenw. von Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 80.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 20.

**Ammonium-Brom-molybdänit** s. Molybdän-Ammonium-oxy-bromid ( $\text{Mo}^{\text{V}}$ ).

**Ammonium-Cadmium** (in Doppelsalzen) s. Cadmium-Ammonium.

**Ammoniumcarbonat**

Reindarst., Th. W. Richards 8, 268.

Vorkommen in Vulkanschlamme v. Aichtala, P. Melikoff 19, 9.

**Ammoniumchabasit**

F. W. Clarke 46, 200.

Umwandlg. in Silberchabasit, G. Steiger 32, 81.

**Ammonium-meta-chlorantimonat** s. Antimon-Ammoniumchlorid.

**Ammoniumchlorchromat**

S. Loewenthal 6, 357.

**Ammoniumchlorid**

Diffusion in Silbernitratgelatine, J. Hausmann 40, 128.

Einfl. a. Auflösungs-geschw. v. Zink in Säuren, T. Ericson-Aurén 27, 241.

Einfl. a. d. Elektrolyse v. Zinkchlorid; Smp. der Gemische, S. Grünauer 39, 404.

Einw. a. Quecksilberrhodanid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ), H. Großmann 37, 415.

Einw. a. Silikate, Alcalim, Leucit usw., F. W. Clarke, G. Steiger 23, 135.

Einw. a. Silikate, F. W. Clarke, G. Steiger 24, 139; 29, 338.

Einw. a. Tellurverbb. beim Erhitzen, A. Gutbier, F. Flury 37, 152.

Gleichgew. m. Magnesiumhydroxyd, Magnesiumchlorid u. Ammoniumhydroxyd  $(\text{MgCl}_2 + 2\text{NH}_4\text{OH} \rightleftharpoons \text{Mg}(\text{OH})_2 + 2\text{NH}_4\text{Cl})$ , W. Herz, H. Muhs 38, 138.

Gleichgew. m. Manganhydroxyd ( $\text{Mn}^{\text{II}}$ ), W. Herz 21, 244.

Gleichgew. m. Zinkchlorid u. Wasser, P. A. Meerburg 37, 199.

Gleichgew. m. Zinkhydroxyd, W. Herz 23, 223.

Leitverm., elektr., in Ammoniaklösgg., F. Goldschmidt 28, 132.

Leitverm. v. Ammoniaklösgg., A. Hantzsch 25, 336.

Leitverm., elektr., in Schwefelharnstofflösgg., A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 80.

Lösl.; Gleichgew. im Syst. Ammoniumchlorid—Kupferchlorid—Wasser, P. A. Meerburg 45, 1.

Lösl. in Acetonwasser- u. Glycerinwassergemischen, W. Herz, M. Knoch 45, 262.

Molekularvol. i. Lösg., J. Traube 3, 20; 8, 43.

**Ammoniumchlorid**

Reindarst., T. W. Richards, H. G. Parker 13, 87.

Verflüchtigung auf d. Wasserbade, K. Kraut 5, 278.

**Ammonium-Chlor-molybdätnat** s. Molybdän-Ammonium-*oxy*-chlorid ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ ).

**Ammonium-Chrom** (in Doppelsalzen) s. Chrom-Ammonium.

**Ammoniumchromat**

Einw. auf Kobaltsalzlösgg., M. Gröger 49, 201.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 20.

Verb. m. Ammoniumarsenat, C. Friedheim, J. Mozkin 6, 280.

Verh. gegen Mangansalze, M. Gröger 44, 464.

**Ammonium-2chromat**

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 21.

**Ammonium-Cer** (in Doppelsalzen) s. Cer-Ammonium.

**Ammoniumdithionat** s. Ammonium-2thionat.

**Ammonium-Eisen** (in Doppelsalzen) s. Eisen-Ammonium.

**Ammoniumfluorid**

Einw. a. Metallhydroxyde, H. v. Helmholtz 3, 117.

Einw. a. Rohrzuckerlösg., E. Deussen 44, 840.

**Ammoniumfluorjodat**

$\text{NH}_4\text{JO}_3\text{F}$ . Darst. Krystf. R. Weinland, O. Lauenstein 20, 34.

**2-Ammonium-1-Hydro-1-fluor-1-selenat**

Darst., Krystf., R. F. Weinland, J. Alfa 21, 58.

**Ammoniumfluoxy-per-molybdätnat**

A. Piccini 1, 61.

**Ammoniumhydroxyd**

Einw. a. Arsenoxyd ( $\text{As}^{\text{V}}$ ), Le Roy W. Mc Cay 25, 463.

Einw. a. 2-Arsen-5-sulfid ( $\text{As}^{\text{V}}$ ), Le Roy W. Mc Cay, W. Foster 41, 470.

Gleichgew. m. Magnesiumchlorid, Magnesiumhydroxyd u. Ammoniumchlorid ( $\text{MgCl}_2 + 2\text{NH}_4\text{OH} \rightleftharpoons \text{Mg}(\text{OH})_2 + 2\text{NH}_4\text{Cl}$ ), W. Herz, H. Muhs 38, 138.

**Ammoniumhyperoxyd** s. Ammonium-*per*-oxyd**Ammoniumimido-meta-arsenat** ( $\text{As}^{\text{V}}$ )

$(\text{NH}_4)_2\text{As}_2\text{O}_5(\text{NH})$ . A. Rosenheim, F. Jacobssohn 50, 307.

**Ammoniumimidochromat** ( $\text{Cr}^{\text{VI}}$ )

$(\text{NH}_4)_2\text{CrO}_5\text{NH}$ . A. Rosenheim, F. Jacobssohn 50, 299.

$(\text{NH}_4)_2\text{CrO}_5(\text{NH})_2$ . A. Rosenheim, F. Jacobssohn 50, 303.

**Ammoniumimidomolybdätnat** ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ )

$(\text{NH}_4)_2\text{MoO}_5(\text{NH})$ . A. Rosenheim, F. Jacobssohn 50, 308.

**Ammoniumimidowolframmat** ( $\text{W}^{\text{VI}}$ )

$(\text{NH}_4)_2\text{WO}_5(\text{NH})$ . A. Rosenheim, F. Jacobssohn 50, 306.

**Ammonium-Iridium** (in Doppelsalzen), s. Iridium-Ammonium.**Ammoniumjodat**

Gleichgew., het., i. Syst.  $\text{NH}_4\text{JO}_3 - \text{HJO}_3 - \text{H}_2\text{O}$ , P. A. Meerburg 45, 340.

Verh. g. Fluorwasserstoffsäure, R. F. Weinland, O. Lauenstein 20, 34.

**Ammonium-2-Hydro-3-jodat**

Lösl.; Gleichgew. i. Syst.  $\text{NH}_4\text{JO}_3 - \text{HJO}_3 - \text{H}_2\text{O}$ , P. A. Meerburg 45, 340.

**Ammoniumjodat, fluoriertes** ( $\text{J}^{\text{V}}$ )

$\text{NH}_4\text{JO}_3\text{F}$ , Darst., Krystallf., R. F. Weinland, O. Lauenstein 20, 34.

**Ammoniumjodid**

Gleichgew. m. Jodlsg. in Benzol, A. Hamburger, R. Abegg 50, 415.

Leitverm., elektr. d. Lsg. in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 160.

Molekulargew. in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 222.

Molekularvol. i. Lsg., J. Traube 3, 20.

**Ammonium-3-Jodid**

Gleichgew. m. Jodlsg. i. Benzol. Existenzbedingungen, A. Hamburger, R. Abegg 50, 415.

**Ammonium-poly-Jodid**

Gleichgew. m. Jodlsg. in Benzol. Existenzbedingungen, A. Hamburger, R. Abegg 50, 415.

**Ammonium-Kobalt** (in Doppelsalzen) s. **Kobalt-Ammonium**.

**Ammonium-Kupfer** (in Doppelsalzen) s. **Kupfer-Ammonium**.

**Ammonium-Lanthan** (in Doppelsalzen) s. **Lanthan-Ammonium**.

**Ammonium-Magnesium** (in Doppelsalzen) s. **Magnesium-Ammonium**.

**Ammonium-per-manganat** ( $Mn^{VII}$ )

Darst., Verh. b. Aufbewahren u. Erwärmen, O. T. Christensen 24, 203.

**Ammonium-Mangan** (in Doppelsalzen) s. **Mangan-Ammonium**.

**Ammonium-Molybdän** (in Doppelsalzen) s. **Molybdän-Ammonium**.

**2-Ammonium-1-molybdänat**

Elektrolyse d. Lsg., A. Junius 46, 440.

**2-Ammonium-2-molybdänat**

$(NH_4)_2Mo_2O_7$ . Überführungszahlen, A. Rosenheim 11, 227.

**Ammoniummolybdänat**, chloriertes s. **Molybdän-Ammonium-oxo-chlorid** ( $Mo^{VI}$ ).

**2-Ammonium-4-molybdänat-2,5-Hydrat**

Bildg. b. Elektrolyse v. Ammoniummolybdänatlsg., A. Junius 46, 440.

**2-Ammonium-8-molybdänat-18-Hydrat**

A. Rosenheim 15, 188.

**Ammonium-para-molybdänat-7-Hydrat**

Bildg. b. Elektrolyse v. Ammoniummolybdänatlsg., A. Junius 46, 440.

**Ammonium-per-molybdänat-Hydrat** ( $Mo^{VIII}$ )

$3(NH_4)_2O \cdot 0.5MoO_3 \cdot 2MoO_4 \cdot 6H_2O$ , W. Muthmann, W. Nagel 17, 77.

$3(NH_4)_2O \cdot 0.7MoO_3 \cdot 12H_2O$ , W. Muthmann, W. Nagel 17, 76.

**Ammoniummolybdänit**, bromiertes s. **Molybdän-Ammonium-oxo-bromid** ( $Mo^V$ ).

**Ammonium-Molybdänsäure-per-jodat**

C. W. Blomstrand 1, 40, 42. — S. auch **Molybdänsäure-per-jodate**.

**Ammonium-1-Natrium-1-Hydro-phosphat-4-Hydrat**

Phosphorsalz. Zersetz. d. Erhitzen, G. v. Knorre 24, 388.

**Ammonium-Neodym** (in Doppelsalzen) s. **Neodym-Ammonium**.

**Ammonium-Nickel** (in Doppelsalzen) s. **Nickel-Ammonium**.

**Ammonium-Niob** (in Doppelsalzen) s. **Niob-Ammonium**.

**Ammoniumnitrat**

Doppelsalz m. Rhodium-Ammoniumchlorid ( $Rh^{III}$ ),  $(NH_4)_2RhCl_5 \cdot NH_4NO_3$ , Th. Wilm 2, 55.

Gleichgew. g. Manganhydroxyd ( $Mn^{II}$ ), W. Herz 21, 247.

**Ammoniumnitrat**

Gleichgew. g. Zinkhydroxyd, W. Herz 23, 223.

Leitverm., elektr., i. Schwefelharnstofflsgg., A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 80.

Lösl. in Salpeters., Bildg. v. sauren Nitraten, E. Groschuff 40, 1.

Molekularvol. i. Lsg., J. Traube 3, 20.

Verb. m. Ammoniumhydrosulfat, C. Friedheim, J. Mozkin 6, 297.

Verb. m. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 74.

**Ammonium-1-Hydro-2-nitrat**

Darst., Smp., Lösl. in Salpetersäure, E. Groschuff 40, 3.

**Ammonium-2-Hydro-3-nitrat**

Darst., Smp., Lösl. i. Salpeters. u. Ws., E. Groschuff 40, 2.

**Ammoniumnitrat-4-Schwefelharnstoff**

A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 74.

**2-Ammonium-1-Hydro-1-nitrat-sulfat**

$\text{NH}_4\text{NO}_3 \cdot \text{NH}_4\text{HSO}_4$ . C. Friedheim, J. Mozkin 6, 297.

**Ammoniumnitrilosulfid**

H. Schumann 23, 54.

**Ammoniumnitrit**

Bildg. b. d. Zersetzung v. Ammonium-per-oxyd in wässrig. Lsg., P. Melikoff, L. Pissarjewsky 18, 95.

Darst., S. P. L. Sörensen 7, 34.

Zersetz. durch Katalyse m. Platinschwarz; Mechanismus der Katalyse, R. Vondráček 39, 26.

**Ammonium-1-Hydro-1-oxalat**

Leitverm., elektr., F. Ruß 31, 87.

**Ammonium-per-oxyd-Wasserstoff-per-oxyd**

$(\text{NH}_4)_2\text{O}_5 \cdot \text{H}_2\text{O}_2$ . Darst., Analyse, Zersetz., P. Melikoff, L. Pissarjewsky 18, 89.

**Ammonium-Palladium (in Doppelsalzen) s. Palladium-Ammonium.****Ammoniumphosphat**

P. Schottländer 7, 343.

Anw. d. Doppelsalze i. d. quant. Analyse, M. Austin 32, 366.

3-Hydrat, K. Kraut 7, 392.

Verb. m. Chromsäure, C. Friedheim, J. Mozkin 6, 284.

Zersetz. d. Erhitzen, G. v. Knorre 24, 392.

**Ammonium-2-Hydro-phosphat**

Verh. gegen Molybdänsäure, C. Friedheim, J. Meschoirer 6, 33.

**2-Ammonium-1-Hydro-phosphat**

Verh. gegen Molybdänsäure, C. Friedheim. J. Meschoirer 6, 33.

**Ammonium-hypo-phosphat**

Isomerie m. Hydrazinium-Hydro-phosphit, A. Sabanejeff 17, 487.

**Ammonium-2meta-phosphat**

Isomerie m. Hydrazinium-hypo-phosphat, A. Sabanejeff 17, 490.

**Ammonium-4meta-phosphat**

Darst. Krystallf., Leitverm., F. Warschauer 36, 177.

**Ammonium-2-Hydro-phosphit**

Isomerie m. Hydroxylammonium-hypo-phosphit, A. Sabanejeff 17, 484.

**Ammonium-Praseodym (in Doppelsalzen) s. Praseodym-Ammonium.**

**Ammonium-Quecksilber**

Metallnatur d. Ammoniums, A. Coehn 25, 430.

**Ammonium-Quecksilber** (in Doppelsalzen) s. **Quecksilber-Ammonium**.

**Ammoniumrhodanid**

Leitverm., elektr., d. Lösgg. i. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 161.

Molekulargew. i. fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 223.

Verb. m. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 74.

**Ammonium-Rhodium** (in Doppelsalzen) s. **Rhodium-Ammonium**.

**Ammonium-Ruthenium** (in Doppelsalzen) s. **Ruthenium-Ammonium**.

**Ammoniumsalse**

Einw. v. Cadmiumhydroxyd, H. Grossmann 33, 149.

Gleichgew. m. Manganhydroxyd (Mn<sup>II</sup>), W. Herz 21, 243.

Zersetzungspanng., A. Coehn 25, 430.

**Ammoniumselenat-1-Fluorwasserstoff**

R. F. Weinland, J. Alfa 21, 58.

**Ammonium-Silber** (in Doppelsalzen) s. **Silber-Ammonium**.

**Ammoniumsilikate**

Existenz, Leitverm., elektr., d. Lösgg., E. Jordis, E. H. Kanter 35, 32.

**Ammoniumstilbit**

F. W. Clarke 46, 199.

Bildg. aus Stilbit u. Ammoniumchlorid, F. W. Clarke, G. Steiger 29, 338.

**Ammonium-Strontium** (in Doppelsalzen) s. **Strontium-Ammonium**.

**Ammoniumsulfat**

Elektrolyse d. Lösg., C. Frenzel 32, 339.

Gleichgew. m. Manganhydroxyd (Mn<sup>II</sup>), W. Herz 21, 247.

Gleichgew. m. Zinkhydroxyd, W. Herz 23, 223.

Leitverm., elektr., in Schwefelharnstofflösgg., A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 81.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 20.

**Ammonium-Hydro-sulfat**

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 21.

Verb. mit Ammonium-2-Hydro-arsenat, C. Friedheim, J. Mozkin 6, 291.

Verb. mit Ammoniumnitrat, C. Friedheim, J. Mozkin 6, 297.

**Ammonium-per-sulfat**

Einw. auf Kobaltsalze, E. Hüttner 27, 97.

Einw. auf Mangansalzlösgg. in Gegenw. v. Metallsalzen, M. Salinger 33, 330.

Isomerie mit Hydroxylammonium-2thionat, A. Sabanejeff 17, 485.

**Ammoniumsulfid**

Einw. auf Metallsulfide unter Druck, V. Stanek 17, 117.

**Ammonium-hypo-sulfit**

Verbb. m. Silber- u. Kupferhalogeniden, A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 103.

**Ammoniumsulfantimonit (Sb<sup>III</sup>)**

(NH<sub>4</sub>)<sub>3</sub>Sb<sub>4</sub>S<sub>7</sub>, V. Stanek 17, 120.

**Ammonium-meta-sulfantimonit-Hydrat (Sb<sup>III</sup>)**

NH<sub>4</sub>SbS<sub>4</sub> · 2H<sub>2</sub>O, V. Stanek 17, 119.

**Ammoniumsulfoxyarsenat-Hydrat (As<sup>v</sup>)**

(NH<sub>4</sub>)<sub>3</sub>AsO<sub>8</sub> · 3H<sub>2</sub>O, R. F. Weinland, O. Rumpf 14, 52.

**Ammonium-per-sulfomolybdäat-Hydrat ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ )**

$(\text{NH}_4)_2\text{MoS}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ , K. A. Hofmann 12, 57.

**Ammoniumtellurat**

Reagens auf Natriumionen, A. Gutbier 31, 347.

**Ammonium-Thallium (in Doppelsalzen) s. Thallium-Ammonium.**

**Ammoniumthioacetat**

Reagens auf Kobalt, J. L. Dansiger 32, 78.

**Ammoniumthioglykolat**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 236.

**Ammonium-2thionat**

Molekularvol. in Lösung, J. Traube 8, 46.

**Ammoniumthiosulfat s. Ammonium-hypo-sulfit.**

**Ammoniumthomsonit**

F. W. Clarke 46, 205.

**Ammonium-Thorium (in Doppelsalzen) s. Thorium-Ammonium.**

**Ammonium-Uranyl (in Doppelsalzen) s. Uran-Ammonium-2-oxy-.**

**Ammonium-Vanadin (in Doppelsalzen) s. Vanadin-Ammonium.**

**Ammoniumvanadinat**

Fällung, quant., durch Ammoniumchlorid, A. Rosenheim 32, 181.

Fällung, quant., durch Ammoniumchlorid, jodometr. Best., F. A. Gooch,

R. D. Gilbert 32, 174.

**Ammonium-meta-vanadinat**

Molekularvol. in Lösung, J. Traube 8, 50.

**Ammonium-per-vanadinat ( $\text{V}^{\text{V}}$ )**

A. Scheuer 16, 294.

**Ammonium-Hydro-pyro-per-vanadinat**

$(\text{NH}_4)_2\text{HV}_2\text{O}_{11}$ , P. Melikoff, P. Kasanetsky 41, 442.

**Ammoniumvanadit**

$(\text{NH}_4)_2\text{V}_2\text{O}_6$ , J. Koppel, R. Goldmann 36, 297.

**Ammoniumverbindungen**

Theorie, L. Spiegel 29, 365.

**Ammonium-Wismut (in Doppelsalzen) s. Wismut-Ammonium.**

**Ammoniumwolframat**

Elektrolyse, E. Schaefer 38, 179.

**Ammonium-para-wolframat**

Verh. g. Ammoniumvanadinat, C. Friedheim, E. Loewy 6, 24.

**Ammonium-para-wolframat-11-Hydrat**

Bildg. bei Elektrolyse von Ammoniumwolframat, E. Schaefer 38, 179.

**Ammonium-Zink (in Doppelsalzen) s. Zink-Ammonium.**

**Ammonium-Zirkonium (in Doppelsalzen) s. Zirkonium-Ammonium.**

**Ammonolyse**

= Einw. von Ammoniak auf Salze, E. C. Franklin 46, 8.

**„Ammon“-Säuren**

= Säure-Amide, -Imide, -Nitride, E. C. Franklin 46, 7.

**„Ammon“-Salze**

E. C. Franklin 46, 5.

**Amphibol**

Lösl., Zersetz., M. Austin 32, 369.



**Amphibolperidotit**

Einw. v. Ws. u. Salzlösgg., Absorptionerscheinungen, M. Dittrich 47, 151.

**Amylodextrin**

Darst., F. E. Hale 31, 107.

**Analcim**

Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.

Substitutionsprodd. mit Barium u. Strontium, F. W. Clarke 46, 197.

Umwdlg. aus Leucit in verd. Lösg., J. Thugutt 2, 137.

Umwdlg. in Silberanalcim, G. Steiger 32, 81.

Verh. g. Ammoniumchlorid. Bildg. v. Ammoniumanalcim, F. W. Clarke, G. Steiger 23, 138.

**Analyse**

v. Aluminium, reinstem, J. Thomsen 15, 449.

Anw. v. metall. Natrium, Magnesium u. Aluminium, W. Hempel 16, 22.

v. Apatit a. Graphit v. Ceylon, P. Jannasch, J. Locke 7, 154.

Aufschluß v. Mineralien d. Andalusitgruppe, P. Jannasch 12, 219.

Aufschluß v. Silikaten m. Borsäure, P. Jannasch, O. Heidenreich 12, 208.

v. Axinit, P. Jannasch, J. Locke 6, 57.

v. Bariumbromid z. Atomgewbest. v. Barium, Th. W. Richards 3, 441.

v. Bariumsulfat, Einschluß v. Bariumchlorid b. Fälln., Th. W. Richards, H. G. Parker 8, 413.

Behandlung von Niederschlägen f. d. Auflösung u. nochmalige Ausfällung, F. A. Gooch 46, 208.

Best. v. Äthan durch Verbrennung m. Palladium als Kontaksubst., F. Richardt 38, 87.

Best. v. Äthylen durch Verbrennung m. Palladium als Kontaksubstanz, F. Richardt 38, 90.

Best. v. Antimon durch Elektrolyse d. Sulfosalzlösgg., A. Fischer 42, 372.

Best. v. Antimon durch Elektrolyse, L. A. Youtz 37, 344.

Best. v. Antimon als  $Sb_2S_3$ ,  $Sb_2O_3$  u. durch Elektrolyse. Kritik d. Methoden, F. Henz 37, 2.

Best. v. Antimon neben Zinn durch Destillation, L. A. Youtz 35, 55.

Best. v. Arsen in Sulfiden, P. Jannasch 6, 303.

Best. v. Arsen durch Verflüchtigung als Arsenwasserstoff, F. W. Schmidt 1, 353.

Best. v. Arsen im Zink, F. W. Schmidt 1, 354.

Best. v. Arsensäure ( $As^V$ ), H. Metzke 19, 460.

Best. v. Arsensäure als Magnesiumammoniumarsenat, M. Austin 23, 146.

Best. v. Barium als Bromid; Trenng. v. Calcium u. Magnesium, N. C. Thorne 43, 308.

Best. v. Barium als Carbonat, C. A. Peters 29, 154.

Best. v. Barium neben Strontium u. Calcium (indirekt), O. Brill 45, 289.

Best. v. Beryllium als Pyro-Phosphat, M. Austin 22, 208.

Best. v. Blei als Blei-2-oxyd durch Fällung m. Brom u. Alkali, A. Kreichgauer 9, 118.

Best. v. Boraten, W. Guertler 40, 238.

Best. v. Borsäure, F. A. Gooch, L. C. Jones 19, 417.

Best. v. Borsäure, L. C. Jones 32, 164.

**Analyse**

- Best. v. Borsäure als Bor-1-Kalium-4-fluorid, A. Reischle 4, 114.  
 Best. v. Borsäure durch Dest. als Methylester u. Wägung als basisches Calciumborat, A. Reischle 4, 112.  
 Best. v. Borsäure als Magnesiumborat, A. Reischle 4, 111.  
 Best. v. Borsäure durch Verflüchtigung als Bor-1-Ammonium-4-fluorid, A. Reischle 4, 115.  
 Best. v. Borsäure durch Zersetzung v. Natriumcarbonat, A. Reischle 4, 112.  
 Best. v. Brom, Chlor, Jod nebeneinander durch elektrol. Redukt. d. gemischten Silbersalze, F. A. Gooch, Ch. Fairbanks 9, 355.  
 Best. v. Brom neben Rhodan (indirekt), F. W. Küster, A. Thiel 83, 180.  
 Best. v. Bromaten auf gasvolumetrischem Wege durch Hydraziniumsulfat, M. Schlötter 37, 172.  
 Best. v. Cadmium als Cadmium-Ammonium-phosphat, M. Austin 32, 366.  
 Best. v. Cadmium durch Elektrolyse, als Carbonat, als Phosphat, E. H. Miller, R. W. Page 28, 233.  
 Best. v. Cadmium durch Elektrolyse m. rotierender Kathode, H. E. Medway 42, 114.  
 Best. v. Cadmium durch Elektrolyse v. Chloridlösg. mit rotierender Kathode, Ch. P. Flora 47, 13.  
 Best. v. Cadmium durch Elektrolyse v. Nitratlösg. mit rotierender Kathode, Ch. P. Flora 47, 20.  
 Best. v. Cadmium durch Elektrolyse v. Sulfatlösg. mit rotierender Kathode, Ch. P. Flora 47, 1.  
 Best. v. Cadmium als Oxyd, Ph. E. Browning, L. C. Jones 13, 110.  
 Best. v. Cadmium als Pyro-Phosphat, M. Austin 22, 218.  
 Best. v. Cäsium als Blei-2-Cäsium-6-chlorid ( $Pb^{IV}$ ), H. L. Wells 4, 341.  
 Best. v. Cäsium als Hydrosulfat, P. E. Browning 29, 140.  
 Best. v. Calcium neben Barium u. Strontium, O. Brill 45, 289.  
 Best. v. Calcium neben Magnesium, Th. W. Richards, C. F. McCaffrey, H. Bisbee 28, 71.  
 Best. v. Calcium als Oxalat d. Kaliumpermanganat, C. A. Peters 29, 145.  
 Best. v. Cer neben Didym u. Lanthan, P. Mengel 19, 75.  
 Best. v. cerschwefels. Salzen ( $Ce^{IV}$ ) der seltenen Erden, B. Brauner 39, 266.  
 Best. v. Chlor neben Hypo-Chlorit, J. Bhaduri 13, 407.  
 Best. v. Chlor neben Palladium, M. Frenkel 1, 228.  
 Best. v. Chloraten neben Hypo-Chloriten, J. Bhaduri 13, 385.  
 Best. v. Per-Chloraten, A. D. Kreider 10, 277.  
 Best. v. Hypo-Chloriten neben Chloraten, J. Bhaduri 13, 389.  
 Best. v. Chloroxyden u. Chlorsäuren nebeneinander, W. Bray 48, 217.  
 Best. v. Hypo-Chlorsäure u. Hypo-Chlorit nebeneinander, F. Foerster, F. Jorre 23, 181.  
 Best. v. Cyan in Jod durch Einw. auf Natriumhyposulfit, C. Meineke 2, 168.  
 Best. v. Cyan in Jod durch Einw. auf Natriumhyposulfit u. Best. d. Schwefels. C. Meinecke 2, 172.

## Analyse

- Best. v. Cyanat neben Cyanid, W. Wild 49, 122.  
 Best. v. Cyanjodid, maßanalytisch, C. Meinecke 2, 158.  
 Best. v. Cyanwasserstoffs. durch Destillation m. Schwefels., P. Jannasch, K. Aschoff 5, 12.  
 Best. v. flüchtigen Stoffen ( $\text{CO}_2$ ,  $\text{H}_2$ ,  $\text{N}_2$ ) durch Gewichtsverlust. App. hierzu, L. L. Kreider 44, 154.  
 Best. v. Eisen ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ ), Kritik d. Methoden, W. F. Hillebrand, H. N. Stokes 25, 326.  
 Best. v. Eisen neben Aluminium in stark geglhten Oxyden, E. Deussen 44, 423.  
 Best. v. Eisen neben Kupfer durch Redukt. d. Oxyde m. Wasserstoff, F. Glaser 36, 81.  
 Best. v. Eisen ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ ) in Silikaten. Einfluß d. Pyrits, L. L. de Koninck 26, 123.  
 Best. v. Eisen ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ ) neben Sulfiden, W. F. Hillebrand, H. N. Stokes 27, 125.  
 Best. v. Eisen neben Zirkonium s. Trennung d. Eisens v. Zirkonium.  
 Best. v. Eisen durch spektrophotometrische Messung d. Rhodanfrbung, G. Krüss, H. Moraht 1, 402.  
 Best. v. Fluor, B. Brauner 7, 4.  
 Best. v. Fluor, J. M. van Bemmelen 15, 87.  
 Best. v. Fluor durch Destillation mit Schwefels. u. Fällung als Calciumfluorid, P. Jannasch, A. Röttgen 9, 267.  
 Best. v. Fluor in Fluoriden n. Wöhler-Fresenius; Kritische Untersuchung d. Methth., K. Daniel 38, 257.  
 Best. v. Fluor als Silicium-2-Kalium-6-fluorid, G. Marchetti 10, 72.  
 Best. d. Gase im Meerwasser, E. Ruppin 38, 117.  
 Best. v. Gold durch Elektrolyse m. rotierender Kathode, H. E. Medway 42, 116.  
 Best. v. Gold durch Kolorimetrie, R. N. Maxson 49, 172.  
 Best. v. Hydrazin durch Gasometrie m. ammoniakal. Kupferlsg., E. Ebler 47, 871.  
 Best. v. Hydrazin durch Quecksilbersalze auf gasanalytischem Wege, E. Ebler 47, 877.  
 Best. v. Indium durch Elektrolyse, A. Thiel 40, 334.  
 Best. v. Iridium u. Platin, P. Bergse 19, 322.  
 Best. v. Kalium neben Bariumchlorid als Platin-2-Kalium-6-chlorid unter Zusatz v. Methylalkohol, P. Rohland 15, 417.  
 Best. v. Kalium m. *Per*-Chlorsäure, D. A. Kreider 9, 342.  
 Best. v. Kalium als Pyrosulfat, P. E. Browning 29, 140.  
 Best. v. Kohlen-1-oxyd durch Verbrennung m. Palladium als Kontaktsubst., F. Richardt 38, 71.  
 Best. v. Kohlen-2-oxyd durch Auffangen i. Bariumhydratlsg. u. Best. d. filtrierten Carbonates als Sulfat, F. A. Gooch, J. K. Phelps 9, 356.  
 Best. v. Kohlen-2-oxyd, gebunden u. ungebunden, in Lösg., F. P. Treadwell, M. Reuter 17, 171.  
 Best. v. Kohlenstoff in Eisen durch Verbrennung d. Eisens m. Bleichromat, F. Foerster 8, 280.  
 Best. v. Kohlenstoff in Eisen. Prüfung verschiedener Methth., E. Harbeck G. Lunge 16, 67.

**Analyse**

- Best. v. Kohlenstoff in Eisen. Vergleich verschiedener Methth., F. Foerster 8, 285.
- Best. v. Kohlenstoff in Zink, R. Funk 11, 54.
- Best. v. Kupfer durch Elektrolyse m. rotierender Kathode, F. A. Gooch, H. E. Medway 35, 415.
- Best. v. Kupfer durch Elektrolyse mit rotierender Kathode von Platin, Silber oder Nickel, H. E. Medway 42, 110.
- Best. v. Kupfer durch Gasometrie m. Hydrazinsulfat, E. Ebler 47, 371.
- Best. v. Kupfer durch Guanidin u. Piperidin, W. Herz 27, 310.
- Best. v. Kupfer als Kupferrhodanid ( $\text{Cu}^1$ ), R. G. van Name 26, 230.
- Best. v. Kupfer als Kupferrhodanid ( $\text{Cu}^1$ ), Einfl. von  $\text{HCl}$ , R. G. van Name 30, 122.
- Best. v. Kupfer als Kupferrhodanid ( $\text{Cu}^1$ ), R. G. van Name 31, 92.
- Best. v. Kupfer durch Phosphorigsäure, F. Mawrow, W. Muthmann 11, 268.
- Best. v. Kupfer neben Zink, Eisen, Nickel oder Silber durch Red. d. Oxyde m. Wasserstoff, F. Glaser 36, 30.
- Best. v. Magnesium als Magnesium-Ammonium-phosphat, M. Austin 32, 336.
- Best. v. Magnesium durch organ. Basen, W. Herz, K. Drucker 26, 347.
- Best. v. Magnesium durch Piperidin, W. Herz 27, 310.
- Best. v. Magnesium und Zusammensetz. d. Magnesium-Ammonium-phosphats, F. A. Gooch, M. Austin 20, 134.
- Best. v. Mangan als Carbonat, M. Austin 17, 272.
- Best. v. Mangan mit Chlorsäure. Oxydationsstufe des Niederschlages, F. A. Gooch, M. Austin 17, 258.
- Best. v. Mangan als Mangan-Ammonium-phosphat, M. Austin 32, 367.
- Best. v. Mangan als 3-Mangan-4-oxyd, F. A. Gooch, M. Austin 17, 268.
- Best. v. Mangan als Pyro-Phosphat, F. A. Gooch, M. Austin 18, 339.
- Best. v. Mangan als Sulfat, F. A. Gooch, M. Austin 17, 264.
- Best. v. Methan durch Verbrennung mit Palladium als Kontaksubstanz, F. Richardt 38, 76.
- Best. v. Methan durch Verbrennung, W. Hempel 31, 445.
- Best. v. Metallen als Ammoniumdoppelphosphate, M. Austin 32, 366.
- Best. v. Metallen durch Elektrolyse mit rotierender Kathode, F. A. Gooch, H. E. Medway 35, 414.
- Best. v. Molybdäns. durch Jodometrie, F. A. Gooch, O. S. Pulman jr. 29, 353.
- Best. v. Natrium als Pyro-Sulfat, P. E. Browning 29, 140.
- Best. v. Nickel durch Elektrolyse mit rotierender Kathode, F. A. Gooch, H. E. Medway 35, 417.
- Best. v. Nickel neben Kupfer durch Redukt. d. Oxyde m. Wasserstoff, F. Glaser 36, 32.
- Best. v. Oxals. neben Vanadinsalzen ( $\text{V}^{\text{IV}}$ ) durch  $\text{KMnO}_4$ , J. Koppel, R. Goldmann 36, 288.
- Best. v. Ozon, A. Piccini 1, 53.
- Best. v. Ozon durch Gewichts- u. Malsanalyse. Verh. gegen  $\text{KJ}$ ,  $\text{KBr}$  u.  $\text{As}_2\text{O}_3$ , F. P. Treadwell, E. Anneler 48, 86.

**Analyse**

- Best. v. Palladium als Palladium-oxy-chlorid ( $\text{Pd}^{\text{II}}$ ), M. Frenkel 1, 237.  
 Best. v. Palladium als Palladiumcyanid ( $\text{Pd}^{\text{II}}$ ), M. Frenkel 1, 225.  
 Best. v. Palladium durch Redukt. m. Alkohol, M. Frenkel 1, 229.  
 Best. v. Pyro-Phosphat neben Meta-Phosphat, F. Warschauer 36, 197.  
 Best. v. Phosphor durch Ammoniummolybdänat, H. Neubauer 2, 46.  
 Best. v. Phosphor in Lösgg., A. C. Christomanos 41, 305.  
 Best. v. Phosphors. als Magnesium-pyro-phosphat, H. Neubauer 2, 45.  
 Best. v. Phosphors. als Magnesiumpyrophosphat. Abscheid. nach d. Molybdänmethode, H. Neubauer 4, 251.  
 Best. v. Phosphors. u. Zusammensetz. d. Magnesium-Ammonium-phosphats, F. A. Gooch, M. Austin 20, 184.  
 Best. v. Phosphors. nach d. Molybdänmethode, H. Neubauer 10, 60.  
 Best. v. Quecksilber durch Hydrazinsalze, gasanalyt. u. mafeanalyt. E. Ebler 47, 377.  
 Best. v. Quecksilber als Quecksilberoxalat ( $\text{Hg}^{\text{I}}$ ), C. A. Peters 24, 408.  
 Best. v. Rhodan neben Brom (indirekt), F. W. Küster, A. Thiel 33, 130.  
 Best. v. Ruthidium als Hydro-Sulfat, P. E. Browning 29, 140.  
 Best. v. Ruthenium; Trenng. v. Alkalimetallen, A. Gutbier, C. Trenkner 45, 168.  
 Best. v. salpetriger Säure m. Ammoniumchlorid, A. Werner, A. Klein 14, 86.  
 Best. v. salpetriger Säure durch Harnstoff u. Mess. d. Stickstoffs, A. Rosenheim, J. Koppel 17, 39.  
 Best. v. Sauerstoff in Blei, G. Lunge, E. Schmid 2, 451.  
 Best. v. Sauerstoff, d. z. Oxydation organischer Substanzen erforderlichen, J. K. Phelps 16, 93.  
 Best. v. Sauerstoff s. auch Best. von Ozon.  
 Best. v. Schwefel in arsenhaltigen Sulfiden, P. Jannasch 6, 308.  
 Best. v. Schwefel in Sulfiden durch Glühen i. Sauerstoffströme, P. Jannasch, H. Lehnert 12, 129.  
 Best. v. Schwefel in Zink, R. Funk 11, 50.  
 Best. v. Schwefels. durch Bariumchlorid; Okklusion desselben in Bariumsulfat, G. A. Hulett, L. H. Duschak 40, 196.  
 Best. v. Schwefels. als Bariumsulfat, M. Ripper 2, 36.  
 Best. v. Schwefels. neben Eisen ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), F. W. Küster, A. Thiel 19, 97.  
 Best. v. Schwefels. neben Eisen, G. Lunge 19, 454.  
 Best. v. Schwefels. neben Eisen, O. N. Heidenreich 20, 233.  
 Best. v. Schwefels. neben Eisen, F. W. Küster, A. Thiel 21, 73.  
 Best. v. Schwefels. neben Eisen, G. Lunge 21, 994.  
 Best. v. Schwefels. neben Eisen, F. W. Küster, A. Thiel 22, 424.  
 Best. v. Schwefels. neben Eisen, Th. W. Richards 23, 383.  
 Best. v. Schwefels. neben Eisen, F. W. Küster, A. Thiel 25, 319.  
 Best. v. Schwefels. neben Zink, A. Thiel 36, 84.  
 Best. v. Selen. Vergleichende Untersuchungen d. Methth., A. Gutbier, G. Metzner, J. Lohmann 41, 291. .  
 Best. v. Selen m. Jodwasserstoffsäure, A. W. Peirce 12, 409.  
 Best. v. Selen durch Hydraziniumsulfat, J. Meyer 31, 399.

**Analyse**

- Best. v. Selen durch phosphorige Säure, A. Gutbier 41, 448.
- Best. v. Selen durch *hypo*-phosphorige Säure, A. Gutbier, E. Rohn 34, 448.
- Best. v. Silber durch Elektrolyse m. rotierender Kathode, F. A. Gooch, H. E. Medway 35, 417.
- Best. v. Silber neben Kupfer durch Redukt. der Oxyde m. Wasserstoff, F. Glaser 36, 33.
- Best. v. Silber als Silberrhodanid, R. G. van Name 26, 235.
- Best. v. Silberbromid neben Silberrhodanid (indirekt), F. W. Küster, A. Thiel 33, 130.
- Best. v. Silberoxyd, M. C. Lea 2, 449.
- Best. v. Silberrhodanid neben Silberbromid (indirekt), F. W. Küster, A. Thiel 33, 130.
- Best. v. Silicium-2-oxyd in Molybdänsäuresilikaten, W. Asch 28, 306.
- Best. v. Stickstoff-1-oxyd, Stickstoff-2-oxyd u. 2-Stickstoff-3-oxyd nebeneinander, L. Marchlewski 1, 372.
- Best. v. Stickstoff-2-oxyd in Gemischen m. N<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, NO, K. Jellinek 49, 229.
- Best. v. Strontium neben Barium u. Calcium (indirekt), O. Brill 45, 289.
- Best. v. Strontium als Carbonat, C. A. Peters 29, 154.
- Best. v. Sulfosilikaten in Schlacken, W. Hempel, v. Haasy 23, 41.
- Best. v. Tellur durch phosphorige S., A. Gutbier 41, 448.
- Best. v. Tellur durch *hypo*-phosphorige S., A. Gutbier 32, 295.
- Best. v. Tellur als Tellur-4-jodid, F. A. Gooch, W. C. Morgan 13, 169.
- Best. v. Thallium als Thalliumchromat, Ph. E. Browning, G. E. Hutchins 22, 380.
- Best. v. Thallium als Thalliumoxyd (Tl<sup>III</sup>), R. J. Meyer 24, 365.
- Best. v. Thallium als Thalliumoxyd (Tl<sup>III</sup>) durch Elektrolyse, M. E. Heiberg 35, 347.
- Best. v. Thallium als Thalliumoxyd (Tl<sup>III</sup>) durch Elektrolyse, M. E. Heiberg 37, 80.
- Best. v. Thallium als Thalliumsulfat oder *Hydro*-sulfat, Ph. E. Browning 23, 155.
- Best. v. Titan neben Zirkon, M. Dittrich, R. Pohl 43, 236.
- Best. v. Trübungen in Lösgg. durch d. Nephelometer, Th. W. Richards 8, 268.
- Best. v. Vanadin neben Eisen durch Kolorimetrie, V. v. Klecki 5, 374.
- Best. v. Vanadins. als Ammoniumvanadinat, F. A. Gooch, R. D. Gilbert 32, 174.
- Best. v. Vanadins. als Ammoniumvanadinat, A. Rosenheim 32, 181.
- Best. v. Vanadins. m. Oxals. und Wägung der Kohlens., A. Rosenheim, C. Friedheim 1, 313.
- Best. v. Wasser in hygroskopischen Substanzen, P. Jannasch, J. Locke 6, 174.
- Best. v. Wasser in Mineralien und festen Salzen, S. L. Penfield 7, 22.
- Best. v. Wasser in Silikaten durch Glühen m. Borax, P. Jannasch, P. Weingarten 8, 353.
- Best. v. Wasser in Silikaten durch Schmelzen m. Borax, P. Jannasch, P. Weingarten 11, 37.

**Analyse**

- Best. v. Wasser in Topas durch Schmelzen m. Bleioxyd, P. Jannasch, J. Locke 6, 168.
- Best. v. Wasserstoff durch Verbrennung m. Palladium als Kontaktsubstanz, F. Richardt 38, 65.
- Best. v. Wismut durch *hypo*-phosphorige S., W. Muthmann, F. Mawrow 13, 209.
- Best. v. Zink durch Dimethylamin, W. Herz 26, 92.
- Best. v. Zink durch Elektrolyse mit rotierender Kathode, H. E. Medway 42, 114.
- Best. v. Zink neben Kupfer durch Redukt. d. Oxyde m. Wasserstoff, F. Glaser 36, 80.
- Best. v. Zink durch Piperidin, W. Herz 27, 810.
- Best. v. Zink als *Pyro*-Phosphat, M. Austin 22, 212.
- Best. v. Zink als Zink-Ammonium-phosphat, M. Austin 32, 367.
- Best. v. Zink als Zinksulfat, W. Euler 25, 146.
- Best. v. Zink als Zinksulfid, A. Thiel 33, 1.
- Best. v. Zink als Zinksulfid, A. Thiel, A. M. Kieser 34, 198.
- Best. v. Zinn durch Elektrolyse mit rotierender Kathode, H. E. Medway 42, 114.
- Best. v. Zinn durch Elektrolyse der Sulfosalze, A. Fischer 42, 365.
- Best. v. Zinn als Zinnoxyd, als Metall, durch Elektrolyse, Kritik d. Methd., F. Henz 37, 39.
- Best. v. Zinn durch ammoniakalisches Wasserstoff-*per*-oxyd, P. Jannasch, H. Lehnert 12, 128.
- Best. v. Zinn-2-oxyd in Kupfer-Zinnlegg., E. Heyn, O. Bauer 45, 52.
- Best. v. Zirkonium neben Titan, M. Dittrich, R. Pohl 43, 236.
- v. Bleialkalihalogeniden, H. L. Wells 3, 200.
- v. Böden, J. M. van Bemmelen 42, 265.
- v. Chloritminerale, F. W. Clarke, E. A. Schneider 1, 344.
- v. Fluorschwefelsäure, T. E. Thorpe, W. Kirman 3, 64.
- v. Gasen durch Verbrennung, W. Hempel 31, 445.
- v. Gasen s. auch Gasanalyse.
- v. Glimmen, F. W. Clarke, E. A. Schneider 1, 343.
- v. Goldchlorid- und Goldbromiddoppelsalzen, H. L. Wells, H. L. Wheeler 2, 305.
- v. Humit, fluorfrei, P. Jannasch, J. Locke 7, 94.
- v. Hydrazin durch Oxydation mit Fehlingsch. Lösg. u. volum. Mess. d. Stickstoffs., J. Petersen 5, 2.
- v. Iridiumverb., W. Palmaer 10, 382.
- v. Kobaltbromid zur Atomgewichtswbest. von Kobalt, Th. W. Richards, G. P. Baxter 16, 371.
- v. Kobaltbromid zur Atomgewichtsbest. des Kobalts, Th. W. Richards, G. P. Baxter 21, 253.
- v. Komplexe., F. Kehrman 4, 143.
- v. Kupferoxyd z. Atomgewichtswbest. d. Kupfers, Th. W. Richards 1, 190.
- v. Kupfersulfat z. Atomgewichtswbest. d. Kupfers, Th. W. Richards 1, 154.

**Analyse**

- v. Magnesium-Ammoniumarsenat, M. Austin 23, 146.
- d. Meteoriten v. Migheja, P. Melikoff, W. Krschischakowsky 19, 11.
- v. Mineralien, ihre Beurteilung u. ihr Wert, C. Rammelsberg 1, 335.
- v. Mineralien d. Chloritgruppe, F. W. Clarke 1, 287.
- Nachw. d. Anionen, R. Abegg, W. Herz 25, 405.
- Nachw. v. Arsen, u. Best. geringer Mengen in Kupfer, F. A. Gooch, H. P. Moseley 7, 127.
- Nachw. v. Arsen durch Dest. m. Salzs. u. Kaliumbromid, F. A. Gooch, J. K. Phelps 7, 128.
- Nachw. v. Arsen neben Antimon u. Zinn durch Dest. m. Chlorwasserstoffs. u. Kaliumjodid, F. A. Gooch, B. Hodge 6, 268.
- Nachw. v. Barium in Strontiumsalzen, S. P. L. Sörensen 11, 306.
- Nachw. v. Cadmium in reinstem Zink, F. Mylius, O. Fromm 9, 148.
- Nachw. v. Calcium in Strontiumsalzen, S. P. L. Sörensen 11, 306.
- Nachw. v. Cer, L. M. Dennis, W. H. Magee 7, 256.
- Nachw. v. Cer, mikroskopisch, R. J. Meyer 33, 40.
- Nachw. v. Cer in Erdgemischen durch Kaliumcarbonat, R. J. Meyer 41, 110.
- Nachw. v. *Per*-Chloraten neben Chloriden, Chloraten und Nitraten, F. A. Gooch, D. A. Kreider 7, 18.
- Nachw. v. Chlors. neben Wasserstoff-*per*-oxyd, F. Haber, S. Grinberg 16, 219.
- Nachw. v. *Hypo*-Chlors. neben Chlorwasserstoffs., F. Haber, S. Grinberg 16, 214.
- Nachw. v. Cyan in Jod, C. Meineke 2, 165.
- Nachw. v. Didym, mikroskop., R. J. Meyer 33, 37.
- Nachw. v. Eisen durch Rhodanide, Mechanismus d. Reaktion, A. Rosenheim, R. Cohn 27, 300.
- Nachw. v. Erden (seltenen Erden) auf mikroskopischem Wege, R. J. Meyer 33, 31.
- Nachw. v. Erden (seltenen Erden) durch Mikroskopie, R. J. Meyer 33, 113.
- Nachw. v. Fluor als Siliciumfluorid, K. Daniel 38, 299.
- Nachw. v. Kalium als Wismut-Kalium-*hypo*-sulfit, O. Hauser 35, 6.
- Nachw. v. Kiesels. als Siliciumfluorid, K. Daniel 38, 299.
- Nachw. v. Kobalt m. Alkalirhodanid u. Amylalkohol, F. P. Treadwell 26, 108.
- Nachw. v. Kobalt m. Ammoniumthioacetat, J. L. Danziger 32, 78.
- Nachw. v. Kobalt durch anodische Abscheidung v. Kobalt-*per*-oxyd in Gegenw. v. Nickel, A. Coehn, M. Gläser 33, 23.
- Nachw. v. Kobalt in Nickel, S. P. L. Sörensen 5, 365.
- Nachw. v. Kobalt in Nickel in kleinsten Mengen, Th. W. Richards, A. S. Cushman 16, 174.
- Nachw. v. Kupfer durch gelben Phosphor, W. Straub 35, 466.
- Nachw. v. Kupfer durch Schwefelwasserstoff, F. P. Treadwell, C. v. Girsawald 38, 92.
- Nachw. v. Lanthan, mikroskopisch, R. J. Meyer 33, 38, 113.



## Analyse

Nachw. v. Magnesium, P. Schottländer 7, 343.

Nachw. v. Magnesium durch Ammoniak in Gegenw. v. Ammonsalzen, F. P. Treadwell 37, 326.

Nachw. v. Natrium neben Kalium durch Einleiten v. Chlorwasserstoffs. in d. alkohol. Lsgg. d. *Per*-Chlorates, A. D. Kreider, J. E. Breckenridge 13, 161.

Nachw. v. Natriumion durch Ammoniumtellurat, A. Gutbier 31, 347.

Nachw. v. Neodym, mikroskopisch., R. J. Meyer 33, 35.

Nachw. v. Nickel in Kobalt, S. P. L. Sörensen 5, 371.

Nachw. v. Phosphor in freier Form, P. Muckerji 27, 72.

Nachw. v. Phosphor in tierischen Organen als Phosphorwasserstoff, Z. Halász 26, 438.

Nachw. v. Phosphors. in ihren verschiedenen Modifikationen, F. Warschauer 36, 195.

Nachw. v. Praseodym, mikroskop., R. J. Meyer 33, 36.

Nachw. v. Quecksilber in geringen Mengen als Jodid, P. Jannasch 12, 143.

Nachw. v. Samarium, mikroskop., R. J. Meyer 33, 37.

Nachw. d. Säuren u. qual. Trenng. (Analysengang), R. Abegg, W. Herz 23, 236.

Nachw. v. Schwefels. (frei), durch Jodchininlsgg., M. Carey Lea 4, 440.

Nachw. v. Stickstoffwasserstoffs. u. Aziden m. Eisensalzen ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), L. M. Dennis, A. W. Browne 40, 99.

Nachw. v. Sulfiden, Sulfaten, *Hypo*-Sulfiten u. Sulfiten nebeneinander, Ph. E. Browning, E. Howe 18, 371.

Nachw. v. Wasser in kleinen Mengen in Gasen, F. Glaser 36, 6.

Nachw. v. Zink neben Aluminium als Quecksilber-1-Zink-4-rhodanid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ), H. Grossmann 37, 414.

Nachw. v. Zirkonium als Zirkonium-oxy-chlorid, R. Ruer 46, 456.

Natrium-*per*-oxyd, Anw. in d. Analyse, W. Hempel 3, 193.

v. Nickelbromid zur Atomgewichtsbest. des Nickels, Th. W. Richards, A. S. Cushman 16, 178.

v. Nickelbromid zur Atomgewichtsbest. des Nickels, Th. W. Richards, A. S. Cushman 20, 357.

v. *Hypo*-Nitriten, A. Kirschner 16, 427.

v. Nitrose, G. Lunge, G. Porschnew 7, 223.

v. Osmiumverb., H. Moraht, C. Wischin 3, 157.

v. *Hypo*-Phosphaten, C. Bansa 6, 137.

Quecksilberoxyd, Anw. z. Fällung, E. F. Smith, P. Heyl 7, 82.

v. Salzsole, Kreuznacher, P. Jannasch, K. Aschoff 1, 246.

v. Siliciumcarbid, O. Mühlhaeuser 5, 114.

v. Silikaten, E. Jordis 45, 362.

v. Silikaten, E. Jordis, W. Ludewig 47, 180.

v. Silikaten, Aufschluß m. Bleicarbonat, P. Jannasch 8, 364.

v. Silikaten, Aufschluß durch konz. Salzs. unter Druck, P. Jannasch 6, 72.

v. Strontiumbromid, wasserfrei, zur Atomgewichtsbest. von Strontium, Th. W. Richards 8, 264.

## Analyse

- v. Sulfiten, K. Seubert, M. Elten 4, 46.
- v. Tellursorten, A. Guthier 32, 31.
- Trenng. v. Aluminium u. Beryllium durch Behandl. d. Chloride m. ätherischer Chlorwasserstoffs., F. S. Havens 16, 15.
- Trenng. v. Aluminium u. Chrom durch alkalisches Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch, E. v. Cloedt 10, 402.
- Trenng. v. Aluminium u. Eisen durch ätherische Chlorwasserstoffsäure, F. A. Gooch, F. S. Havens 18, 435.
- Trenng. v. Aluminium u. Kupfer, Quecksilber, Wismut, Zink durch Behandl. d. Chloride m. äther. Chlorwasserstoffs., F. S. Havens 18, 147.
- Trenng. v. Aluminiumoxyd u. Eisenoxyd ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ) durch Erhitzen in Chlorwasserstoff, F. A. Gooch, F. S. Havens 21, 26.
- Trenng. v. Antimon u. Blei, Kupfer in Brom-Kohlensäure, P. Jannasch, R. Niederhofheim 9, 199.
- Trenng. v. Antimon u. Kupfer, R. G. van Name 31, 95.
- Trenng. v. Antimon u. Quecksilber durch Glühen in Sauerstoff, P. Jannasch 12, 359.
- Trenng. v. Antimon u. Tellur, W. Muthmann, E. Schroeder 14, 432.
- Trenng. v. Antimon u. Tellur durch Hydraziniumhydrat u. Hydroxylammoniumchlorid, A. Guthier 32, 260.
- Trenng. v. Antimon u. Zinn durch Destillation, L. A. Youtz 35, 55.
- Trenng. v. Antimon u. Zinn durch Elektrolyse von Sulfosalzlösigg., A. Fischer 42, 388.
- Trenng. v. Antimon u. Zinn m. Oxalsäure, F. Henz 37, 1.
- Trenng. v. Arsen u. Antimon durch Verflüchtigung als Wasserstoffverb., F. W. Schmidt 1, 359.
- Trenng. v. Arsen u. Blei, Kupfer, Eisen im Chlorwasserstoffstrome, P. Jannasch, F. Schmidt 9, 274.
- Trenng. v. Arsen u. Eisen, Mangan durch alkalisch. Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch, H. Kammerer 10, 408.
- Trenng. v. Arsen u. Kupfer, R. G. van Name 31, 92.
- Trenng. v. Arsen u. Kupfer als Oxalat in salpeters. Lösg., C. A. Peters 26, 119.
- Trenng. v. Arsen u. Nickel, Kobalt durch alkal. Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch, H. Lehnert 12, 124.
- Trenng. v. Arsen u. Quecksilber durch Glühen im Sauerstoffstrome, P. Jannasch 12, 363.
- Trenng. v. Barium, Magnesium, Strontium, Calcium durch Elektrolyse an Quecksilberkathode, A. Coehn, W. Kettembeil 38, 199.
- Trenng. v. Barium, Strontium, Calcium durch Carbonat-Sulfatlösigg., F. W. Küster 22, 161.
- Trenng. v. Beryllium u. Aluminium durch Behandl. der Chloride mit ätherischer Chlorwasserstoffs., F. S. Havens 16, 15.
- Trenng. v. Blei, Arsen, Zinn im Chlorwasserstoffstrome, P. Jannasch, F. Schmitt 9, 274.
- Trenng. v. Blei u. Cadmium durch Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch, A. Röttgen 8, 305.

## Analyse

- Trenng. v. Brom u. Chlor durch Destill. m. Jods., St. Bugarazky 10, 387.
- Trenng. v. Brom u. Chlor neben Acetaten, Sulfaten, Nitraten, P. Jannasch, E. Köllitz 15, 67.
- Trenng. v. Brom u. Chlor durch Destillat m. Permanganat in essigsaurer Lsg., P. Jannasch, K. Aschoff 5, 8.
- Trenng. v. Brom u. Chlor durch frakt. Fällung v. Silberchlorid u. -bromid; Gleichgew., F. W. Küster 19, 88.
- Trenng. v. Brom, Chlor, Jod, R. J. Meyer 21, 79.
- Trenng. v. Brom, Chlor, Jod. Bibliographie. C. Friedheim, R. J. Meyer 1, 407.
- Trenng. v. Brom, Chlor, Jod u. Best. in organ. Substanzen, P. Jannasch E. Köllitz 15, 68.
- Trenng. v. Brom, Chlor, Jod durch Destillat. m. Kaliumarsenat-Schwefels. u. Kalium-2chromat-Schwefels., C. Friedheim, R. J. Meyer 1, 419.
- Trenng. v. Brom, Chlor, Jod durch Destillat. m. Kaliumnitrit-Schwefels. u. Kaliumpermanganat-Essigs., P. Jannasch, K. Aschoff 1, 144, 245.
- Trenng. v. Brom, Chlor, Jod durch Kalium-per-manganat, F. Crocogino 24, 231.
- Trenng. v. Brom, Chlor, Jod, elektrolyt., H. Specketer 21, 288.
- Trenng. v. Brom u. Rhodan, F. W. Küster, A. Thiel 35, 41.
- Trenng. v. Cadmium u. Kupfer als Oxalate in salpeters. Lsg., C. A. Peters 26, 119.
- Trenng. v. Cadmium, Mangan, Blei, Wismut durch Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch, A. Röttgen 8, 302.
- Trenng. v. Calcium, Barium, Strontium durch Elektrolyse an Quecksilberkathode, A. Coehn, W. Kettembeil 88, 210.
- Trenng. v. Chlor u. Brom neben Acetaten, Sulfaten, Nitraten, P. Jannasch, E. Köllitz 15, 67.
- Trenng. v. Chlor, Brom u. Jod, R. J. Meyer 21, 79.
- Trenng. v. Chlor, Brom u. Jod u. Best. in organ. Substanzen, P. Jannasch, E. Köllitz 15, 68.
- Trenng. v. Chlor u. Jod durch Thalliumsulfat, P. Jannasch, K. Aschoff 1, 249.
- Trenng. v. Chrom, Aluminium, Eisen, Mangan durch alkalisches Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch, E. v. Cloedt 10, 398.
- Trenng. v. Chrom u. Mangan durch Ammonium-per-sulfat, M. Salinger 33, 343.
- Trenng. v. Chroms. u. Vanadins. durch  $(\text{UO}_2)_2\text{V}_2\text{O}_8$ , V. v. Klecki 5, 381.
- Trenng. v. Eisen, Arsen, Kupfer, Nickel, Zink durch alkal. Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch, H. Kammerer 10, 408.
- Trenng. v. Eisen, Arsen, Zinn im Chlorwasserstoffstrome, P. Jannasch, F. Schmitt 9, 277.
- Trenng. v. Eisen u. Chrom durch alkalisches Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch, E. v. Cloedt 10, 401.
- Trenng. v. Eisen, Chrom, Beryllium, Zirkonium durch Einw. v. Chlorwasserstoffgas a. d. Oxyde, F. S. Havens, A. F. Way 21, 389.
- Trenng. v. Eisen u. Kupfer als Oxalat in salpeters. Lsg., C. A. Peters 26, 120.

**Analyse**

- Trenng. v. Eisen, Mangan, Nickel durch Quecksilberoxyd, E. F. Smith, P. Heyl 7, 88.
- Trenng. v. Eisen u. Zirkonium, A. Gutbier, G. Hüller 32, 92.
- Trenng. v. Eisen u. Zirkonium, K. Daniel, H. Leberle 34, 393.
- Trenng. v. Eisen u. Zirkonium, A. Gutbier, C. Trenkner 36, 302.
- Trenng. v. Eisen u. Zirkonium, A. Gutbier 39, 257.
- Trenng. v. Eisen u. Zirkonium nach Rivot, K. Daniel 37, 475.
- Trenng. v. Eisen u. Zirkonium durch Wasserstoff-*per*-oxyd, H. Geisow, P. Horkheimer 32, 372.
- Trenng. v. Eisenoxyd ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ) u. Aluminiumoxyd durch Erhitzen im Chlorwasserstoffstrom, F. A. Gooch, F. S. Havens 21, 26.
- Trenng. v. Gasgemischen ( $\text{H}_2$ , CO,  $\text{CH}_4$ ,  $\text{C}_2\text{H}_6$ ,  $\text{C}_2\text{H}_4$ ) durch fraktionierte Verbrennung, F. Richardt 38, 65.
- Trenng. v. Gold u. Cu, Sb, Hg, Zn, Pb, Mn, Sn, As usw. durch Formaldehyd, N. Averkief 35, 329.
- Trenng. v. Jod, Brom, Chlor, R. J. Meyer 21, 79.
- Trenng. v. Jod, Brom, Chlor u. Best. in organ. Substanz, P. Jannasch, E. Kölitx 15, 68, s. auch Trenng. v. Brom, Chlor, Jod.
- Trenng. v. Kalium u. Natrium als *Per*-Chlorat, D. A. Kreider, J. E. Breckenridge 13, 161.
- Trenng. v. Kobalt, Arsen, Mangan durch alkal. Wasserstoff-*per*-oxyd, P. Jannasch, H. Lehnert 12, 124.
- Trenng. v. Kobalt u. Nickel, Ph. E. Browning, J. B. Hartwell 25, 323.
- Trenng. v. Kobalt u. Nickel durch ätherische Chlorwasserstoffs., F. S. Havens 18, 378.
- Trenng. v. Kobalt v. Nickel durch anodische Abscheidung von Kobalt-*per*-oxyd, A. Coehn, M. Gläser 33, 20.
- Trenng. v. Kobalt u. Nickel m. *Per*-Sulfaten, F. Mawrow 25, 196.
- Trenng. v. Kobalt u. Zink. Experimentalkritik der Methth., A. Rosenheim, E. Huldshinsky 32, 84.
- Trenng. v. Kupfer, Arsen, Cadmium, Eisen, Zinn als Oxalat, C. A. Peters 26, 118.
- Trenng. v. Kupfer, Arsen, Zinn in Chlorwasserstoffstrome, P. Jannasch, F. Schmitt 9, 275.
- Trenng. v. Kupfer, Cadmium, Zink durch Phosphorigs., F. Mawrow, W. Muthmann 11, 270.
- Trenng. v. Kupfer u. Eisen durch alkal. Wasserstoff-*per*-oxyd, P. Jannasch, H. Kammerer 10, 411.
- Trenng. v. Kupfer u. Mangan durch Wasserstoff-*per*-oxyd, P. Jannasch, A. Röttgen 8, 307.
- Trenng. v. Kupfer u. Mangan durch Wasserstoff-*per*-oxyd, P. Jannasch 12, 138.
- Trenng. v. Kupfer u. Quecksilber durch Glühen im Sauerstoffstrome, P. Jannasch 12, 362.
- Trenng. v. Kupfer, Wismut, Antimon, Zinn, Arsen als Rhodanid, R. G. van Name 31, 92.

**Analyse**

- Trenng. v. Magnesium u. Barium durch Elektrolyse, A. Coehn, W. Kettembeil 38, 199.
- Trenng. v. Mangan u. Arsen durch alkal. Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch, H. Kammerer 10, 409.
- Trenng. v. Mangan u. Cadmium, Kupfer durch Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch, A. Röttgen 8, 307.
- Trenng. v. Mangan u. Chrom durch alkal. Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch, E. v. Cloedt 10, 398.
- Trenng. v. Mangan u. Chrom durch Ammonium-per-sulfat, M. Saling 38, 343.
- Trenng. v. Mangan u. Kobalt, Nickel durch alkal. Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch, H. Lehnert 12, 126.
- Trenng. v. Mangan u. Kupfer, Zink durch Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch 12, 137.
- Trenng. v. Mangan u. Zink durch ammoniakal. Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch, E. v. Cloedt 10, 405.
- Trenng. d. Metalle (qualitativ) ohne Anw. v. Schwefelwasserstoff, E. Ebler 48, 61.
- Trenng. v. Molybdän-3-oxyd u. Silicium-2-oxyd, W. Asch 28, 306.
- Trenng. v. Nickel u. Arsen, Mangan durch alkal. Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch, H. Lehnert 12, 124.
- Trenng. v. Nickel u. Eisen durch alkal. Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch, H. Kammerer 10, 410.
- Trenng. v. Nickel u. Kobalt durch ätherische Chlorwasserstoffe, F. S. Havens 18, 378.
- Trenng. v. Nickel u. Kobalt durch anodische Abscheidung v. Kobalt-per-oxyd, A. Coehn, M. Gläser 33, 20.
- Trenng. der Platinmetalle (qualitativ), M. Frenkel 1, 217.
- Trenng. v. Quecksilber u. Antimon, Arsen, Kupfer durch Glühen im Sauerstoffstrome, P. Jannasch 12, 359.
- Trenng. v. Quecksilber u. Kupfer durch Hydrazinsalze, E. Ebler 47, 377.
- Trenng. v. Quecksilber u. Zinn durch Glühen der Sulfide im Sauerstoffstrome, P. Jannasch, H. Lehnert 12, 132.
- Trenng. v. Selen u. Schwefel. Kritik d. Methth. u. neue Meth., A. Gutbier, J. Lohmann 43, 390.
- Trenng. v. Selen u. Tellur durch Verflüchtigung d. Bromide, F. A. Gooch, A. W. Peirce 12, 118.
- Trenng. v. Strontium, Barium u. Calcium durch Elektrolyse m. Quecksilberkathode, A. Coehn, W. Kettembeil 38, 206.
- Trenng. v. Tellur u. Antimon, W. Muthmann, E. Schroeder 14, 432.
- Trenng. v. Tellur u. Antimon durch Hydraziniumhydrat u. Hydroxylammoniumchlorid, A. Gutbier 32, 260.
- Trenng. v. Tellur u. Selen durch Verflüchtigung als Selen-4-bromid, F. A. Gooch, A. W. Peirce 12, 118.
- Trenng. v. Tellur u. Wismut durch Kaliumsulfid, A. Gutbier 31, 332.
- Trenng. v. Thorium u. Ceriterden durch schweflige Säure, A. Batek 45, 87.

**Analyse**

- Trenng. v. Thorium u. Ceriterden durch Natriumsulfit, H. Grossmann 44, 229.
- Trenng. v. Thorium u. seltenen Erden durch Kaliumazid, L. M. Dennis 13, 412.
- Trenng. v. Vanadin u. Alkalimetallen, J. Koppel, R. Goldmann 36, 294.
- Trenng. v. Vanadins. u. Chroms. als  $(\text{UO}_3)_2\text{V}_2\text{O}_5$ , V. v. Klecki 5, 381.
- Trenng. v. Vanadins. u. Wolframs. durch Fällung als Ammoniumvanadinat, A. Rosenheim 32, 181.
- Trenng. v. Wismut u. Cadmium durch Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch, A. Röttgen 8, 302.
- Trenng. v. Wismut u. Kobalt, Nickel im Bromkohlen säurestrom, P. Jannasch, E. Rose 9, 194.
- Trenng. v. Wismut u. Kupfer, R. G. van Name 31, 92.
- Trenng. v. Wismut u. Tellur durch Kaliumsulfid, A. Gutbier 31, 332.
- Trenng. v. Wolfram-3-oxyd v. Silicium-2-oxyd durch Chlorwasserstoff, C. Friedheim, W. H. Henderson, A. Pinagel 45, 396.
- Trenng. v. Wolframs. u. Vanadins. durch Fällung v. Ammoniumvanadinat, A. Rosenheim 32, 181.
- Trenng. v. Zink u. Eisen durch alkal. Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch, H. Kammerer 10, 411.
- Trenng. v. Zink u. Kobalt, Experimentalkritik d. Methth., A. Rosenheim, E. Huldshinsky 32, 84.
- Trenng. v. Zink u. Mangan durch ammoniak. Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch, E. v. Cloedt 10, 405.
- Trenng. v. Zink u. Mangan durch Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch 12, 137.
- Trenng. v. Zink u. Nickel durch Fällung m. Schwefelwasserstoff in Gegenw. v. Ammonsalzen, F. P. Treadwell 26, 104.
- Trenng. v. Zinn u. Antimon durch Elektrolyse v. Sulfosalz lösgg., A. Fischer 42, 388.
- Trenng. v. Zinn u. Antimon durch Destillation, L. A. Youtz 35, 55.
- Trenng. v. Zinn u. Antimon m. Oxals., F. Henz 37, 1.
- Trenng. v. Zinn u. Blei, Kupfer im Bromkohlen säurestrom, P. Jannasch, R. Niederhofheim 9, 199.
- Trenng. v. Zinn und Blei, Kupfer, Eisen im Chlorwasserstoffstrom, P. Jannasch, F. Schmitt 9, 279.
- Trenng. v. Zinn u. Kupfer, R. G. van Name 31, 96.
- Trenng. v. Zinn u. Kupfer als Oxalat, C. A. Peters 26, 120.
- Trenng. v. Zinn u. Quecksilber durch Glühen d. Sulfide im Sauerstoffstrom, P. Jannasch, H. Lehnert 12, 132.
- Trenng. v. Zirkonium u. Eisen, A. Gutbier, G. Häller 32, 92.
- Trenng. v. Zirkonium u. Eisen, K. Daniel, H. Leberle 34, 393.
- Trenng. v. Zirkonium u. Eisen, A. Gutbier, C. Trenkner 36, 302.
- Trenng. v. Zirkonium u. Eisen, A. Gutbier 39, 257.
- Trenng. v. Zirkonium u. Eisen nach Rivot, K. Daniel 37, 475.
- Trenng. v. Zirkonium u. Eisen durch Wasserstoff-per-oxyd, H. Geisow, P. Horkheimer 32, 372.
- Trenng. v. Zirkonium u. Titan, M. Dittrich, R. Pohl 43, 236.

**Analyse**

Überführung v. Sulfaten in Chloride durch Schmelzen m. Bors. u. Eindampfen m. Chlorwasserstoffs., P. Jannasch 12, 228.

v. Uran-4-bromid, Th. W. Richards, B. S. Merigold 31, 254.

Verbrennung organischer Substanzen auf nassem Wege, J. K. Phelps 16, 85.

v. Vulkanschlamme v. Aichtala, P. Melikoff 19, 2.

v. Wismut-per-oxyden, Ch. Deichler 20, 90.

v. Para-Wolframaten, E. Schaefer 38, 168.

v. Wolframbronzen, E. Schaefer 38, 150.

v. Wolframsäuresilikaten, F. Kehrmann, B. Flürschheim 39, 99.

v. Wolframsäuresilikaten, C. Friedheim, W. H. Henderson, A. Pinagel 45, 396.

v. Zähnen, W. Hempel, W. Scheffler 20, 9.

v. Zink verschiedener Reinheitsgrade, F. Mylius, O. Fromm 9, 149.

v. Zinkbromid z. Atomgewichtsbest., Th. W. Richards, E. F. Rogers 10, 8.

v. Zinn-2-sulfid im Sauerstoffstrom, P. Jannasch, O. Heidenreich 12, 358.

Zusammensetz. d. Magnesium-Ammoniumphosphats, H. Neubauer 22, 162, F. A. Gooch, M. Austin 22, 168.

**Analyse, indirekte**

v. Silberbromid-Silberrhodanidgemischen, F. W. Küster, A. Thiel 33, 130.

**Analyse, thermische**

G. Tammann 47, 289.

Anw. z. Ermittlung d. Zusammensetz. chemischer Verbb., G. Tammann 37, 308.

Anw. in abnormen Fällen, G. Tammann 45, 24.

Anw. z. Best. d. Entglasung, W. Guertler 40, 268.

**Analyse s. auch Elektroanalyse, Maßanalyse, Gasanalyse, Spektralanalyse u. Colorimetrie.**

**Analysengang**

d. Säuren, R. Abegg, W. Herz 23, 236.

z. Trenng. d. Metalle ohne Schwefelwasserstoff, E. Ebler 48, 61.

**Analysengang, systematischer**

f. Anionen, R. Abegg, W. Herz 25, 405.

**Andalusit**

Verh. geg. Aufschlußmittel, P. Jannasch 12, 219.

**Andersonsche Reaktion**

A. Werner, Fr. Fassbender 15, 123.

**Angelikaskure**

Leitverm., elektr. u. Dissoziationskonst. in wässer. Lsg., P. Walden, M. Centnerszwer 30, 173.

**Anhydrierung**

v. Metallhydroxyden, Ursache d. Modifikationen, A. Hantzsch 30, 338.

s. a. Entwässerung.

**Anhydrit s. Calciumsulfat.****Anhydrooxykobaltamine**

A. Werner, A. Mylius 16, 252. — Siehe Kobaltamine ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ,  $\text{IV}$ ).

**Anilide**

Fluoride ders., R. F. Weinland, H. Lewkowitz 45, 89.

**Anilin**

Einw. auf Chloride d. seltenen Erden, G. Krüss 3, 108.

Siedepunktserhöhung, molare, H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 424.

Verbb. m. Metallrhodaniden, H. Grossmann, F. Hünseler 46, 361.

Verb. m. Platinchlorid-1-Äthylphosphit, Isomere, A. Rosenheim, W. Levy 43, 35.

Verbb. m. Rhodaniden u. Halogeniden v. Metallen, H. Grossmann, F. Hünseler 46, 389.

Verh. gegen Quecksilberverbb. ( $Hg^{II}$ ), L. Pesci 15, 213.

**Aniline, substituierte**

Einw. auf Quecksilbersalze; Verbb. m. Quecksilber, L. Pesci 32, 227.

Fluoride ders., R. F. Weinland, H. Lewkowitz 45, 39.

**Anilinium-Cadmium** s. Cadmium-Anilinium.

**Aniliniumchlorid**

Einw. auf Hydroxyde d. seltenen Erden, G. Krüss 3, 111.

**Anilinium-Eisen** s. Eisen-Anilinium.

**Anilinium-1-Hydro-2-fluorid**

R. F. Weinland, H. Lewkowitz 45, 48.

**Aniliniumfluorid-1,5-Hydrat**

R. F. Weinland, H. Lewkowitz 45, 49.

**Anilinium-2-Hydro-3-fluorid-0,5-Hydrat**

R. F. Weinland, H. Lewkowitz 45, 47.

**Anilinium-Kobalt** s. Kobalt-Anilinium.

**Anilinium-Mangan** s. Mangan-Anilinium.

**Anilinium-Nickel** s. Nickel-Anilinium.

**Anilinium-Quecksilber** s. Quecksilber-Anilinium.

**Anilinium-Zink** s. Zink-Anilinium.

**Anionen**

Analysengang für —, R. Abegg, W. Herz 25, 405.

v. Schwermetallhydroxyden, Konstit., A. Hantzsch 30, 322.

**Anionen, komplexe**

K. Hellwig 25, 179.

v. Chromrhodanid, A. Rosenheim, R. Cohn 27, 294.

v. Eisenrhodanid ( $Fe^{III}$ ), A. Rosenheim, R. Cohn 27, 296.

v. Kobaltrhodanid, A. Rosenheim, R. Cohn 27, 287.

v. Kupferbromid ( $Cu^I$ ) u. Bromionen, Formel, G. Bodländer, O. Storbeck 31, 459.

v. Kupferchlorid ( $Cu^I$ ) u. Chlorionen, Formel in Lös., G. Bodländer, O. Storbeck 31, 1

v. Quecksilber ( $Hg^{II}$ ), A. Rosenheim, R. Cohn 27, 280.

**p-Anisidinium-Palladium** s. Palladium-p-Anisidinium.

**Anlagerungsverbindungen**

P. Pfeiffer 31, 410.

**Anode**

v. Aluminium; Bildg. blauer Aluminiumverbb., F. Fischer 43, 341.

v. Cadmium u. Zink, Korrosionserscheinung, F. Mylius, R. Funk 13, 151.

Einfl. v. Form, Oberfläche usw. auf d. periodischen Erscheinungen bei Elektrolyse v. Natrium-poly-sulfid, F. W. Küster 46, 113.



**Anode**

- Einfl. d. Materials auf d. Entladungsspanng. v. Sauerstoff, A. Coehn, Y. Osaka 34, 86.  
 v. Kohle, Verh. b. d. Elektrolyse v. Alkalichloridlösgg., F. Foerster, F. Jorre 23, 204.  
 v. Platiniridium, Verh. bei d. Elektrolyse v. Alkalichloridlösgg., F. Foerster, F. Jorre 23, 179.  
 m. Oxyden überzogene, Darst., E. Müller, F. Spitzer 50, 322.  
 v. Vanadin, elektromotor. Verh., Potential, L. Marino 39, 158.

**Anodenmaterial**

- Einfl. auf anormale Polarisationserscheinng., E. Müller, A. Scheller 48, 112; s. a. Elektrode.

**Anodenpotential**

- Einfl. v. Fluor-, Chlor- u. Bromion, E. Müller, A. Scheller 48, 112.

**Anthracen**

- Smpp. d. Lösgg. in Arsenbromid, Mol.-Gew., P. Walden 29, 376.

**Antimon**

- Atomgew., Internationale Atomgewichtskommission 1903, 33, 242.  
 Best. als Antimonsulfid ( $Sb^{III}$ ), A. Gutbier 32, 260.  
 Best. durch Elektrolyse d. Sulfosalzlösgg., A. Fischer 42, 372.  
 Best. durch Elektrolyse, als  $Sb_2S_3$ ,  $Sb_2O_3$ , F. Henz 37, 2.  
 Best. durch Jodometrie u. Elektrolyse, L. A. Youtz 37, 337.  
 Best., mafsanalytische, durch Kaliumjodat, L. W. Andrews 36, 80.  
 Best. neben Zinn durch Destillation, L. A. Youtz 35, 55.  
 Best.-Methth., Vergleich d. elektrolytischen u. d. Trisulfidmeth., A. Fischer, 42, 403.  
 Destillation, Krystallf., Dichte, spez. Wärme, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 289.  
 Potential in alkalischen u. sulfoalkalischen Lösgg., A. Fischer 42, 396.  
 Smp., Smpp., Kleingef. d. Verbb. u. Legg. m. Cadmium, W. Treitschke 50, 217.  
 Smp., Smpp., Kleingef. d. Verbb. u. Legg. m. Gold, R. Vogel 50, 151.  
 Smp., Smpp., Kleingef. d. Verbb. u. Legg. m. Magnesium, G. Grube 49, 87.  
 Smp., Smpp., Kleingef. d. Verbb. u. Legg. m. Natrium, C. H. Mathewson 50, 192.  
 Smp., Smpp., Umwandll., Kleingef., Magnetismus d. Verbb. u. Legg. m. Nickel, K. Lossew 49, 58.  
 Smp., Smpp., Kleingef. d. Legg. m. Silber, G. J. Petrenko 50, 139.  
 Smp., Smpp., Kleingef. d. Legg. m. Thallium, R. S. Williams 50, 127.  
 Smp., Smpp., het. Gleichgew. d. Legg. m. Wismut; Mischkryst., K. Hüttner, G. Tammann 44, 181.  
 Smp., Smpp. d. Legg. u. Verbb. m. Zink, K. Mönkemeyer 43, 182.  
 Smp., Gleichgew., het., (Erstarrungslin., Kleingef.) d. Legg. m. Zink, S. F. Žemčuzny 49, 384.  
 Smp., Smpp., Gleichgew., Kleingef. d. Legg. m. Zinn, W. Reinders 25, 113.  
 Trenng. v. Blei und Kupfer im Brom-Kohlensäurestrom, P. Jannasch, R. Niederhofheim 9, 199.

**Antimon**

Trenng. v. Cadmium, Kupfer, Quecksilber, Wismut, elektrolyt., S. C. Schmucker 5, 202.

Trenng. v. Kupfer, R. G. van Name 31, 95.

Trenng. v. Kupfer in Lsg. v. Ammoniumtartrat, elektrolyt., E. F. Smith, D. L. Wallace 4, 273.

Trenng. v. Quecksilber durch Glühen im Sauerstoffstrome, P. Jannasch 12, 359.

Trenng. v. Tellur, W. Muthmann, E. Schroeder 14, 432.

Trenng. v. Tellur durch Hydraziniumhydrat u. Hydroxylammoniumchlorid, A. Gutbier 32, 260.

Trenng. v. Zinn durch Elektrolyse d. Sulfosalzlsgg., A. Fischer 42, 388.

Trenng. v. Zinn m. Oxalsäure, F. Henz 37, 1.

Wärme, spez., G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 245.

**Antimon-Aluminium** (in Doppelsalzen) s. **Aluminium-Antimon**.

**Antimon-1-Ammonium-6-chlorid-1-Ammoniak** (Sb<sup>v</sup>)

Darst., Konstit., R. F. Weinland, H. Schmid 44, 59.

**Antimon-2-Ammonium-5-fluorid** (Sb<sup>III</sup>)

H. v. Helmholtz 3, 141.

**Antimon-1-Ammonium-2-oxalat-6-Hydrat** (Sb<sup>III</sup>)

A. Rosenheim, K. Bierbrauer 20, 301.

**Antimon-3-Ammonium-3-oxalat-1½-Hydrat** (Sb<sup>III</sup>)

A. Rosenheim, K. Bierbrauer 20, 297.

**Antimon-Ammoniumoxalat-Hydrat** (Sb<sup>III</sup>)

(NH<sub>4</sub>)<sub>3</sub>Sb<sub>2</sub>(C<sub>2</sub>O<sub>4</sub>)<sub>3</sub> · 6 H<sub>2</sub>O, A. Rosenheim, K. Bierbrauer 20, 305.

(NH<sub>4</sub>)<sub>3</sub>Sb<sub>2</sub>(C<sub>2</sub>O<sub>4</sub>)<sub>3</sub> · 11 H<sub>2</sub>O, A. Rosenheim, K. Bierbrauer 20, 304.

**2-Antimon-2-Ammonium-4-sulfat**

Darst., Dichte, S. Metzl 48, 146.

**4-Antimon-2-Ammonium-7-sulfid** (Sb<sup>III</sup>)

V. Stanek 17, 120.

**Antimon-1-Ammonium-2-sulfid-2-Hydrat** (Sb<sup>III</sup>)

V. Stanek 17, 119.

**Antimon-3-Ammonium-4-sulfid-0- u. -4-Hydrat** (Sb<sup>v</sup>)

V. Stanek 17, 123.

**Antimonate**

Sulfosalze s. **Sulfoantimonate**.

**Antimonate, chlorierte** s. **Antimon-5-chlorid** u. seine Doppelverbb.

**Antimon-Bleisulfide**

Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 435.

**Antimonbromid** (Sb<sup>III</sup>)

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

**Antimon-Cadmium (Leg.)** s. **Cadmium-Antimon**.

**2-Antimon-1-Cadmium-12-chlorid-7-Ammoniak** (Sb<sup>v</sup>)

Darst., Konstit., R. F. Weinland, H. Schmid 44, 56.

**Antimon-1-Chinolinium-6-chlorid** (Sb<sup>v</sup>)

Darst., Konstit., R. F. Weinland, H. Schmid 44, 63.

**Antimon-1-Chinolinium-6-chlorid-1-Chinolin** (Sb<sup>v</sup>)

Darst., Konstit., R. F. Weinland, H. Schmid 44, 61.

**Antimon-2-Chinolinium-7-chlorid-1-Hydrat**

Konstit., Fällbarkeit d. Chlors, R. F. Weinland, H. Schmid 44, 50.

**Antimonchlorid (Sb<sup>III</sup>)**

Bibliographie, J. M. van Bemmelen, P. A. Meerburg, U. Huber Noodt 33, 272.  
Gleichgew. m. Chlorwasserstoff u. Ws., J. M. van Bemmelen, P. A. Meerburg,  
U. Huber Noodt 33, 272.

Leitverm., Lösungsverm., P. Walden 25, 219.

Lösl. in Ws., J. M. van Bemmelen, P. A. Meerburg, U. Huber Noodt 33, 298.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 58.

Smpp. d. Lsgg. in Arsenbromid, Mol.-Gew., P. Walden 29, 377.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

Verbb. mit SbOCl, J. M. van Bemmelen, P. A. Meerburg, U. Huber Noodt  
33, 291.

Verflüchtigung aus salzs. Lsg., L. A. Youtz 35, 55.

Verh. i. Dampfform gegen Schwefelwasserstoff, H. Arctowski 8, 230.

**Antimonchlorid (Sb<sup>V</sup>)**

Leitverm., Lösungsverm., P. Walden 25, 219.

Verbb. m. *cis*- u. *trans*-2-Äthylendiamin-2-Chlor-Kobaltchlorid  
P. Pfeiffer, M. Tapuach 49, 437.

Verbb. m. Chloriden, Darst., Konstit. usw., R. F. Weinland, H. Schmid 44, 37.

Verbb. m. Chromchlorid, Konstit., P. Pfeiffer 36, 349.

Verb. m. Stickstoff-oxy-chlorid (N<sup>III</sup>), 2SbCl<sub>5</sub>·5NOCl, J. W. van Heteren,  
22, 278.

Verflüchtigung aus salzs. Lsg., L. A. Youtz 35, 58.

**Antimon-1-oxy-1-chlorid (Sb<sup>III</sup>)**

Darst., Krystallf., Gleichgew. m. Lsgg., J. M. van Bemmelen, P. A. Meer-  
burg, U. Huber Noodt 33, 290.

**2-Antimon-1-oxy-4-chlorid (Sb<sup>III</sup>)**

J. M. van Bemmelen, P. A. Meerburg, U. Huber Noodt 33, 291.

**3-Antimon-2-oxy-5-chlorid**

Darst., Krystallf., Gleichgew. m. Lsg., J. M. van Bemmelen, P. A. Meer-  
burg, U. Huber Noodt 33, 291.

**4-Antimon-5-oxy-2-chlorid**

J. M. van Bemmelen, P. A. Meerburg, U. Huber Noodt 33, 277.

**Antimon-1-Hydro-6-chlorid-4,5-Hydrat**

Darst., Lösl., Gefrierpp. d. Lsgg., Fällbarkeit d. Chlors durch Ag, Mol.-  
Gew., R. F. Weinland, H. Schmid 44, 43.

**Antimon-1-Chrom-8-chlorid-10-Hydrat**

Konstit., P. Pfeiffer 36, 349.

**Antimon-1-Chrom-8-chlorid-10-Hydrat (grün)**

Konstit., Fällbarkeit d. Chlors, R. F. Weinland, H. Schmid 44, 53.

**3-Antimon-1-Chrom-18-chlorid-13-Hydrat**

Konstit., P. Pfeiffer 36, 349.

**3-Antimon-1-Chrom-18-chlorid-15-Hydrat (violett)**

Konstit., Fällbarkeit d. Chlors, R. F. Weinland, H. Schmid 44, 52.

**Antimon-1-Eisen-8-chlorid-8-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

Konstit., Fällbarkeit d. Chlors, R. F. Weinland, H. Schmid 44, 5.

**Antimon-Gold s. Gold-Antimon.**

**Antimon-Goldlegierung**

Kryst., F. Roessler 9, 72.

**Antimonhydroxyd (Sb<sup>III</sup>)**

Dialyse alkalischer Lsgg., W. Herz 32, 357.

**Antimonige Säure**

Sulfosalze s. Sulfoantimonite.

**Antimonit (Sb<sup>III</sup>)**

Einw. auf Hypo-Sulfite in alkal. Lsgg., R. F. Weinland, A. Gutmann 17, 414.

d. Silbers, geschwefelte, H. Sommerlad 15, 173. — S. Silbersulfantimonite.

Sulfosalze, V. Stanek 17, 119. — S. auch Sulfoantimonite.

**Meta-Antimonit (Sb<sup>III</sup>)**

d. Kupfers, Cu(SbO<sub>3</sub>), M. C. Harding 20, 287.

**Antimonjodid (Sb<sup>III</sup>)**

Einw. v. Ammoniak u. Kaliumamid, Bildg. v. Sb<sub>3</sub>N<sub>3</sub>J, E. H. Franklin 46, 33.

Lösl. in Methylenjodid, J. W. Retgers 3, 344.

Smpp. u. Leitverm. d. Lsgg. in Arsenbromid, Mol.-Gew., P. Walden 29, 377.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

**Antimon-1-Kalium-6-chlorid-1-Hydrat**

Konstit., Fällbarkeit d. Chlors, R. F. Weinland, H. Schmid 44, 49.

**Antimon-Kaliumoxalat (Sb<sup>III</sup>)**

K<sub>10</sub>Sb<sub>2</sub>(C<sub>2</sub>O<sub>4</sub>)<sub>11</sub>·7H<sub>2</sub>O u. 28H<sub>2</sub>O, A. Rosenheim, K. Bierbrauer 20, 297.

K<sub>10</sub>Sb<sub>2</sub>(C<sub>2</sub>O<sub>4</sub>)<sub>10</sub>·12H<sub>2</sub>O, A. Rosenheim, K. Bierbrauer 20, 304.

**Antimon-1-Kalium-2-oxalat-1-Hydrat (Sb<sup>III</sup>)**

A. Rosenheim, K. Bierbrauer 20, 300.

**Antimon-3-Kalium-3-oxalat-4-Hydrat (Sb<sup>III</sup>)**

äquiv. Leitverm., A. Rosenheim, K. Bierbrauer 20, 295.

**2-Antimon-2-Kalium-4-sulfat**

Darst., Dichte, S. Metzl 48, 146.

**Antimon-1-Kalium-1-oxo-1-tartrat (Brechweinstein)**

Anw. z. Titerstellung v. Jodlsgg., S. Metzl 48, 156.

Titration m. Jod, m. Stärke als Indikator, F. E. Hale 31, 112.

Urtitersubstanz in d. Jodometrie, O. Lutz 49, 338.

**2-Antimon-1-Kupfer-12-chlorid-5-Ammoniak (Cu<sup>II</sup>)**

Darst., Konstit., R. F. Weinland, H. Schmid 44, 55.

**2-Antimon-1-Kupfer-12-chlorid-5-Pyridin**

Darst., Konstit., R. F. Weinland, H. Schmid 44, 59.

**Antimonlegierungen s. Legierungen von Antimon.**

**Antimon-Magnesium (Leg.) s. Magnesium-Antimon.**

**Antimon-1-Magnesium-7-chlorid-9-Hydrat**

Konstit., Fällbarkeit d. Chlors, R. F. Weinland, H. Schmid 44, 50

**Antimon-Natrium (Leg.) s. Natrium-Antimon.**

**Antimon-3-Natrium-3-oxalat-5-Hydrat (Sb<sup>III</sup>)**

A. Rosenheim, K. Bierbrauer 20, 297.

**Antimon-2-Natrium-1-hydroxy-2-oxalat-2-Hydrat (Sb<sup>III</sup>)**

A. Rosenheim, K. Bierbrauer 20, 299.

**2-Antimon-2-Natrium-4-sulfat**

Darst. Dichte, Zersetz. durch Wa., S. Metzl 48, 146.

**Antimon-Nickel (Leg.) s. Nickel-Antimon.**

**2-Antimon-1-Nickel-12-chlorid-6-Ammoniak**

Darst. Konstit., R. F. Weinland, H. Schmid 44, 57.

**Antimonoxalat ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ )**

$\text{Sb}_2\text{O}(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \cdot 1\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$ , A. Rosenheim, K. Bierbrauer 20, 293.

$(\text{Sb}_2\text{O}_3)_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ , A. Rosenheim, K. Bierbrauer 20, 294.

**Antimonoxyd ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ )**

Darst. aus Sulfid über das Sulfat, S. Metzl 48, 140.

Lösl. in Boroxyschmelzen, W. Guertler 40, 231.

Verh. gegen Alkalioxalate, A. Rosenheim, K. Bierbrauer 20, 290.

Verh. in alkalischer Lösg. gegen Metallsalzlösgg., M. C. Harding 20, 235.

**Antimonoxyd ( $\text{Sb}^{\text{V}}$ )**

Verh. gegen Ammoniak, flüssiges, A. Rosenheim, F. Jacobssohn 50, 307.

**2-Antimon-1-Palladium**

Kryst., F. Roessler 9, 69.

**2-Antimon-1-Platin  $\text{PtSb}_2$**

Kryst., F. Roessler 9, 67.

**Antimon-1-Pyridinium-6-chlorid**

Darst., Konstit., R. F. Weinland, H. Schmid 44, 61.

**2-Antimon-3-Pyridinium-13-chlorid**

Darst., Konstit., R. F. Weinland, H. Schmid 44, 62.

**Antimon-1-Pyridinium-6-chlorid-1-Pyridin**

Darst., Konstit., R. F. Weinland, H. Schmid 44, 60.

**2-Antimon-3-Rubidium-9-bromid ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ )**

H. L. Wheeler 5, 258.

**10-Antimon-23-Rubidium-53-bromid ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ )**

H. L. Wheeler 5, 258.

**Antimon-1-Rubidium-4-chlorid ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ )**

H. L. Wheeler 5, 256.

**2-Antimon-3-Rubidium-9-chlorid ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ )**

H. L. Wheeler 5, 256.

**10-Antimon-23-Rubidium-53-chlorid ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ )**

H. L. Wheeler 5, 257.

**2-Antimon-1-Rubidium-7-chlorid-1-Hydrat ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ )**

Darst., Krystallf., H. L. Wheeler 5, 255.

**2-Antimon-3-Rubidium-9-jodid ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ )**

H. L. Wheeler 5, 259.

**Antimonsäure s. a. Antimonoxyd ( $\text{Sb}^{\text{V}}$ )**

Sulfosalze s. Sulfoantimonate.

**Antimonsäure, chlorierte s. Antimon-5-chlorid u. seine Doppelverb.**

**Antimon-Silber (Leg.) s. Silber-Antimon.**

**Antimon-1-Silber-6-chlorid-2-Ammoniak**

Darst., Konstit., R. F. Weinland, H. Schmid 44, 54.

**Antimon-1-Silber-6-chlorid-2-Pyridin**

Darst., Konstit., R. F. Weinland, H. Schmid 44, 58.

**Antimon-1-Silber-2-sulfid** ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ )

Darst. durch Schmelzen, H. Sommerlad 15, 176.

**Antimon-3-Silber-3-sulfid** ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ )

Darst. durch Schmelzen, H. Sommerlad 15, 174.

**2-Antimon-3-sulfat**

Darst., Dichte, Doppelsalze m. Alkalisulfaten. Hydrolytische Spaltung,  
S. Metzl 48, 140.

**2-Antimon-1-oxy-2-sulfat**

S. Metzl 48, 150.

**2-Antimon-2-oxy-1-sulfat**

S. Metzl 48, 148.

**Antimonsulfid** ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ )

Ammoniumsalz  $(\text{NH}_4)_3\text{Sb}_2\text{S}_7$ , V. Stanek 17, 120.

Best., maßanalyt., durch Behandlung m. Eisensulfat ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), J. Hanus  
17, 112.

Darst., Analyse, Anwendbarkeit z. Antimonbest., A. Fischer 42, 405.

Verh. gegen Ammoniumsulfid unter Druck. Bild. v. Ammonium-meta-  
2-sulfoantimonit-2-Hydrat, V. Stanek 17, 119.

**2-Antimon-4-sulfid** ( $\text{Sb}^{\text{IV}}$ )

Bildg. durch Einw. v. Sulfoarsenaten auf Brechweinsteinlsg., R. F.  
Weinland, P. Lehmann 26, 380.

**Antimonsulfid** ( $\text{Sb}^{\text{V}}$ )

Ammoniumsalz: 3-Ammonium-4-sulfoantimonat, Anhydrid u. 4-Hydrat,  
V. Stanek 17, 121.

**Antimonsulfophosphat** ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ )

$\text{SbPS}_4$ , E. Glatzel 4, 219.

**Antimon-Thallium (Leg.)** s. Thallium-Antimon.**Antimon-3-Hydro-3-thioglykolat-12-Hydrat**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 246.

**Antimonyl-Kaliumtartrat** s. Antimon-Kalium-oxy-tartrat.**Antimon-Zink (Leg.)** s. Zink-Antimon.**2-Antimon-1-Zink-12-chlorid-4-Ammoniak**

Darst., Konstit., R. F. Weinland, H. Schmidt 44, 57.

**Antimon-Zinn (Leg.)** s. Zinn-Antimon.**Anziehungskraft, chemische.**

J. Schmidt 31, 146.

**Apatit**

v. Ceylon, Analyse, P. Jannasch, J. Locke 7, 154.

künstlicher, barium- und strontiumhaltiger, C. v. Woyczynski 6, 310.

**Apparate**

Akkumulatorenanlage der Bergakademie in Clausthal, F. W. Küster  
26, 167.

z. Analyse v. Stickstoff-1-oxyd — 2-Stickstoff-4-oxydgemischen,  
N. v. Wittorff 41, 88.

z. Analyse der Gase bei Schmelzelektrolysen, S. Grünauer 39, 420.

z. Arbeiten m. flüssigem Ammoniak, E. C. Franklin 49, 13.

z. Auslaugen v. Kupfersulfiden durch Elektrolyse, J. Egli 30, 25.

z. Best. v. Abkühlungslinien, R. Ruer 49, 865.

**Apparate**

- z. Best. der Auflösungsgeschwindigkeit fester Körper, L. Brunel, St. Toloczko 35, 23.
- z. Best. d. Auflösungsgeschw. v. Zink in SS., F. Novak 47, 421.
- z. Best. v. Benzoldampf als Dinitrobenzol, E. Harbeck, G. Lunge 16, 41.
- z. Best. v. Bromaten auf gasvolumetr. Wege, M. Schlötter 37, 172.
- z. Best. v. Chlor im Bariumsulfat, G. A. Hulett, L. H. Duschak 40, 196.
- z. Best. d. Dampfdichte nach Victor Meyer, modifiziert, E. Thiele 1, 279.
- z. Best. d. Dampfdichte unt. vermindertem Druck, H. Erdmann 32, 425.
- z. Best. d. Dampfdruckes u. d. Dampfzusammensetzung von Brom-Jodgemischen, P. C. E. Meerum Terwogt 47, 220.
- z. Best. d. Dampfspanng. v. Quecksilberchlorid, H. Arctowski 7, 172.
- z. Best. d. Dichte v. Brom-Jodgemischen, P. C. E. Meerum Terwogt 47, 232.
- z. Best. d. Dichte v. Chlor, F. P. Treadwell, W. A. K. Christie 47, 446.
- z. Best. d. Dichte v. Sauerstoff u. Wasserstoff, J. Thomsen 12, 2.
- z. Best. v. Dissoziationstempp. v. Carbonaten, O. Brill 45, 275.
- z. Best. v. Fluor durch Destill. m. Schwefels, P. Jannasch, A. Röttgen 9, 268.
- z. Best. v. Fluor in Fluoriden, K. Daniel 38, 260.
- z. Best. flüchtiger Substanzen ( $\text{CO}_2$ ) durch Gewichtsverlust, L. L. Kreider 44, 154.
- z. Best. d. Gleichgew. d. Reaktion  $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$  mit strömenden Gasen, F. Haber, G. van Oordt 44, 344.
- z. Best. v. Hydrazin durch Volumetrie, J. Petersen 5, 2.
- z. Best. v. Kohlenoxyd, Methan u. Wasserstoff, gasanalyt., durch Verbrennung, L. M. Dennis, C. G. Hopkins 19, 182.
- z. Best. v. Kupfer m. Hydrazinsulfat (Hydrazin m. ammoniakal. Kupferlsg.) auf gasometrischem Wege, E. Ebler 47, 371.
- z. Best. d. Leitvermögens, elektr., v. Metallen, G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm 46, 285.
- z. Best. d. Leitverm. v. salpetriger S., E. Marchlewski 5, 89.
- z. Best. d. Leitverm., elektr., v. Selen, R. Marc 48, 398.
- z. Best. v. Molekulargeww. nach der Siedemeth., W. Landsberger 17, 423.
- z. Best. v. Molekulargeww. im VakuumgefäÙs, H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 415.
- z. Best. v. Potentialen, A. Thiel 24, 4.
- z. Best. d. Potentials v. Elementen mit geschmolzenen Elektrolyten, R. Suchy 27, 157.
- z. Best. v. Potentialen stromdurchflossener Elektroden, M. Bose 44, 237.
- z. Best. v. Quecksilber durch Hydrazinsalze (Hydrazin durch Quecksilbersalze) auf gasanalytischem Wege, E. Ebler 47, 377.
- z. Best. d. Reaktionsgeschw. v.  $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{SO}_3$ , E. Berl 44, 267.
- z. Best. v. Sauerstoff in Blei, G. Lunge, E. Schmidt 2, 453.
- z. Best. v. Smp. unter Druck, G. Tammann 40, 54.
- z. Best. d. Sdp. u. der Dampfzusammensetz. v. Brom-Jodgemischen, P. C. E. Meerum Terwogt 47, 214.
- z. Best. d. Sdp. u. d. Dampfzusammensetz. v. Per-Chlors.-Ws.-Gemischen, H. J. van Wyk 48, 30.

**Apparate**

- z. Best. v. Sdpp. unter vermindertem Druck, H. Erdmann 32, 435.
- z. Best. d. spez. Wärme, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 242.
- z. Best. d. Stickoxyde in Salpeters., L. Marchlewski 1, 373, 375.
- z. Best. d. Stromausbeuten bei Elektrolyse v. Kupferchlorid, J. Egli 30, 59.
- z. Best. d. Umwandlungen von Selen, R. Marc 48, 396.
- z. Best. v. Vanadins. durch Destillation m. Chlorwasserstoff, F. A. Gooch, L. B. Stookey 32, 456.
- z. Best. d. Verdampfungsgeschw., R. Phookan 2, 8; 5, 70.
- z. Best. d. Verdampfungsgeschw. fester Stoffe, H. Arctowski 12, 421.
- z. Best. v. Wa. im Topas durch Schmelzen mit Bleioxyd, P. Jannasch, J. Locke 6, 168.
- z. Best. d. Zerfallsgeschw. nach statischem u. dynamischem Verfahren, St. Jahn 48, 271.
- z. Best. v. Zersetzungspanngg., E. Müller 26, 17, 23.
- z. Best. d. Zersetzungspanngg. in geschmolzenen Elektrolyten, Sacher 28, 405.
- z. Darst. wasserfreier Bromide, Th. W. Richards 8, 265.
- z. Darst. wasserfreier Chloride d. seltenen Erden, O. Pettersson 4, 4.
- z. Darst. v. Kohlen-*I*-sulfid, J. Thomsen 34, 189.
- z. Darst. v. Kaliumamalgam durch Elektrolyse, W. Kerp 17, 301.
- z. Darst. v. Lösgg. v. gelbem Arsen, H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 439.
- z. Darst. v. Lösgg. v. Calcium- u. Magnesium-*hydro*-carbonat u. Best. derselben, F. P. Treadwell, M. Reuter 17, 171.
- z. Darst. v. Natriumhydroxyd, rein, f. d. Laboratoriumsgebrauch, F. W. Küster 41, 474.
- z. Darst. oxydierbarer Verbb. u. Filtration unter Luftausschluss, E. Petersen 38, 346.
- z. Darst. v. Ozon u. Wasserstoff durch Elektrolyse, G. Pickel 38, 307.
- z. Darst. v. Salpeters., absolut., F. W. Küster, S. Münch 48, 350.
- z. Darst. v. Stickstoff-2-oxyd, G. Lunge, G. Porschnew 7, 222.
- z. Darst. v. Stickstoff-*1-oxy-1*-fluorid, O. Ruff, K. Stäuber 47, 192.
- z. Darst. v. Thalliumäthylat, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 221.
- z. Darst. v. Wasserstoff in reinem Zustand durch Elektrolyse, M. Vèzes, J. Labatut 32, 464.
- z. Darst. v. Wasserstofftellurid durch Elektrolyse, E. Ernyei 25, 315.
- z. Destillation v. Metallen, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler, 29, 177.
- z. Elektrolyse v. Bleichlorid bei quantitat. Best. der Stromausbeute, A. Appelberg 36, 39.
- z. Elektrolyse v. Chlorwasserstoffs., E. Rupp 32, 360.
- z. Elektrolyse v. Kupfersulfatlösg. unter Ermittlung d. Reaktionsgeschwindigkeit, J. Siegrist 26, 278, 303.
- z. Elektrolyse v. Nitrosylschwefels., A. Gureman 7, 161.
- z. Elektrolyse v. Oxals., T. Åkerberg 31, 164.
- z. Elektrolyse mit rotierender Kathode, F. A. Gooch, H. E. Medway 35, 414.



**Apparate**

- z. Elektrolyse v. Salzschnmelzen bei hoher Temp., O. H. Weber 21, 308.
- z. Elektrolyse v. Salzschnmelzen, C. C. Garrard 25, 274.
- z. Elektrolyse v. Salzschnmelzen, G. Auerbach 28, 8.
- z. Elektrolyse v. Zinkchlorid, S. Grünauer 39, 889.
- Entlader f. Funkenspektra v. Lösgg., L. M. Dennis 16, 19.
- z. Entwässern v. Zinkchlorid, S. Grünauer 39, 486.
- z. Entwicklung v. Chlor, E. Rupp 32, 359.
- Flaschen m. Platin- oder Silbereinlagen z. Aufbewahrung reiner alkalischer Lösgg., A. v. Kalescinazki 7, 384.
- z. Füllen v. Pyknometern, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 286.
- z. Füllen v. Wägegläsern ohne Luftzutritt, Th. W. Richards, E. H. Archibald 34, 862.
- z. Gasanalyse nach Hempel, Abänderung, Th. W. Richards 29, 359.
- Gasketten v. Kohlenoxyd u. Sauerstoff, V. Hoeper 20, 419.
- Gasofen m. Gebläse f. sehr hohe Temp., R. Lorenz 8, 220.
- Glühöfen m. Gaszufuhr, G. Brügelmann 10, 418.
- Heizvorrichtung u. Schmelzofen f. d. Elektrolyse geschmolzener Elektrolyte, V. Czepinski 19, 220.
- z. Herstellung u. Messung v. Konzentrationsketten im Wasserstoffstrom, G. Bodlaender, W. Eberlein 39, 205.
- Kolorimeter m. Lummer-Brodhunschem Prismenpaare, H. Krüm 5, 325.
- z. Mischen u. Aufbewahren v. Gasen über Quecksilber (Gasometer), F. W. Küster, Franke, Geibel 42, 454.
- Nephelometer z. Best. kleinster im Wasser suspendierter Trübungen Th. W. Richards 8, 268.
- Nephelometer z. quant. Best. feiner Trübungen, T. W. Richards, H. G. Parker 18, 95.
- Ofen z. Darst. v. Siliciumcarbid, O. Mühlhaeuser 5, 110.
- Ofen z. Elektrolyse v. Salzschnmelzen im U-Rohre, A. Helfenstein 23, 260.
- Ofen z. Verbrennung v. Eisen, F. Foerster 8, 278.
- z. Phosphornachweis, P. Muckerji 27, 72.
- z. Pressen v. Metallen, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 234.
- z. Registrierung v. elektrischen Strömen, F. W. Küster 46, 115.
- z. Registrieren v. Temp. (Registrierpyrometer), N. S. Kurnakow 42, 184.
- z. Redukt. v. Lösgg. m. Zink, F. A. Gooch, R. D. Gilbert 35, 420.
- z. Sublimieren u. Einfüllen v. Stoffen in Wägegläser unter Luftausschluss, Th. W. Richards, B. S. Merigold 31, 250.
- z. Trenng. v. Brom u. Chlor, P. Jannasch, K. Aschoff 5, 9.
- z. Trenng. v. Brom, Chlor, Jod durch Destillation, C. Friedheim, R. J. Meyer 1, 419.
- z. Trenng. v. Brom, Chlor, Jod durch Elektrolyse, H. Specketer 21, 285.
- z. Trocknen v. Gasen, Th. W. Richards, H. G. Parker 18, 94.
- z. Veranschaulichung v. Kohlenstaubexplosionen, T. E. Thorpe 1, 320.
- z. Verbrennung v. Schwefelwasserstoff, J. Habermann 38, 103.

**Argon**

Fluorescenzspektrum u. sein Bez. z. Nordlicht, M. Berthelot 9, 4.

Stellung im System d. Elemente, W. Crookes 18, 72.

**Arragonit**

Spektralanalyt. Verh., O. Vogel 5, 55.

Umwandlg. in Calcit, H. Boeke 50, 244.

**Arsen**

Allotropie, J. W. Retgers 4, 409.

Allotropie, H. Erdmann, M. v. Unruh 82, 487.

Best. in Sulfiden, P. Jannasch 6, 303.

Best. (massanalytisch) d. Kaliumjodat, L. W. Andrews 36, 80.

Einw. auf Selen beim Schmelzen, A. Clever, W. Muthmann 10, 121.

Nachw. neben Antimon u. Zinn, F. A. Gooch, B. Hodge 6, 288.

Nachw. u. Best. geringer Mengen in Kupfer, F. A. Gooch, H. P. Moseley 7, 127.

Sublimationsprodukte, J. W. Retgers 4, 403.

Trenng. v. Blei, Kupfer, Eisen im Chlorwasserstoffstrome, P. Jannasch, F. Schmitt 9, 274.

Trenng. v. Cadmium, Kupfer, Quecksilber, Wismut durch Elektrolyse, S. C. Schmucker 5, 202.

Trenng. v. Eisen u. Mangan durch alkalisches Wasserstoffperoxyd, P. Jannasch, H. Kammerer 10, 408.

Trenng. v. Kobalt u. Nickel durch alkalisches Wasserstoffperoxyd, P. Jannasch, H. Lehnert 12, 124.

Trenng. v. Kupfer, R. G. van Name 31, 92.

Trenng. v. Kupfer als Oxalat, C. A. Peters 26, 119.

Trenng. v. Quecksilber durch Glühen im Sauerstoffstrome, P. Jannasch 12, 363.

Verflüchtig. als Arsenwasserstoff, F. W. Schmidt 1, 353.

Verh. gegen Lösungsmittel, J. W. Retgers 4, 436.

**Arsen, amorphes**

Nichtexistenz, J. W. Retgers 4, 424.

**Arsen, braunes**

Identifizierung als AsH, J. W. Retgers 4, 429.

**Arsen, gelbes**

Darst. im Vacuum, J. W. Retgers 6, 318.

Darst. d. Lösg., Reindarst., Phys. Eigenschaften, Umwandlung in andere Formen, Lösl., Mol.-Gew., H. Erdmann, M. v. Unruh 82, 487.

**Arsen, schwarzes**

Krystalstruktur, J. W. Retgers 4, 424.

**Arsenate (As<sup>V</sup>)**

v. Eisen (Fe<sup>III</sup>), H. Metzke 19, 457.

Imido-*meta*-arsenate, A. Rosenheim, F. Jacobssohn 50, 307.

Sulfosalze s. Sulfoarsenate u. Sulfo-*oxy*-arsenate.

Verb. m. Chromaten, C. Friedheim, J. Mozkin 6, 274.

Verb. m. Tellurs. (Te<sup>VI</sup>), R. F. Weinland, H. Prause 28, 64. — S. Tellursäurearsenate.

**Arsenatsodalith**

J. Thugutt 2, 92.

**Arsen-Bleisulfide**

Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 442.

**Arsenbromid ( $As^{III}$ )**

Smp., Sdp., Krystallform, Elektr. Leitverm., Molare Smp.-erniedrigung, Verh. als Lösungsmittel, P. Walden 29, 373.

**2-Arsen-3-Chäsium-9-bromid ( $As^{III}$ )**

H. L. Wheeler 4, 454. Krystallform 4, 459.

**2-Arsen-1-Chäsium-3-oxy-1-bromid ( $As^{III}$ )**

H. L. Wheeler 4, 456.

**2-Arsen-3-Chäsium-9-chlorid ( $As^{III}$ )**

H. L. Wheeler 4, 453. Krystallform 4, 458.

**2-Arsen-1-Chäsium-3-oxy-1-chlorid ( $As^{III}$ )**

H. L. Wheeler 4, 456.

**2-Arsen-3-Chäsium-9-jodid ( $As^{III}$ )**

H. L. Wheeler 4, 455. Krystallform 4, 460.

**2-Arsen-1-Chäsium-3-oxy-1-jodid ( $As^{III}$ )**

H. L. Wheeler 4, 457.

**Arsenchlorid ( $As^{III}$ )**

Leitverm., Lösungsverm., P. Walden 25, 214.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 53.

Verh. in Dampfform gegen Schwefelwasserstoff, H. Arctowski 8, 220.

Verflüchtigung aus salzsaurer Lösg., L. A. Youtz 35, 62.

**Arsenduedeciwolframsäure**

F. Kehrmann, E. Rüttmann 22, 285.

s. auch Wolframsäurearsenate.

**Arsenige Säure**

Gleichgew. in Lösgg. von Natriumborat, Borsäure, arseniger Säure, Komplexbildg., F. Auerbach 37, 353.

Molekularzustand in Lösg., L. Bruner, St. Tollocsko 37, 455.

Sulfosalze s. Sulfoarsenite.

s. auch Arsenoxyd ( $As^{III}$ )**Arsenige Säure  $HAsO_4 \cdot H$** 

Existenz in Lösg., F. Auerbach 37, 363.

**Meta-Arsenige Säure**

Verteilg. zw. Ws. u. Amylalkohol, Selbstkomplexe in Lösg., F. Auerbach 37, 355.

**Arsenik s. Arsenoxyd ( $As^{III}$ ).****Arsenite ( $As^{III}$ ).**Einw. auf *Hypo*-Sulfite in alkalischer Lösg., R. F. Weinland, A. Gutmann 17, 409.

v. Silber, geschwefelte, H. Sommerlad 15, 173. — S. Silbersulfoarsenite.

Sulfosalze s. Sulfoarsenite.

**Arsenitsodalith**

J. Thugutt 2, 89.

**Arsenjodid ( $As^{III}$ )**

Lösl. in Methylenjodid, J. W. Retgers 3, 344.

**Arsenjodid ( $\text{As}^{\text{III}}$ )**

Smpp. d. Lsgg. in Arsenbromid ( $\text{As}^{\text{III}}$ ), Mol.-Gew., P. Walden 29, 376.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

**2-Arsen-1-Kalium-3-oxo-1-jodid ( $\text{As}^{\text{III}}$ )**

H. L. Wheeler 4, 457.

**Arsenkies**

Analyse, P. Jannasch 6, 308.

**Arsenlegierungen s. Legierungen von Arsen.**

**Arsenluteowolframsäure**

F. Kehrmann, E. Rüttmann 22, 285.

S. auch Wolframsäurearsenate.

**Arsenmolybdänate s. Molybdänsäurearsenate.**

**Arsenmolybdänate, geschwefelte**

R. F. Weinland, K. Sommer 15, 42. — S. auch Molybdänsäurearsenate.

**Arsenoxyd ( $\text{As}^{\text{III}}$ )**

Acceptor bei Sauerstoffaktivierung der Cersalze, E. Baur 30, 252.

Acceptorwirkung, W. Manchot 27, 420.

Acceptorwirkung, W. Manchot, J. Herzog 27, 414.

Anw. z. Best. v. Bromsäure, F. A. Gooch, J. C. Blake 33, 96.

Einw. v. Schwefelwasserstoff auf die Lsg., F. W. Küster, G. Dahmer 33, 105.

Einw. v. Schwefelwasserstoff auf d. Lsg., H. Winter 43, 228.

Konstit., Redukt., H. Erdmann 32, 458.

Lösl. in geschmolz.  $\text{B}_2\text{O}_3$ , W. Guertler 40, 231.

Lösl., Lösungswärme, Molekularzustand in Lsg., L. Bruner, St. Tollocsko 37, 455.

Verbb. mit Alkalihalogeniden, H. L. Wheeler 4, 451.

Verh. gegen Alkalioxalate, A. Rosenheim, K. Bierbrauer 20, 305.

Verh. gegen Ozon, F. P. Treadwell, E. Anneler 48, 94.

s. auch arsenige Säure.

**Arsenoxyd, glasiges ( $\text{As}^{\text{III}}$ )**

Verh. beim Erhitzen, J. W. Retgers 4, 407.

**Arsenoxyd ( $\text{As}^{\text{V}}$ )**

Katalysator der Schwefel-3-oxymbildg. aus  $\text{SO}_2$  u. O, Reaktionsgeschwindigkeit, E. Berl 44, 267.

Verh. gegen verflüssigtes Ammoniak, A. Rosenheim, F. Jacobssohn 50, 307.

s. auch Arsensäure.

**2-Arsen-1-Platin  $\text{PtAs}_2$**

Kryst., Darst. durch Schmelzen, Krystallform, F. Roessler 9, 61.

**2-Arsen-3-Rubidium-3-bromid ( $\text{As}^{\text{III}}$ )**

H. L. Wheeler 4, 454. Krystallform 4, 460.

**2-Arsen-1-Rubidium-3-oxo-1-bromid ( $\text{As}^{\text{III}}$ )**

H. L. Wheeler 4, 456.

**2-Arsen-3-Rubidium-3-chlorid ( $\text{As}^{\text{III}}$ )**

H. L. Wheeler 4, 453. Krystallform 4, 459.

**2-Arsen-1-Rubidium-3-oxo-1-chlorid ( $\text{As}^{\text{III}}$ )**

H. L. Wheeler 4, 456.

**2-Arsen-3-Rubidium-9-jodid (As<sup>III</sup>)**

H. L. Wheeler 4, 455. Krystallform 4, 461.

**2-Arsen-1-Rubidium-3-oxy-1-jodid (As<sup>III</sup>)**

H. L. Wheeler 4, 457.

**Arsensäure (As<sup>V</sup>)**

Anw. z. Best. v. Jod in Halogensalzen, F. A. Gooch, P. E. Browning 4, 178.

Best., H. Metzke 19, 460.

Best. durch Jodometrie, F. A. Gooch, J. C. Morris 25, 227.

Best. als Magnesium-Ammoniumarsenat, M. Austin 23, 146.

Einw. v. Molybdäns. auf Lösgg. v. —, C. Friedheim, F. Mach 2, 349.

Einw. v. Schwefelwasserstoff, Le Roy W. McCay 29, 36.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 22. 8, 48.

Redukt. durch Dest. m. Salzs. u. Kaliumbromid, F. A. Gooch, J. K. Phelps 7, 123.

Selenosalze, Darst., R. F. Weinland, O. Rumpf 14, 42, s. a. Selenoarsenate.

Sulfosalze, Darst., R. F. Weinland, O. Rumpf 14, 42.

Sulfosalze u. Oxysulfosalze, Bildg. u. Trenng., R. F. Weinland, P. Lehmann 26, 327.

Sulfosalze s. auch Sulfoarsenate u. Sulfo-oxy-arsenate.

Verbb. m. Molybdänaten s. Molybdänsäurearsenate.

Verbb. m. Wolframaten s. Wolframsäurearsenate.

Sulfosalze s. auch Arsenoxyd (As<sup>V</sup>) u. Sulfo-Arsens.**Arsensäure-Wolframate s. Wolframsäure-Arsenate.****Arsensäuretellurate**

R. F. Weinland, H. Prause 28, 64.

s. auch Tellursäurearsenate.

**Arsenselenid (As<sup>V</sup>)**

A. Clever, W. Muthmann 10, 128.

**Arsenselenverbindungen**

Darst., Analyse, A. Clever, W. Muthmann 10, 122.

s. auch Selenoarsenate u. Seleno-oxy-arsenate.

**Arsen-3-Silber-3-sulfid (As<sup>III</sup>)**

Darst. durch Schmelzen, H. Sommerlad 15, 177.

**Arsensulfid (As<sup>III</sup>)**

Bildg., kolloid. Lösg., F. W. Küster, G. Dahmer 33, 105.

Einw. auf Magnesiumoxyd u. Schwefel, W. Foster jr. 37, 59.

Fällung d. kolloidalen m. BaSO<sub>4</sub>, F. W. Küster, G. Dahmer 34, 410.

Kolloidale Lösg., Polymorphie, H. Winter 43, 228.

Verh. gegen Natriumhydroxydlösgg., R. F. Weinland, P. Lehmann, 26, 341.

**Arsensulfid (As<sup>III</sup>, v)**

Verbb. m. Sulfomolybdänaten, R. F. Weinland, K. Sommer 15, 42.

**Arsen-2-sulfid (As<sup>V</sup>)**

Bildg. b. d. Einw. v. Natrium-2-Hydro-arsenit auf Natrium-hypo-sulfit,

R. F. Weinland, A. Gutmann 17, 412.

**Arsensulfid (As<sup>V</sup>)**

Einw. v. kaustischen Alkalien u. alkalischen Erden, Le Roy W. McCay 25, 459.

**Arsensulfid (As<sup>v</sup>)**

Einw. auf Magnesiumoxyd, Bariumcarbonat, Ammonium- und Natriumhydroxyd, Bildg. v. Sulfo-Arsenaten, L. W. McCay, W. Foster 41, 452.

Verh. gegen Kaliumhydroxyd, Ammoniak u. Bariumhydroxydlösg. R. F. Weinland, P. Lehmann 26, 338.

Verh. gegen Natriumäthylat, R. F. Weinland, P. Lehmann 26, 323.

Verh. gegen Natriumhydroxydlösgg., R. F. Weinland, P. Lehmann 26, 325.

**Arsensulfid-6-Hydrat (As<sup>III</sup>)**

Darst., Dichte, Spec. Vol., Zersetz. durch Druck, W. Spring 10, 186.

**Arsensulfophosphat (As<sup>III</sup>)**

AsPS<sub>4</sub>, E. Glatzel 4, 222.

**Arsen-3-Hydro-3-thioglykolat-0,5-Hydrat**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 246.

**Arsenvanadinate s. Vanadinsäurearsenate.**

**Arsenwasserstoff**

quantitative Verflüchtig., F. W. Schmidt 1, 353.

**Arsenwasserstoff, fester**

AsH, J. W. Retgers 4, 481.

**Arsenwasserstoff, gasförmiger, AsH<sub>3</sub>**

Zersetzung durch Hitze, J. W. Retgers 4, 481.

**Arsenwolframate s. Wolframsäure-Arsenate.**

**Asbest, wasserfreier (Amphibol)**

Lösl., Zersetz., M. Austin 32, 369.

**Asbest, wasserhaltiger (Serpentin)**

Lösl., Zersetz., M. Austin 32, 368.

**Asbestfilter**

Herstellung u. Behandlung, F. Henz 37, 13.

**Assoziation**

in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 145.

Zurückführung auf Valenzwirkungen, R. Abegg 39, 349.

**Assoziationsfaktor**

J. Traube 8, 339.

v. Lösungsmitteln, Zusammenhang m. Dissoziationsvermögen, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 202.

Zusammenhang m. Ionisationsvermögen, P. Walden 29, 390.

**Atom**

Farbe, Bez. z. Farbe d. Ions u. Moleküls, M. C. Lea 9, 313.

Färbung, Bez. z. d. Ionen, Moleküle, M. C. Lea 12, 340.

Volumen, J. Traube 40, 374.

**Atombewegung**

d. Elemente, F. Flawitzky 12, 182.

**Atomgewicht**

v. Aluminium, bestimmt aus d. d. Wasserstoffs u. Sauerstoffs bei d. Einw. auf Kaliumhydroxyd, J. Thomsen 15, 451.

v. Antimon, Internat. Atomgewichtsausschufs 1903 33, 242.

v. Barium durch Analyse v. Bariumbromid, Th. W. Richards 3, 448.

**Atomgewicht**

- v. Barium durch Analyse v. Bariumchlorid, Th. W. Richards 6, 89.
- Basis, K. Seubert 13, 229.
- Basis, F. W. Küster 14, 251.
- Basis, B. Brauner 14, 256.
- Basis, B. Brauner 26, 186.
- Basis, H. Erdmann 27, 127.
- Basis, Th. W. Richards 28, 355.
- Berechnung, J. Schmidt 31, 146.
- Berechnung, F. W. Clarke 32, 219.
- Berechnung, J. Meyer 43, 242.
- Berichte d. Internat. Ausschusses, s. Atomgewichtstabelle.
- v. Beryllium, Internat. Atomgewichtsausschufs 1905 43, 1.
- v. Beryllium; Neubest., Bibliographie, Ch. L. Parsons 40, 400.
- v. Beryllium, Ch. L. Parsons 46, 215.
- Bezz., numerische, M. C. Lea 12, 249.
- Bezz., numerische, J. R. Rydberg 14, 66.
- v. Brom durch Synthese v. Silberbromid und Überführung in Silberchlorid,  
G. P. Baxter 50, 396.
- v. Cadmium, W. S. Lorimer, E. F. Smith 1, 364.
- v. Cadmium, Internat. Atomgewichtsausschufs 1906 48, 130.
- v. Cadmium, Neubest., G. P. Baxter, M. A. Hines 44, 158.
- v. Cadmium, Neubest., G. P. Baxter, M. A. Hines, H. L. Frevert 49, 415.
- v. Cäsium, Neubest., Th. W. Richards, E. H. Archibald 34, 358.
- v. Cäsium, Internat. Atomgewichtsausschufs 1904 38, 1.
- v. Calcium, Neubest., Th. W. Richards 31, 271.
- v. Cer, Internat. Atomgewichtsausschufs 1903 33, 242.
- v. Cer, Internat. Atomgewichtsausschufs 1904 38, 1.
- v. Cer, Neubest., B. Brauner, A. Baték 34, 103.
- v. Cer, Neubest., B. Brauner 34, 207.
- v. Chlor, Internat. Atomgewichtsausschufs 1906 48, 129.
- v. Chlor, Neubest., Th. W. Richards, R. C. Wells 47, 56.
- Einfl. auf das Vereinigungsbestreben d. Elemm., N. u. Wl. Békétóff  
40, 355.
- v. Eisen, Best. durch Auflösung in Jod u. Rücktitration des Überschusses  
C. Winkler 8, 294.
- v. Eisen durch Reduktion v. Eisenoxyd ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ) zum Metall, Th. W. Richards,  
G. P. Baxter 23, 245.
- v. Eisen, Neubest., Einfl. d. Erdmagnetismus, G. P. Baxter 38, 232.
- v. Erden, seltenen, Bestimmungsmeth., W. Wild 38, 191.
- v. Erden, seltenen, Bestimmungsmeth., W. Feit, K. Przibylla 43, 202.
- v. Erden, seltenen, Bestimmungsmeth. (Daten für Y, Yb, Er, La, Sa, Nd),  
O. Brill 47, 464.
- v. Europium durch Best. d. durch d. Oxyd gebundenen Schwefelsäure, W. Feit,  
K. Przibylla 50, 259.
- v. Fluor, Neubest., J. Meyer 36, 813.
- v. Gadolinium, C. Benediks 22, 398.
- v. Gadolinium, Internat. Atomgewichtsausschufs 1906 48, 130.

**Atomgewicht**

- v. Gadolinium durch maſsanalytiſche Beſt. d. durch d. Oxyd gebundenen Schwefelſäure, W. Feit, K. Przibylla 50, 260.
- v. Germanium, Internat. Atomgewichtsausschuſs 1903 33, 242.
- v. Helium, N. A. Langlet 10, 290.
- v. Indium, A. Thiel 39, 119.
- v. Indium, Internat. Atomgewichtsausschuſs 1905 43, 1.
- v. Indium, Neubest. nach verſchiedenen Methth., A. Thiel 40, 295.
- v. Jod, Internat. Atomgewichtsausschuſs 1905 43, 2; 1906 48, 180.
- v. Jod, Neubest., G. P. Baxter 43, 14.
- v. Jod, Neubest., G. P. Baxter 46, 86.
- v. Kalium, Internat. Atomgewichtsausschuſs 1906 48, 181.
- v. Kalium, Neubest., Th. W. Richards, E. H. Archibald 34, 367.
- v. Kobalt, C. Winkler 8, 4.
- v. Kobalt, C. Winkler 8, 291.
- v. Kobalt durch Analyſe d. Kobaltbromides, Th. W. Richards, G. P. Baxter 16, 371.
- v. Kobalt durch Analyſe v. Kobaltbromid, Th. W. Richards, G. P. Baxter 21, 250.
- v. Kobalt durch Analyſe v. Kobaltchlorid ( $\text{Co}^{\text{II}}$ ) u. Kobaltoxyd ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ), Th. W. Richards, G. P. Baxter 22, 221.
- v. Kobalt, Kritik, C. Winkler 17, 236.
- v. Kobalt durch Redukt. v. Kobaltoxyd ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ) im Waſſerſtoſſſtrom, H. Remmler 2, 225.
- v. Kobalt durch Redukt. v. Kobaltoxyd ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ) z. Metall, W. Hempel, H. Thiele 11, 75.
- v. Kobalt durch Überführung v. Metall in Kobaltchlorid ( $\text{Co}^{\text{II}}$ ), W. Hempel, H. Thiele 11, 88.
- v. Kobalt durch Umſetzung v. Metall m. Silberſulfat, C. Winkler 4, 463.
- v. Kohlenſtoſſ, Ch. L. Parsons 46, 215.
- v. Kohlenſtoſſ, Internat. Atomgewichtsausschuſs 1906 48, 181.
- v. Kupfer, Th. W. Richards 1, 150, 187.
- v. Kupfer, Kritik d. Beſt. v. Richards, G. Hinrichs 5, 293.
- v. Lanthan, Internat. Atomgewichtsausschuſs 1903 33, 242.
- v. Lanthan, B. Brauner 33, 317.
- v. Lanthan, H. C. Jones 36, 92.
- v. Lanthan durch maſsanalytiſche Beſt. d. durch das Oxyd gebundenen Schwefelſäure, W. Feit, K. Przibylla 50, 257.
- v. Magnesium aus Magnesiumchlorid, Th. W. Richards, H. G. Parker 13, 81.
- v. Molybdän durch Erhitzen v. Natriummolybdänat im Chlorwaſſerſtoſſſtrom u. Wägung d. Natriumchlorids, E. F. Smith, Ph. Maas 5, 280.
- v. Molybdän durch Redukt. v. Molybdäns. z. Metall, K. Seubert, W. Pollard 8, 446.
- v. Molybdän durch Titrat. v. Molybdäns. m. Natriumhydroxyd, K. Seubert, W. Pollard 8, 487.
- v. Natrium, Internat. Atomgewichtsausschuſs 1906 48, 129.
- v. Natrium; Neubest., Th. W. Richards, R. C. Wells 47, 56.
- v. Neodym, H. C. Jones 19, 339.



**Atomgewicht**

- v. Neodym durch maßanalytische Best. der durch das Oxyd gebundenen Schwefelsäure, W. Feit, K. Przibylla 50, 258.
- v. Nickel, C. Winkler 8, 4.
- v. Nickel, C. Winkler 8, 291.
- v. Nickel durch Analyse d. Nickelbromids, Th. W. Richards, A. S. Cushman 16, 178.
- v. Nickel durch Analyse d. Nickelbromids, Th. W. Richards, A. S. Cushman 20, 367.
- v. Nickel, Kritik, C. Winkler 17, 236.
- v. Nickel durch Redukt. v. Nickeloxyd im Wasserstoffströme, G. Krüss, F. W. Schmidt 2, 244.
- v. Palladium, Internat. Atomgewichtsausschuß 1903 33, 242.
- v. Praseodym, H. C. Jones 19, 339.
- v. Praseodym, C. v. Schéele 27, 56.
- v. Praseodym, H. C. Jones 36, 98.
- v. Praseodym durch maßanalyt. Best. d. durch das Oxyd gebundenen Schwefelsäure, W. Feit, K. Przibylla 50, 257.
- v. Praseodym durch Überführung v. Oxyd u. Oxalat in Sulfat, C. v. Schéele 17, 319.
- v. Quecksilber, Internat. Atomgewichtsausschuß 1903 33, 243.
- v. Radium, Internat. Atomgewichtsausschuß 1903 33, 243.
- v. Rubidium, Internat. Atomgewichtsausschuß, 1905 43, 3.
- v. Samarium, Internat. Atomgewichtsausschuß 1905 43, 3.
- v. Samarium durch maßanalyt. Best. d. durch das Oxyd gebundenen Schwefelsäure, W. Feit, K. Przibylla 50, 257.
- v. Sauerstoff, Verhältnis zu Wasserstoff, J. Thomsen 11, 20.
- v. Schwefel, Th. W. Richards 1, 180.
- v. Selen, Internat. Atomgewichtsausschuß 1903 33, 243.
- v. Selen, Neubest., J. Meyer 31, 391.
- v. Silber, Neuberechnung, J. Meyer 43, 242.
- v. Silicium, Internat. Atomgewichtsausschuß 1906 48, 131.
- v. Silicium, Neubest., W. Becker, J. Meyer 43, 251.
- v. Silicium, Neubest., J. Meyer 47, 45.
- v. Stickstoff, Internat. Atomgewichtsausschuß 1905 43, 2; 1906 48, 131.
- v. Stickstoff, Th. W. Richards, E. H. Archibald 34, 378.
- v. Strontium durch Analyse d. Bromids, Th. W. Richards 8, 253.
- v. Strontium, Internat. Atomgewichtsausschuß 1906 48, 132.
- v. Strontium, Neubest., Th. W. Richards 47, 145.
- v. Tellur, F. A. Gooch, J. Howland 7, 134.
- v. Tellur, K. Seubert 33, 246.
- v. Tellur, P. Köthner 34, 403.
- v. Tellur, K. Seubert 35, 205.
- v. Tellur, Internat. Atomgewichtsausschuß 1906 48, 132.
- v. Tellur durch Entwässerung d. Tellursäurehydrate u. Redukt. d. Anhydrides, L. Staudenmaier 10, 196.
- v. Thorium, Internat. Atomgewichtsausschuß 1905 43, 3; 1906 48, 132.
- v. Uran, Neubest., Th. W. Richards, B. S. Merigold 31, 235.

**Atomgewicht**

- v. Uran, Internat. Atomgewichtsausschuß 1903 33, 243.
- v. Wasserstoff, Internat. Atomgewichtsausschuß 1903 33, 243.
- v. Wasserstoff, Verhältnis zum Sauerstoff, J. Thomsen 11, 16.
- v. Wolfram, Internat. Atomgewichtsausschuß 1905 43, 3.
- v. Wolfram durch Redukt. d. Wolframs., E. F. Smith, E. D. Desi 8, 205.
- v. Wolfram durch Überführung d. Metalles in Wolframs., M. P. Pennington, E. F. Smith 8, 201.
- v. Ytterbium, A. Cleve 32, 129.
- v. Ytterbium durch maßanal. Best. d. durch d. Oxyd gebundenen Schwefelsäure, W. Feit, K. Przibylla 50, 261.
- v. Yttrium durch maßanalyt. Best. d. durch d. Oxyd gebundenen Schwefelsäure, W. Feit, K. Przibylla 50, 262.
- v. Zink durch Analyse v. Zinkbromid, Th. W. Richards, E. F. Rogers 10, 1.
- v. Zinn, Internat. Atomgewichtsausschuß 1903 33, 243.
- v. Zirkonium, Internat. Atomgewichtsausschuß 1903 33, 243.
- s. auch Äquivalentgewicht.

**Atomgewichtsrechnungen**

P. Köthner 34, 403.

K. Seubert 35, 205.

**Atomgewichtstabelle**

- d. Internat. Atomgewichtsausschusses 1903 33, 244.
- d. Internat. Atomgewichtsausschusses v. 1903; Entgegnung an Herrn W. Ostwald, K. Seubert 35, 45.
- d. Internat. Atomgewichtsausschusses 1904 33, 1.
- d. Internat. Atomgewichtsausschusses 1905 43, 6.
- d. Internat. Atomgewichtsausschusses 1906 43, 136.

**Atomigkeit s. Valenz.****Atomvolumen**

- Bez. z. Molekularvolumen, J. Traube 3, 29.
- d. Elemente, J. Traube 34, 413.
- d. Erden, seltenen; Bedeutung f. d. periodische System, C. Benedicks 39, 41.
- in Lösg. Bez. z. Molekularvolumen, J. Traube 8, 72.
- Zusammenhang m. d. Eigenschaften d. Stoffe, J. Traube 40, 372.

**Auerstrumpf**

Theorie d. Leuchtens, F. Haber, F. Richardt 38, 60.

**Auflösungsgeschwindigkeit**

- v. Alabaster (Marienglas), Abhängigkeit v. Rührgeschwindigkeit u. dgl., L. Bruner, St. Tolloczko 35, 23.
- fester Körper (Theorie), L. Bruner, St. Tolloczko 28, 314.
- fester Körper (Theorie), Einfl. verschiedener Faktoren, L. Bruner, St. Tolloczko 35, 23.
- Konstante derselben, L. Bruner, St. Tolloczko 35, 23.
- Theorie, K. Drucker 29, 459.
- v. Zink, Abhängigkeit vom elektrischen Leitverm. d. SS., T. Ericson-Aurén 27, 244.
- v. Zink in sauren Lösgg., T. Ericson-Aurén 27, 209.
- v. Zink (blei- u. cadmiumhaltig) in SS., F. Novak 47, 421.

**Aufschliessung s. Analyse, Aufschluss.****Augit**

Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.

**Aureole**

d. Flamme d. Bunsenbrenners, F. Haber, F. Richardt 38, 52.

**Ausdehnung**

Abhängigkeit v. Volumen, J. Traube 40, 376.

v. Schwefels.-Wasser-Gemischen, J. Domke, W. Bein 43, 125.

**Ausdehnungskoeffizient**

v. Cäsium, M. Eckardt, E. Graefe 23, 381.

d. Covolumens, C. Benedicks 47, 455.

d. Covolumens d. Elemente, J. Traube 34, 417.

d. Gase. Berechn. auf Grund einer Theorie d. Valenz, J. Sperber 14, 374.

v. Phosphorbromid ( $P^{III}$ ), A. C. Christomanos 41, 286.

v. Salzen in geschmolzenem Zustand, E. Brunner 38, 361.

**Ausdehnungskoeffizient, kubischer**

d. Elemente, Zusammenhang m. Smp. u. anderen Eigenschaften, J. Traube 34, 421.

**Ausflusszeit s. Reibung, innere.****Auslaugung**

v. Kupfersulfiden durch Elektrolyse, J. Egli 30, 24.

**Aussenvolumen**

d. Atome, Definition, J. Traube 40, 374.

**Autoxydation**

v. Cersalzlösg. ( $Ce^{III}$ ), E. Baur 30, 251.

v. Schwefel, A. Harpf 39, 387.

s. auch Acceptor.

**Avidität**

v. Alkalioxyden zu Säureanhydriden, D. G. Gerassimoff 42, 329.

**Axinit**

Analyse u. Konstitution, P. Jannasch, J. Locke 6, 57.

**Azide**

Bibliographie, Darst., Eigenschaften, Nachw., Einw. auf Kaliumpermanganat, L. M. Dennis, A. W. Browne 40, 102.

**B****Barium**

Atomgew. durch Analyse v. Bariumbromid, Th. W. Richards 3, 441.

Atomgew. durch Analyse v. Bariumchlorid, Th. W. Richards 6, 89.

Atomgew. durch Best. d. Verhältnisses v. Silber z. Bariumchlorid, Th. W. Richards 6, 116.

Atomgew. durch Best. d. Verhältnisses v. Silberchlorid z. Bariumchlorid, Th. W. Richards 6, 110.

Best. durch Bromwasserstoff als Bromid; Trenng. v. Calcium u. Magnesium, N. C. Thorne 43, 308.

Best. als Oxalat durch Permanganat u. als Carbonat, C. A. Peters 29, 153.

**Barium**

Best. (indirekt) neben Calcium u. Strontium, O. Brill 45, 289.

Lösl. in Quecksilber, W. Kerp 17, 296.

Lösl. in Quecksilber, W. Kerp, W. Böttger, H. Iggena 25, 44.

Nachw. in Strontiumsalzen, S. P. L. Sörensen 11, 306.

Nachw. neben Calcium u. Strontium, spektroskop., Th. W. Richards 3, 447.

Spektrum in der Leuchtgassauerstofflampe, O. Vogel 5, 47.

Trenng. v. Calcium u. Strontium durch Carbonat-Sulfatlösung, F. W. Küster 22, 161.

Trenng. v. Magnesium, Strontium u. Calcium durch Elektrolyse an Quecksilberkathode, A. Coehn, W. Kettembeil 38, 199.

**Bariumamalgam** s. Legg. v. Barium m. Quecksilber.

**Bariumanaleim**

F. W. Clarke 46, 198.

**Bariumazid-1-Hydrat**

L. M. Dennis, A. W. Browne 40, 98.

Darst., Kristallf., L. M. Dennis, C. H. Benedict, A. C. Gill 17, 22, 25.

**Bariumborat**

Verh. gegen Kohlen-2-oxyd, L. C. Jones 18, 66.

Verh. gegen Kohlen-2-oxyd in Lösung u. gegen Carbonate beim Glühen, L. C. Jones 32, 164.

**Barium-meta-borat**

Bildg. aus Schmelzen, Smp., W. Guertler 40, 348.

Zers. durch Kohlen-2-oxyd, L. C. Jones 32, 164.

**Barium-ortho-borat**

Bildg. aus Schmelzen, Smp., W. Guertler 40, 348.

**Barium-pyro-borat**

Bildg. aus Schmelzen, Smp., W. Guertler 40, 348.

**Bariumborat-Hydrat**

$\text{BaO} \cdot \text{B}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ , A. Atterberg 48, 367.

$2\text{BaO} \cdot 3\text{B}_2\text{O}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ , A. Atterberg 48, 367.

**Barium-Borwolframat** s. Wolframsäure-Borate.**Bariumbromid**

Analyse z. Atomgewichtsbest. v. Barium, Th. W. Richards 3, 441.

Eigenschaft, Reindarst., Dichte, Analyse, Th. W. Richards 3, 451.

Fällung m. Bromwasserstoff, quantitativ, N. C. Thorne 43, 308.

Gefrierpp. d. Lösung. mit u. ohne Jod- oder Bromzusatz, Additionsverb. J. Meyer 30, 116.

Molekularvolumen in Lösung, J. Traube 8, 28.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

**Bariumbromid-2-Hydrat**

Lösl. in Äthyl-, Methyl-, Propylalkohol, P. Rohland 15, 418.

Verh. beim Erhitzen in Luft u. Bromwasserstoff, Konstit., J. L. Kreider 46, 851.

**Barium-Cadmium** (in Doppelsalzen) s. Cadmium-Barium.**Bariumcarbonat**

Dissoziationstemp., O. Brill 45, 282.

Einw. auf 2-Arsen-5-sulfid, L. W. McCay, W. Foster 41, 470.

**Bariumcarbonat**

Reakt. m. Herapathit in verdünntem Alkohol, A. Christensen 14, 297.

Redukt. unter Kohleabscheidung m. Natrium u. durch Elektrolyse d. festen Lösgg. in Bariumchlorid, F. Haber, St. Tolloczko 41, 412.

Verh. bei hohen Temp., Umwandlungsp., H. E. Boeke 50, 244.

**Bariumehabasit**

F. W. Clarke 46, 200.

**Bariumehlorat**

Molekularvol. i. Lösg., J. Traube 8, 28.

**Barium-1-chlorid**

Bildg. bei Elektrolyse v. festem Bariumehlorid, thermochem. Daten. F. Haber, St. Tolloczko 41, 425.

**Bariumehlorid**

Analyse z. Atomgewichtsbest. v. Barium, Th. W. Richards 6, 89.

Dichte, Th. W. Richards 6, 91.

Diffusion in Silbernitratgelatine, J. Hausmann 40, 128.

Einfl. a. d. Entwässerung v. Kupferhydroxyd ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ ), W. Spring, M. Lucion 2, 212.

Einschließung in gefälltem Bariumsulfat, Th. W. Richards, H. G. Parker 8, 413.

Einschließung durch Bariumsulfat, Dissoziation in Lösg., G. A. Hulett, L. H. Duschak 40, 196.

Elektrolyse d. Lösg. m. Quecksilberkathode, Amalgamausbeute, A. Coehn, W. Kettembeil 38, 203.

Elektrolyse im festen Zustande allein u. im Gemisch m. Bariumcarbonat, F. Haber, St. Tolloczko 41, 412.

Leitfähigkeit, molekul., A. Werner 8, 167.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 27.

Reindarstellung, Th. W. Richards 6, 95.

Tropfengew., Dichte u. Kapillaritätskonst., S. Motylewski 38, 414.

Umwandlung in Bariumcarbonat durch Rauchgase, F. Haber, St. Tolloczko 41, 420.

Zersetzungsspanng. d. Lösg. an Quecksilberkathoden, W. Kettembeil 38, 219.

**Barium-sub-chlorid s. Barium-1-chlorid.****Bariumehlorid-2-Hydrat**

Dichte, Th. W. Richards 6, 90.

Entwässerungsgeschwindigkeit, Th. W. Richards 17, 166.

Lösl. in Äthyl-, Methyl-, Propylalkohol, P. Rohland 15, 413.

Verh. beim Entwässern, Th. W. Richards 6, 92.

Verh. beim Erhitzen in Luft u. Chlorwasserstoff, F. A. Gooch, F. M. McClenahan 40, 27.

**Bariumehloridsulfat**

Bildg. beim Füllen v. Schwefels. m. Bariumehlorid, G. A. Hulett, L. H. Duschak 40, 196.

**Barium-1-chlorplatinat**

A. Miolati, J. Bellucci 33, 260.

**Bariumfluorid**

Verb. m. Bariumphosphat  $[\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2]_x\text{BaF}_2$ , C. v. Woyczynski 6, 310.

**Bariumhydroxyd**

Best., jodometrisch, C. F. Walker, D. H. N. Gillespie 19, 194.

Best. d. Neutralisationspunktes durch Leitfähigkeitsmess., F. W. Küster, M. Grütters 35, 457.

Einw. auf Arsenoxyd ( $\text{As}^V$ ), Le Roy W. McCay 25, 466.

Einw. auf Kiesels., E. Jordis, E. H. Kanter 35, 85.

Einw. auf Kiesels., E. Jordis, E. H. Kanter 35, 148.

Einw. auf Kiesels., E. Jordis, E. H. Kanter 43, 814.

Einw. auf Kieselsäurehydrat, E. Jordis, E. H. Kanter 42, 421.

Hydrate, O. Bauer 47, 401.

Leitverm. elektrisch., d. Lösgg. in Ammoniak, W. Bonsdorff 41, 154.

Lösl. in Aceton-Wassergemischen, W. Herz, M. Knoch 41, 820.

Sdpp. d. Lösgg., O. Bauer 47, 401. ;

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

**Bariumhydroxyd-3-Hydrat**

Darst., Kristallform, Lösl., O. Bauer 47, 401.

**Bariumhydroxyd-8-Hydrat**

Smp., Siedepunktslinie d. Schmelze, O. Bauer 47, 401.

**Bariumjodid**

Gefrierpp. d. Lösgg. mit u. ohne Jod- oder Bromzusatz, Additionsverbb., J. Meyer 30, 115.

**Barium-4-Jodid**

J. Meyer 30, 120.

**Bariumjodid-2-Hydrat**

Lösl. in Äthyl-, Methyl-, Propylalkohol, P. Rohland 15, 413.

**Barium-Kalliumsulfarsenat-Hydrat**

$\text{K Ba As OS}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ , L. W. McCay, W. Foster 41, 469.

**Barium-Kobalt (in Doppelsalzen) s. Kobalt-Barium.****Barium-1-Kupfer-2-Ammonium-6-nitrit ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )**

C. Przibylla 15, 424.

**Barium-1-Kupfer-2-Kallium-6-nitrit ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )**

C. Przibylla 15, 424.

**Barium-Kupfer s. auch Kupfer-Barium.****Bariumlegierungen s. Legierungen v. Barium.****Bariummolybdätnat**

Verb. m. *hypo*-phosphoriger S., F. Mawrow 29, 156.

**Barium-para-molybdätnat**

A. Junius 46, 433.

**Barium-Natrium-molybdänsäure-per-jodat**

$9\text{BaO} \cdot \text{Na}_2\text{O} \cdot 2\text{J}_2\text{O}_7 \cdot 24\text{MoO}_3 \cdot 28\text{H}_2\text{O}$ , C. W. Blomstrand 1, 38.

**Barium-Natriumseleno-oxy-arsenat-Hydrat ( $\text{As}^V$ )**

$\text{BaNaAsO}_3\text{Se} \cdot 9\text{H}_2\text{O}$ , K. F. Weinland, O. Rumpf 14, 56.

**Barium-Natriumsulfarsenat**

$\text{Ba}_2\text{Na}_2\text{As}_2\text{S}_4\text{O}_7 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ , L. W. McCay, W. Foster 41, 464.

**Barium-Natriumsulfo-oxy-arsenat-Hydrat ( $\text{As}^V$ )**

$\text{BaNaAsO}_3\text{S} \cdot 9\text{H}_2\text{O}$ , R. F. Weinland, O. Rumpf 14, 55.

**Barium-Niob (in Doppelsalzen) s. Niob-Barium.**

**Bariumnitrat**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 28.

**Barium-3-nitrid s. Bariumazid.****Bariumnitrit**

Tripelsalze m. Alkali-, Nickel- bzw. Eisennitrit ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ ) C. Przibylla 15, 434.

**Bariumnitrit-1-Hydrat**

Darst., Physik. Konstanten, F. Vogel 35, 885.

Reindarst., Lösl., Smp., Dichte der Lsgg., K. Arndt 27, 341.

**Barium-hypo-nitrit-4-Hydrat**

A. Kirschner 16, 428.

**Bariumoxyd**

Gleichgew., heterogenes, m. Boroxyd in Schmelzen, Boratbldg., W. Guertler 40, 248.

Erstarrungslinien des Syst.  $\text{BaO}-\text{B}_2\text{O}_3$ , W. Guertler 40, 348.

Hydrate, O. Bauer 47, 401.

**Barium-per-oxyd**

Einw. auf Wismutoxyd ( $\text{Bi}^{\text{III}}$ ), Ch. Deichler 20, 118.

**Bariumphosphat**

Verb. m. Bariumfluorid ( $\text{Ba}_3[\text{PO}_4]_2$ ),  $\text{BaF}_2$ , C. v. Woyczynski 6, 310.

$\text{Ba}_3(\text{P}_3\text{O}_{10})_2$ , F. Schwarz 9, 264.

**4-Barium-2-hydroxy-2-phosphat**

krystallisiert, C. v. Woyczynski 6, 311.

**Barium-2-Hydro-1-hypo-phosphat-2-Hydrat**

C. Bansa 6, 133.

**Barium-3meta-phosphat**

Darst., Leitverm., A. Wiesler 28, 198.

**Barium-4meta-phosphat**

F. Warschauer 36, 152.

**Barium-6meta-phosphat**

H. Lüdert 5, 38.

**Barium-Platin (in Doppelsalzen) s. Platin-Barium.****3-Barium-1-Pyridinium-7-chlorid-1-Hydrat**

L. Pincussohn 14, 387.

**Barium-12-Quecksilber**

W. Kerp 17, 304.

Darst., Lösl., Existenzgebiet, W. Kerp, W. Böttger, H. Iggena 25, 44.

**Barium-13-Quecksilber**

Darst., Lösl., Existenzgebiet, W. Kerp, W. Böttger, H. Iggena 25, 44.

**Barium-Quecksilber (in Doppelsalzen) s. Quecksilber-Barium.****Bariumsilikat**

E. Jordis 43, 410.

Verbb. verschiedener Zusammensetz., E. Jordis, E. H. Kanter 35, 148.

Zersetz. durch Wasser, E. Jordis, E. H. Kanter 35, 386.

**Barium-6silikat**

E. Jordis, E. H. Kanter 35, 342.

**Barium-2-Hydro-1-ortho-silikat**

E. Jordis, E. H. Kanter 35, 89.

**Barium-1*meta*-silikat-1-Hydrat**

E. Jordis, E. H. Kanter 35, 89; 42, 421.

**Barium-1*meta*-silikat-6-Hydrat**

Darst., Dampfdr., Lösl., Krystallform, J. M. van Bemmelen, F. M. Jaeger 36, 394.

**Bariumstannat-7-Hydrat**

Darst., Konstit., J. Bellucci, N. Parravano 45, 159.

**Bariumsulfat**

Ausfäll. aus Methylalkohollösg., P. Rohland 18, 325.

Einschlufs v. Bariumchlorid, Th. W. Richards 6, 102.

Einschlufs v. Bariumchlorid, Th. W. Richards, H. G. Parker 8, 418.

Einschlufs v. Bariumchlorid, G. A. Hulett, L. H. Duschak 40, 196.

Erhärtung, P. Rohland 38, 311.

Fällungswirk. auf Kolloide, F. W. Küster, G. Dahmer 34, 410.

Leitverm., elektr., der Lösgg. in konz. Schwefels., P. Walden 29, 385.

Lösl., Leitverm. gesättigter Lösg., F. W. Küster 12, 265.

Lösl. in Chromchloridlösgg., F. W. Küster, G. Dahmer 43, 348.

Reinigung nach Ausfäll. aus schwefelsaurer Lösg., M. Ripper 2, 36.

**Bariumsulfid**

K. Seubert, M. Elten 4, 60.

**Bariumsulf-oxy-arsenat-Hydrat (As<sup>v</sup>)**Ba<sub>3</sub>(AsO<sub>3</sub>S)<sub>2</sub> · 6 H<sub>2</sub>O, R. F. Weinland, O. Rumpf 14, 54.**Barium-Vanadin (in Doppelsalzen) s. Vanadin-Barium.****Barium-per-vanadinat (V<sup>vi</sup>)**

A. Scheuer 16, 288.

**Bariumvanadit**BaV<sub>4</sub>O<sub>9</sub> · 4 H<sub>2</sub>O, J. Koppel, R. Goldmann 36, 300.**Barium-Wismut (in Doppelsalzen) s. Wismut-Barium.****Barium-*meta*-wolframat-9-Hydrat**

Darst., Physik., Konst., M. Sobolew 12, 27.

**Barium-Zink (in Doppelsalzen) s. Zink-Barium.****Basen**

Best. des Neutralisationsp. durch Leitfähigkeitsmess., F. W. Küster, M. Grütters 35, 454.

Best. des Neutralisationsp. durch Leitfähigkeitsmess., F. W. Küster, M. Grütters, W. Geibel 42, 225.

Einw. auf die Plastizität v. Tonen, P. Rohland 41, 328.

Umsetzungsreaktt. in fl. Ammoniak, E. C. Franklin 46, 1.

**Pseudo-Basen**

v. Chromaminen, P. Pfeiffer 31, 414.

**Basen, alkalische**

in Verwitterungssilikaten, J. M. van Bemmelen 42, 283.

**Basen, organische**

Anw. z. quant. Metallfäll., W. Herz 27, 310.

Verbb. m. Metallhaloiden, C. Renz 36, 100.

Verbb. m. Metallrhodaniden, H. Grossmann, F. Hünseler 46, 361.

Verbb. m. Quecksilbersalzen (Hg<sup>ii</sup>), L. Pesci 15, 203.**Basizität**

v. Erden, seltenen, B. Brauner 32, 27.



**Basizität**

- v. Platin-2-Hydro-2-hydroxy-4-bromid ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ ), A. Miolati, J. Bellucci 26, 227.  
 v. Platin-2-Hydro-2-hydroxy-4-chlorid ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ ), A. Miolati 22, 451.  
 v. Platin-2-Hydro-1-hydroxy-5-chlorid ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ ), A. Miolati, J. Bellucci 26, 215.

**Benzanilliniumfluorid**

- R. F. Weinland, H. Lewkowitz 45, 44.

**Benzidinium-Palladium s. Palladium-Benzidinium.****Benzoessäure**

- Auflösungsgeschwindigkeit, L. Bruner, St. Tolloczko 28, 815.  
 Verteilungskoeffizient zw. Ws. u. Benzol bzw. Chloroform, S. W. Hendrixson 18, 77.

**Benzoessäurebenzylester s. Benzylbenzoat.****Benzoessäurephenylester s. Phenylbenzoat.****Benzol**

- Best. im Leuchtgas, E. Harbeck, G. Lunge 16, 48.  
 Einw. v. Phosphor u. Brom, A. C. Christomanos 41, 276.  
 Lösungsverm. beim Erstarrungsp., H. Arctowski 11, 276.  
 Oxydation durch Elektrolyse in flüssigsäurehaltiger Lösg., F. W. Skirrow 38, 30.  
 Oxydationstemp., F. C. Phillips 6, 224.  
 Siedepunktserhöhung, molare, H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 424.  
 Steigh., Kapill., d. Lösg. in W., S. Motylewski 38, 418.

**Benzoldampf**

- Best. als Dinitrobenzol, E. Harbeck, G. Lunge 16, 41.  
 Trenng. v. Äthylen, E. Harbeck, G. Lunge 16, 27.  
 Verb. gegen Palladium- u. Platinschwarz, gemengt m. Wasserstoff, G. Lunge, J. Akunoff 24, 191.

**Benzol-1-Ammoniak-1-Nickelcyanid ( $\text{Ni}^{\text{II}}$ )**

- K. A. Hofmann, F. Küspert 15, 206.

**Benzonitril**

- Siedepunktserhöhung, molare, A. Werner, M. Stephani 15, 31.

**Benzopurpurin**

- Indikator, J. Wagner 27, 147.

**Benzylamin**

- Verb. gegen Quecksilberverb., L. Pesci 15, 224.

**Benzylammoniumchlorid**

- Leitverm., elektr., d. Lösgg. in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 166, 176, 199.  
 Molekulargew. in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 230.

**Benzylanilin**

- Verb. gegen Quecksilberverb. ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ), L. Pesci 15, 221.

**Benzylbenzoat**

- Mol.-Gew. in Schwefelkohlenstoff, H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 423.

**Berliner Blau**

- Darst., Eigenschaft, Analyse, J. Messner 9, 129.

**Berliner Grün**

Darst., Reaktt., Analyse, J. Messner 9, 132.

**Bernsteinsäure**

Affinität, M. C. Lea 6, 878.

Lösl. in Aceton-Wassergemischen, W. Herz, M. Knoch 41, 320.

Lösl. in Glycerin-Wassergemischen, W. Herz, M. Knoch 45, 267.

**Beryll**

Analyse, F. Haber, G. van Oordt 40, 466.

Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.

Verarbeitung auf reine Berylliumverbb., Ch. L. Parsons 40, 408.

**Beryllium**

Atomgew., Internat. Atomgewichtsausschuß 1905 43, 1.

Atomgew., Ch. L. Parsons 46, 215.

Atomgew., Reindarst. d. Materiales, Verbb., Ch. L. Parsons 40, 400.

Best. als Beryllium-pyro-phosphat, M. Austin 22, 208.

Reindarst. d. Materiales, Ch. L. Parsons, W. O. Robinson 49, 178.

Trenng. v. Aluminium, Fr. S. Havens 16, 15.

Trenng. v. Eisen, F. S. Havens, A. F. Way 21, 889.

Valenz, A. Rosenheim, P. Woge 15, 288.

**4-Beryllium-1-oxy-6-acetat**

Reindarst., Smp., Sdp., Lösl., Dichte, Anw. z. Atomgewichtsbest. v. Be,  
Ch. L. Parsons 40, 418.

**Berylliumacetylacetonat**

Darst., Lösl., Dichte, Smp., Sdp.; Anw. z. Atomgewichtsbest. v. Be,  
Ch. L. Parsons 40, 412.

**Beryllium-2-Ammonium-4-fluorid**

H. v. Helmholtz 3, 129.

**Beryllium-2-Ammonium-2-oxalat**

A. Rosenheim, P. Woge 15, 298.

**Beryllium-1-Ammonium-1-hydroxy-1-oxalat- $\frac{1}{2}$ -Hydrat**

A. Rosenheim, P. Woge 15, 291.

**Beryllium-Ammoniumphosphat**

Versuche z. Darst. u. analytischen Verwendung, M. Austin, 22, 208.

**2-Beryllium-2-Ammonium-3-sulfit-4-Hydrat**

A. Rosenheim, P. Woge 15, 310.

**2-Beryllium-1-Ammonium-1-hydroxy-1-tartrat-3-Hydrat**

A. Rosenheim, P. Woge 15, 302.

**Berylliumcarbonat, basisches**

$\text{Be}_4(\text{OH})_6\text{CO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ , Ch. L. Parsons 40, 405.

$\text{Be}_3(\text{OH})_4\text{CO}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ , K. Seubert, M. Elten 4, 54.

**Berylliumchlorat**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 35.

**Berylliumchlorid**

Darst. auf trockenem Wege, A. Rosenheim, P. Woge 15, 311.

Molekulargew. durch Siedepunkterhöhung in Pyridin, A. Rosenheim,  
P. Woge 15, 316.

Verb. m. Chinolin, C. Renz 36, 106.

Z. f. anorg. Chem. Generalregister.

**Berylliumchlorid**

Verb. m. Jod-3-chlorid:  $\text{BeCl}_2 \cdot 2\text{JCl}_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ , R. F. Weinland, Fr. Schlegel-milch 30, 140.

Verwendbarkeit z. Atomgewichtsbestst., Verb. m. Äther, Ch. L. Parsons 40, 407.

**Berylliumchlorid-2-Chinolin-1-Hydrat**

C. Renz 36, 106.

**Berylliumhydroxyd**

Dialyse alkalischer Lösung., W. Herz, W. Fischer 31, 454.

Gleichgew. m. Ammoniums Salzen, W. Herz 24, 123.

Lösl. in Glycerin, A. Müller 43, 320.

Lösl. in Natronlauge, J. Rubenbauer 30, 334.

Lösl. in Säuren, Alkalihydroxyden u. Carbonaten, F. Haber, G. van Oordt 38, 377.

Lösg. in Natriumhydroxyd, Leitverm., elektr., Konstit., A. Hantzsch 30, 303.

Reindarst., Trenng. v. Eisen u. Aluminium durch Eisessig, F. Haber, G. van Oordt 40, 465.

Umsetz. d. krystall. Hydrates in amorphe Substanz, J. M. van Bemmelen 18, 127.

**Beryllium-2-Kalium-2-oxalat-1-Hydrat**

A. Rosenheim, P. Woge 15, 292.

Leitverm., molek., A. Rosenheim, P. Woge 15, 298.

**Beryllium-1-Kalium-1-hydroxy-1-oxalat-1/2-Hydrat**

A. Rosenheim, P. Woge 15, 290.

Leitverm., molek., A. Rosenheim, P. Woge 15, 298.

**2-Beryllium-2-Kalium-3-sulfit-9-Hydrat**

A. Rosenheim, P. Woge 15, 310.

**Beryllium-1-Kalium-1-hydroxy-1-tartrat**

A. Rosenheim, P. Woge 15, 305.

**2-Beryllium-2-Kalium-1-hydroxy-1-tartrat-3-Hydrat**

A. Rosenheim, P. Woge 15, 301.

**Berylliumlegierungen s. Legierungen v. Beryllium.****Berylliummolybdknat-2-Hydrat**

A. Rosenheim, P. Woge 15, 307.

**Beryllium-2-Natrium-2-oxalat-1-Hydrat**

A. Rosenheim, P. Woge 15, 293.

**Beryllium-1-Natrium-1-hydroxy-1-oxalat-1/2-Hydrat**

A. Rosenheim, P. Woge 15, 291.

**2-Beryllium-2-Natrium-1-hydroxy-1-tartrat-3-Hydrat**

A. Rosenheim, P. Woge 15, 302.

**Berylliumnitrit**

Versuche zur Darst., F. Vogel 35, 400.

**Berylliumoxalat-1-Hydrat**

Ch. L. Parsons, W. O. Robinson 49, 178.

**Berylliumoxalat-3-Hydrat**

A. Rosenheim, P. Woge 15, 295.

Leitverm., A. Rosenheim, P. Woge 15, 299.

Darst. Krystallf., Ch. L. Parsons, W. O. Robinson 49, 178.

**2-Beryllium-2-Hydro-3-oxalat-6-Hydrat**

A. Rosenheim, P. Woge 15, 296.

**Berylliumoxalat, basisches**

Lös.; Nichtexistenz in fest. Zustand, Ch. L. Parsons, W. O. Robinson 49, 178.

**Berylliumoxalat, saures**

Nichtexistenz, Ch. L. Parsons, W. O. Robinson 49, 178.

**Berylliumoxyd**

Gleichgew. heterog. m. Oxalsäure u. Wasser, Ch. L. Parsons, W. O. Robinson 49, 178.

Gleichgew. im Syst.:  $\text{BeO}-\text{SO}_3-\text{H}_2\text{O}$ , Ch. L. Parsons 42, 250.

Hydrogel, Wassergehalt J. M. van Bemmelen 18, 146.

Reindarst., A. Rosenheim, P. Woge 15, 286.

**Berylliumsalze**Verh. gegen Natrium-*hypo*-sulfit unter Druck, J. T. Norton jr. 28, 229.**Berylliumsulfat**

Hydrate, Anwendbark. derselben z. Atomgew.-Best., Ch. L. Parsons 40, 409.

Hydrate, basische u. saure Salze, Hydrolyse d. Lösung., Gleichgew. im Syst.:  $\text{BeO}-\text{SO}_3-\text{H}_2\text{O}$ , Ch. L. Parsons 42, 250.

Lös. u. Umwandlungspp. der Hydrate, M. Levi-Malvano 48, 446.

Molekularvol. in Lösung., J. Traube 8, 35.

**Berylliumsulfat-1-Hydrat**

Darst., Umwdlg. in Anhydrid, M. Levi-Malvano 48, 446.

**Berylliumsulfat-2-Hydrat**

Ch. L. Parsons 42, 253.

Darst., Lös., Existenzgrenzen, M. Levi-Malvano 48, 446.

**Berylliumsulfat-4-Hydrat**

Ch. L. Parsons 42, 252.

Darst., Lös., Existenzgrenzen, M. Levi-Malvano 48, 446.

**Berylliumsulfat-6-Hydrat**

Darst., Lös., M. Levi-Malvano 48, 446.

**Berylliumsulfat-7-Hydrat**

Nichtexistenz, Ch. L. Parsons 42, 254.

**Berylliumsulfat, basisches** $2\text{BeSO}_4 \cdot 9\text{Be}(\text{OH})_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ , K. Seubert, M. Elten 4, 53.**Berylliumverbindungen**

Reindarst., A. Rosenheim, P. Woge 15, 286.

Reindarst., Ch. L. Parsons 40, 408.

Reindarst., Ch. L. Parsons, W. O. Robinson 49, 178.

**Beständigkeitskonstante v. Komplexen s. Komplexzerfallskonstante.****Bibliographie**

v. 2-Acidosalzen, P. Pfeiffer 29, 111.

d. Allotropie d. Arsens, J. W. Retgers 4, 409.

d. Ammine, Hydrate, Pyridin-, Chinolinverb. z. zweiwertiger Metallsalze, F. Reitzenstein 18, 296.

d. 6-Amminmetallsalze, P. Pfeiffer 24, 299.

v. Antimonchlorid ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ ), Antimon-*oxy*-chloriden u. ihren Gleichgew. m. Ws., J. M. van Bemmelen, P. A. Meerburg, U. Huber Noodt 33, 272.

**Bibliographie**

- d. Antimon-Zinntrennungs-Methth., F. Henz 37, 58.
- d. Atomgewichtsbestst. v. Barium, Th. W. Richards 3, 441.
- d. Atomgewichtsbestst. v. Beryllium, Ch. L. Parsons 40, 400.
- d. Atomgewichtsbestst. v. Cadmium, G. P. Baxter, M. A. Hinea, H. L. Frevert 49, 415.
- d. Atomgewichtsbestst. v. Caesium, Th. W. Richards, E. H. Archibald 34, 354.
- d. Atomgewichtsbestst. v. Cer, B. Brauner, A. Baték 34, 103.
- d. Atomgewichtsbestst. v. Fluor, J. Meyer 36, 314.
- d. Atomgewichtsbestst. v. Nickel, Th. W. Richards, A. S. Cushman 20, 369.
- d. Atomgewichtsbestst. v. Selen, J. Meyer 31, 391.
- d. Atomgewichtsbestst. v. Silicium, W. Becker, J. Meyer 43, 251.
- d. Atomgewichtsbestst. v. Uran, Th. W. Richards, B. S. Merigold 31, 236.
- d. Azide u. Stickstoffwasserstoffs., L. M. Dennis, A. W. Browne 40, 68.
- d. Bleicäsium- u. Bleikaliumhalogenide, H. L. Wells 3, 195.
- d. Brom-Chlor-Jod-Trenngg., C. Friedheim, R. J. Meyer 1, 407.
- d. Bromiddoppelsalze, P. Pfeiffer 31, 208.
- v. Chlorkalk, F. Winteler 33, 161.
- d. Chlorsalze A. Werner 19, 163.
- d. Erden, seltenen, (Ceriterden, Yttererden, Thorium), R. J. Meyer 43, 416.
- d. Fluorbest.-Methoden, K. Daniel 33, 257.
- d. Fluoriddoppelsalze, H. v. Helmholt 3, 117.
- d. Gadoliniums, C. Benedicks 22, 394.
- d. Jodiddoppelsalze, P. Pfeiffer 31, 220.
- d. Kobaltoxyde, E. Hüttner 27, 81.
- d. Kolloide, A. Müller 39, 121.
- v. Komplexsäuren, F. Kehrman 1, 423.
- d. Kupfergewinnung durch Elektrolyse, J. Egli 30, 18.
- v. Manganiten, M. Salinger 33, 322.
- d. Metallamine, Konstit., F. Reitzenstein 18, 152.
- v. Metallhalogenidverbb. m. Pyridin u. Chinolin, C. Renz 36, 110.
- d. Metallegg., M. Sack 35, 249.
- d. Molekularverbb. d. Zinns ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ ), A. Werner, P. Pfeiffer 17, 106.
- v. Molybdänsäurearsenaten, C. Friedheim, F. Mach 2, 325.
- v. Molybdänsäurephosphorsäuren ( $\text{Mo}^{\text{V}}$ ), C. Friedheim 4, 275.
- d. Ozonbildungsweisen, L. Graefenberg 36, 355.
- d. *Meta*-Phosphate, G. v. Knorre 24, 369.
- d. *Meta*-Phosphate, A. Wiesler 28, 177.
- d. *Meta*-Phosphate, H. Lüdert 5, 15.
- v. Platinaminen, Geschichte, S. M. Jörgensen 24, 153.
- v. Platinchlorid ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ ), A. Miolati 22, 446.
- d. Praseodyms, C. v. Scheele 17, 310.
- d. Quecksilberlegg., N. A. Puschin 36, 201.
- v. Rhodanid-Doppelsalzen u. Komplexverbb., H. Grossmann 37, 433.
- v. *Per*-Säuren, A. Schener 16, 284.
- d. Terbinerden, K. Hofmann, G. Krüss 4, 27.
- d. Thalliumdoppelsalze, W. O. Rabe, H. Steinmetz 37, 93.

**Bibliographie**

- d. Veröffentlichungen v. G. Krüss 8, 250; 19, 327.
- d. Wismut-*per*-oxyde, Ch. Deichler 20, 88.
- v. Wismutnitraten, G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 405.
- v. Wolframbronzen, E. Schaefer 33, 142.

**Bildungsenergie, freie s. Energie, freie.****Bildungstemperatur**

- v. Kainit, W. Meyerhoffer 34, 147.
- tetragener Doppelsalze, W. Meyerhoffer 34, 145.

**Bildungswärme**

- v. Bleichlorid, C. C. Garrard 25, 287.
- v. Bleichlorid, -bromid u. -jodid, V. Czepinski 19, 245.
- v. Bleijodid, C. C. Garrard 25, 282.
- v. Metallhalogeniden, Bez. z. Lösl., R. Abegg, G. Bodländer 20, 459.
- d. *Per*-Molybdänsäure, L. Pissarjewsky 24, 119.
- v. organischen Verbb., Berechnung, F. W. Clarke 33, 45.
- v. Silberbromid, C. C. Garrard 25, 303.
- v. Silberchlorid, C. C. Garrard 25, 301.
- v. Silberchlorid, -bromid, -jodid, V. Czepinski 19, 258.
- v. Silberjodid, C. C. Garrard 25, 305.
- v. *Per*-Uransäure ( $U^{VI}$ ), L. Pissarjewsky 24, 109.
- v. *Per*-Wolframsäure ( $W^{VI}$ ), L. Pissarjewsky 24, 115.
- v. Zinkbromid, geschm., V. Czepinski 19, 243.
- v. Zinkchlorid, R. Suchy 27, 182.
- v. Zinkchlorid, geschm., V. Czepinski 19, 287.
- Zusammenhang m. Volumen d. Atome, J. Traube 40, 382.

**Bildungswärme s. auch Thermochem. Daten.****Bimolekulare Reaktion s. Reaktionsordnung.****Bismuthylsalze s. Wismut-*oxy*-salze.****Blättererz**

- v. Nagyág. Analyse, W. Muthmann, E. Schroeder 14, 434.

**Blei**

- Anode in Kalilauge, A. Coehn, Y. Osaka 34, 86.
- Best. als Blei-2-oxyd, A. Kreichgauer 9, 48.
- Best., elektrolytisch, A. Kreichgauer 9, 90.
- Best., elektrolytisch, aus Bleiformiat, H. S. Warwick 1, 297.
- Darst., gemeins., m. Zink durch Elektrolyse d. geschmolzenen Chloride, R. Lorenz 10, 113.
- Destillation, Krystallform, Dichte, spez. Wärme, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 278.
- Einw. auf Salpeter-Schwefelsäure, J. Tafel 31, 312.
- Elektrode in Bleichlorid, geschm., R. Suchy 27, 164, 170.
- Gleichgew. d. Legg. m. Zink gegen Blei-Zinkchloridgemische, W. Reinders 25, 126.
- Kathode bei Redukt. v. Salpetersäure durch Elektrolyse, J. Tafel 31, 298.
- Lösl. in Bleichloridschmelzen, A. Helfenstein 23, 271.
- Lösl. in Zink, W. Spring 13, 29.
- Potential d. Legg. m. Zink in Blei-Zinkchloridgemischen, W. Reinders 25, 137.

**Blei**

Sauerstoffgehalt, Best. dess., G. Lunge, E. Schmid 2, 451.

Smp., Smpp. u. Umwandlungen d. Legg. m. Gold, Verbb., R. Vogel 45, 11.

Smp., Smpp., Gleichgew. d. Legg. m. Magnesium, G. Grube 44, 117.

Smp., Gefrierpunktserniedrigung. Smpp., heterog. Gleichgew., Kleingefüge d.

Verbb. u. Legg. m. Magnesium, N. S. Kurnakow, N. J. Stepanow 46, 177.

Smp., Smpp. d. Legg. m. Natrium, N. S. Kurnakow 23, 457.

Smp., Smpp. d. Verbb. u. Legg. m. Natrium, C. H. Mathewson 50, 171.

Smp., Schmelzpunktserniedrigung, Krystallf., Amalgame, N. A. Puschin 36, 201.

Spektrum in der Leuchtgassauerstoffflamme, O. Vogel 5, 48.

Trenng. v. Antimon u. Zinn in Brom-Kohlensäurestrom, P. Jannasch,

R. Niederhofheim 9, 199.

Trenng. v. Arsen u. Zinn im Chlorwasserstoffstrom, P. Jannasch, F. Schmidt

9, 274.

Trenng. v. Cadmium durch Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch, A. Röttgen

8, 305.

Trenng. v. Kupfer u. Wismut durch Elektrolyse, E. F. Smith, J. C. Saltar

3, 418.

Trenng. v. Quecksilber u. Silber, elektrolyt., E. F. Smith, J. B. Mayer

4, 267.

Überspannung bei elektrolyt. Wasserstoffentwicklung, E. Müller 26, 56.

Verb. m. überschüssigem Jod, H. L. Wells 9, 304.

Verdampfungstemperatur, G. Lunge, E. Schmid 2, 455.

Wärme, spez., G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 248.

Zerstäubung als Kathode in Alkalien, Potentiale, M. Sack 34, 300.

**Bleiacetat**

Verb. m. Kaliumjodid u. Jod  $5\text{Pb}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 \cdot 8\text{KI} \cdot \text{I}_2$ , H. L. Wells 9, 307.

**Bleialkalihalogenide**

Übersicht, H. L. Wells 4, 180.

**Bleiamalgam s. Legierung v. Blei m. Quecksilber.****Blei-Ameisensäure**

A. Hantzsch 30, 312.

**2-Blei-1-Ammonium-5-bromid ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ )**

H. L. Wells, W. R. Johnston 4, 121.

**Blei-1-Ammonium-3-bromid-2-Hydrat ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ )**

H. L. Wells, W. R. Johnston 4, 122.

**Blei-2-Ammonium-4-bromid-1-Hydrat ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ )**

W. L. Wells, W. R. Johnston 4, 121.

**Blei-2-Ammonium-6-chlorid ( $\text{Pb}^{\text{IV}}$ )**

H. L. Wells 4, 338.

**2-Blei-1-Ammonium-5-chlorid ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ )**

H. L. Wells, W. R. Johnston 4, 120.

**2-Blei-5-Ammonium-13-chlorid ( $\text{Pb}^{\text{IV}}$ )**

A. Classen, B. Zahorski 4, 104.

**Blei-1-Ammonium-3-chlorid- $\frac{1}{2}$ -Hydrat ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ )**

H. L. Wells, W. R. Johnston 4, 120.

**Blei-1-Ammonium-1-chlorid-2-jodid-2-Hydrat ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ )**

H. L. Wells, W. R. Johnston 4, 126.

**Blei-Ammoniumimido-*meta*-arsenat (As<sup>V</sup>)**

$\text{Pb}(\text{NH}_4)_2(\text{As}_2\text{O}_5\text{NH})_2$ , A. Rosenheim, F. Jacobsohn 50, 307.

**Blei-Ammoniumimidochromat (Cr<sup>VI</sup>)**

$\text{Pb}(\text{NH}_4)_2(\text{CrO}_4\text{NH})_2$ , A. Rosenheim, F. Jacobsohn 50, 301.

**Blei-Ammoniumimidomolybdat (Mo<sup>VI</sup>)**

$\text{Pb}(\text{NH}_4)_2(\text{MoO}_4\text{NH})_2$ , A. Rosenheim, F. Jacobsohn 50, 304.

**Blei-Antimon (in Doppelsalzen) s. Antimon-Blei.**

**Blei-Arsen (in Doppelsalzen) s. Arsen-Blei.**

**Bleiarsenat**

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

**Blei-*oxy-ortho*-arsenat**

$\text{Pb}_{15}\text{O}_9(\text{AsO}_4)_4$ , D. Strömholm 38, 446.

**Blei-*meta*-borat**

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

**4-Blei-3-*oxy-2*-bromat-2-Hydrat**

D. Strömholm 38, 441.

**Bleibromid (Pb<sup>II</sup>)**

Dissociationsgrad in Ws., C. L. v. Ende 26, 159.

Elektrolyse d. Schmelze. Änderung d. freien Energie. Polarisation.

Bildungswärme, V. Czepinski 19, 252.

O. H. Weber 21, 331.

Elektrolyse d. Schmelze, Stromausbeute, R. Lorenz 23, 105.

Elektrolyse d. Schmelze, Stromausbeute, A. Helfenstein 23, 275.

Löslichkeitsbeeinflussung durch Kaliumnitrat u. Salpeters., C. L. v. Ende 26, 162.

Potentiale d. Kette:  $\text{Pb} \mid \text{PbBr}_2 \mid \text{Br}_2$ , geschm., freie Energie, V. Czepinski 19, 254.

Potentiale d. Kette:  $\text{Pb} \mid \text{PbBr}_2 \mid \text{Br}_2$ , geschm., freie Energie, O. H. Weber 21, 331.

Smp., Schmelzwärme, O. H. Weber 21, 333.

Schmelzwärme, V. Czepinski 19, 255.

Sdp., O. H. Weber 21, 330.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

Zersetzungsspann. bei Elektrolyse der Schmelze u. d. Lössg., C. C. Garrard 25, 289.

Gleichgewichtskonst. im Schmelzen, R. Lorenz 19, 268.

**2-Blei-1-*oxy-2*-bromid-2-Hydrat**

D. Strömholm 38, 487.

**4-Blei-3-*oxy-2*-bromid-<sup>3</sup>/<sub>4</sub>-Hydrat**

D. Strömholm 38, 487.

**7-Blei-6-*oxy-2*-bromid-2-Hydrat**

D. Strömholm 38, 486.

**Blei-2-bromid-2-Schwefelharnstoff**

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 18.

**Blei-1-Cäsium-3-bromid (Pb<sup>II</sup>)**

H. L. Wells, P. T. Walden 3, 203.

**Blei-4-Cäsium-6-bromid (Pb<sup>II</sup>)**

H. L. Wells, P. T. Walden 3, 203.



**2-Blei-1-Cäsium-5-bromid (Pb<sup>III</sup>)**

H. L. Wells, P. T. Walden 3, 204.

**Blei-1-Cäsium-3-chlorid (Pb<sup>II</sup>)**

H. L. Wells, G. F. Campbell 3, 202.

**Blei-4-Cäsium-6-chlorid (Pb<sup>II</sup>)**

H. L. Wells, G. F. Campbell 3, 201.

**2-Blei-1-Cäsium-5-chlorid (Pb<sup>II</sup>)**

H. L. Wells, G. F. Campbell 3, 202.

**Blei-2-Cäsium-6-chlorid (Pb<sup>IV</sup>)**

H. L. Wells 4, 339.

**Blei-Cäsiumhalogenide**

Bibliographie, H. L. Wells 3, 195.

**Blei-1-Cäsium-3-jodid (Pb<sup>II</sup>)**

H. L. Wells, A. P. Wheeler 3, 204.

**Bleicarbonat (Pb<sup>II</sup>)**

Anw. z. Aufschluß v. Silikaten, P. Jannasch 8, 864.

**7-Blei-3-oxy-4-carbonat-2-Hydrat**

D. Strömholm 38, 446.

**Bleichkalk s. Chlorkalk.****Blei-2-Chinolinium-6-bromid (Pb<sup>IV</sup>)**

A. Classen, B. Zahorski 4, 107.

**Blei-2-Chinolinium-6-chlorid (Pb<sup>IV</sup>)**

A. Classen, B. Zahorski 4, 105.

**Blei-2-Chinolinium-6-jodid (Pb<sup>IV</sup>)**

A. Classen, B. Zahorski 4, 107.

**Bleichlorat (Pb<sup>II</sup>)**

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 27.

**Bleichlorid (Pb<sup>II</sup>)**

Bildg. in Gelatinegel, Struktur d. Niederschlags, J. Hausmann 40, 120.

Dissociationsgrad im Wasser, C. L. v. Ende 26, 139.

Elektrolyse v. Schmelzen, R. Lorenz 10, 86.

Elektrolyse v. Schmelzen, O. H. Weber 21, 327.

Elektrolyse v. Schmelzen, G. Auerbach 28, 12.

Elektrolyse v. Schmelzen, Einfl. v. Kalium- u. Natriumchlorid, A. Appelberg 36, 36.

Elektrolyse v. Schmelzen, freie Energie, Polarisierung, Bildungswärme molekulare, V. Czepinski 19, 245.

Elektrolyse v. Schmelzen, Stromausbeute, R. Lorenz 23, 99.

Elektrolyse v. Schmelzen, Stromausbeute, A. Helfenstein 23, 263.

Elektrolyt als Schmelze, R. Suchy 27, 164, 170.

Gleichgew. v. Blei-Zinkchloridgemischen m. Blei-Zinklegg., W. Reinners 25, 126.

Gleichgew. heterog. (Erstarrungslinie, Kleingefüge) d. Gemische m. Bleioxyd, R. Ruer 49, 365.

Gleichgewichtskonst. v. Schmelzen, R. Lorenz 19, 288.

Gefrierpunkterniedrigung in wässriger u. chlorwasserstoffsaurer Lösg., H. F. Fernau 17, 334.

Hydrolyse, C. L. v. Ende 26, 155.

**Bleichlorid (Pb<sup>IV</sup>)**

- Hydrolyse u. Komplexbildg. in wässriger Lsg., H. F. Fernau 17, 351.  
 Ionenkonzentration d. Schmelzen, R. Lorenz 22, 252.  
 Konzentrationsketten, Potentiale, H. F. Fernau 17, 342.  
 Leitverm., molekul., H. F. Fernau 17, 336.  
 Lös. in Äthylalkohol, P. Rohland 16, 306.  
 Löslichkeitsbeeinflussung in Ws. durch Chlorwasserstoffs., Kaliumchlorid  
 u. Ammoniumchlorid, C. L. v. Ende 26, 147.  
 Löslichkeitsbeeinflussung durch Kaliumnitrat u. Salpeters., C. L. v. Ende  
 26, 162.  
 Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 26.  
 Potentiale d. Kette: Pb | PbCl<sub>2</sub> | Cl<sub>2</sub>, freie Energie, V. Czepinski 19, 249.  
 Potentiale d. Kette: Pb | PbCl<sub>2</sub> | Cl<sub>2</sub>, freie Energie, O. H. Weber 21, 323.  
 Smp., Schmelzwärme, O. H. Weber 21, 322.  
 Schmelzwärme, V. Czepinski 19, 251.  
 Sdp., O. H. Weber 21, 319.  
 Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.  
 Verh. gegen fl. Chlor, A. Classen, B. Zahorski 4, 102.  
 Zersetzungsspanng. v. Schmelzen, R. Lorenz 10, 109.  
 Zersetzungsspanng. bei Elektrolyse d. Schmelze u. d. Lsg., C. C.  
 Garrard 25, 286.  
 Zersetzungsspanng. v. Schmelzen, Sacher 28, 385.

**Bleichlorid (Pb<sup>IV</sup>)**

A. Classen, B. Zahorski 4, 102.

Doppelsalze, Darst. Eigenschaft, H. L. Wells 4, 387.

**Blei-1-hydroxy-1-chlorid (Pb<sup>IV</sup>)**

H. L. Wells, W. R. Johnston 4, 125.

**2-Blei-1-oxy-2-chlorid (Pb<sup>IV</sup>)**

Gleichgew. m. Schmelzen, R. Ruer 49, 365.

**3-Blei-2-oxy-2-chlorid (Pb<sup>IV</sup>)**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, R. Ruer 49, 365.

**5-Blei-4-oxy-2-chlorid (Pb<sup>IV</sup>)**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, R. Ruer 49, 365.

**4-Blei-3-oxy-2-chlorid-1/2-Hydrat (Pb<sup>IV</sup>)**

D. Strömholm 38, 435.

**7-Blei-6-oxy-2-chlorid-2-Hydrat (Pb<sup>IV</sup>)**

D. Strömholm 38, 434.

**Bleichlorid-1-Pyridin (Pb<sup>IV</sup>)**

F. Reitzenstein 18, 289.

**3-Bleichlorid-4-Pyridin (Pb<sup>IV</sup>)**

A. Classen, B. Zahorski 4, 110.

**4-Bleichlorid-3-Pyridin (Pb<sup>IV</sup>)**

L. Pincussohn 14, 384.

**Bleichlorid-2-Schwefelharnstoff (Pb<sup>IV</sup>)**

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

**Bleichlorplatinat s. Platin-Bleichlorid.****Bleichromat**

Gleichgew. m. Chromsäurelsgg., A. J. Cox 50, 226.

**Blei-2-chromat**

Gleichgew. m. Chromsäurelsgg., A. J. Cox 50, 226.

**2-Blei-1-oxy-1-chromat**

D. Strömholm 38, 444.

**4-Blei-3-oxy-1-chromat-1-Hydrat**

D. Strömholm 38, 443.

**Blei-2-Diaethylammonium-6-chlorid (Pb<sup>IV</sup>)**

R. J. Meyer, H. Best. 22, 191.

**Blei-1-Eisen-2-Kalium-6-nitrit (Fe<sup>IV</sup>)**

C. Przibylla 15, 438.

**Bleielektroden**

Formierung, kathodische, F. Haber 16, 447.

**Bleifluorid (Pb<sup>IV</sup>)**

Lösl. in Ws. u. Fluorwasserstoffsäure, A. Jaeger 27, 36.

**Bleifluorid (Pb<sup>IV</sup>)**

B. Brauner 7, 9.

**Bleiglanz**

Best. d. Bleis. durch Elektrolyse, A. Kreichgauer 9, 110.

**Blei-2-Gold**

Gleichgew. m. Blei-Goldschmelzen, R. Vogel 45, 11.

**2-Blei-1-Gold**

Gleichgew. m. Blei-Goldschmelzen, Umwdlg., R. Vogel 45, 11.

**Bleihydroxyd (Pb<sup>IV</sup>)**

Dialyse, alkalischer Lsgg., W. Herz, W. Fischer 31, 454.

Lösl. in Alkalihydroxyden, W. Herz 28, 474.

Lösl. in Fluorwasserstoffsäure u. Wasser, A. Jaeger 27, 36.

Lösl. in Natriumhydroxyd, J. Rubenbauer 30, 335.

Lösg. in Natriumhydroxyd, Leitverm., elektr., Konst., A. Hantzsch 30, 308.

Verbb. m. Bleinitrat (Pb<sup>IV</sup>) u. Bleinitrit (Pb<sup>IV</sup>), F. Peters 11, 125.

**Bleiflimid**

Bildg. aus Kaliumamid u. Bleijodid in fl. Ammoniak, E. C. Franklin 46, 27.

**4-Blei-3-oxy-2-jodat-2-Hydrat**

D. Strömholm 38, 442.

**Bleijodid (Pb<sup>IV</sup>)**

Bildg. in Gelatinegel., Struktur d. Niederschlags, J. Hausmann 40, 120.

Dissociationsgrad im Ws., C. L. v. Ende 26, 159.

Einw. auf Kaliumamid in fl. Ammoniak, E. C. Franklin 46, 27.

Elektrolyse v. Schmelzen, G. Auerbach 28, 8.

Elektrolyse v. Schmelzen, freie Energie, Polarisation, Bildungswärme, molekul., V. Czepinski 19, 256.

Elektrolyse v. Schmelzen, Stromausbeute, A. Helfenstein 23, 279.

Lösl.-Beeinflussung durch Kaliumnitrat u. Salpeters., C. L. v. Ende 26, 162.

Potentiale d. Kette: Pb | PbJ<sub>2</sub> | J<sub>2</sub>, freie Energie, V. Czepinski 19, 257.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

Zersetzungsspanng., bei Elektrolyse v. Schmelzen, C. C. Garrard 25, 279.

**2-Blei-1-oxy-2-jodid-1-Hydrat (Pb<sup>IV</sup>)**

D. Strömholm 38, 440.

- 2-Blei-1-oxy-5-jodid-1-Hydrat** ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ )  
H. L. Wells 9, 310.
- 4-Blei-3-oxy-2-jodid-1-Hydrat** ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ )  
D. Strömholm 38, 439.
- 7-Blei-6-oxy-2-jodid-2-Hydrat** ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ )  
D. Strömholm 38, 437.
- 10-Blei-9-oxy-2-jodid-2-Hydrat** ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ )  
D. Strömholm 38, 438.
- Bleijodid, ammon-basisches**  $\text{Pb}_2\text{NJ} \cdot 2\text{NH}_3$   
E. C. Franklin 46, 29.
- Bleijodid, ammon-basisches**  $\text{Pb}_2\text{N}_2\text{H}_2\text{J}$   
E. C. Franklin 46, 29.
- Blei-2-jodid-2-Schwefelharnstoff**  
A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.
- 2-Blei-1-Kalium-5-bromid** ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ )  
H. L. Wells 3, 209.
- Blei-1-Kalium-3-bromid- $\frac{1}{2}$ -Hydrat** ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ )  
H. L. Wells 3, 208.
- Blei-1-Kalium-3-bromid-1-Hydrat** ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ )  
H. L. Wells 3, 209.
- Blei-2-Kalium-4-bromid-1-Hydrat** ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ )  
H. L. Wells 3, 207.
- 2-Blei-3-Kalium-8-bromid-4-Hydrat**  
H. L. Wells 4, 349.
- Blei-2-Kalium-6-chlorid** ( $\text{Pb}^{\text{IV}}$ )  
H. L. Wells 4, 338.
- 2-Blei-1-Kalium-5-chlorid-1-Hydrat** ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ )  
H. L. Wells 3, 207.
- Blei-3-Kalium-1-Hydro-8-fluorid** ( $\text{Pb}^{\text{IV}}$ )  
Darst., Analyse, Krystallf., B. Brauner 7, 3.
- Blei-Kaliumhalogenide**  
Bibliographie, H. L. Wells 3, 195.
- Blei-Kalium-jodid-acetat**  
 $5\text{Pb}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 \cdot 8\text{KJ} \cdot \text{J}_2$ , H. L. Wells 9, 307.
- Blei-1-Kalium-3-jodid- $\frac{1}{2}$ -Hydrat** ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ )  
H. L. Wells 3, 206.
- Blei-1-Kalium-3-jodid-2-Hydrat** ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ )  
H. L. Wells 3, 210.
- 2-Blei-3-Kalium-8-jodid-4-Hydrat**  
H. L. Wells 4, 347.
- Blei-Kalium-nitrid**  
E. C. Franklin 46, 29.
- Blei-Kaliumoxyd** ( $\text{Pb}^{\text{IV}}$ )  
Tropfengew., S. Motylewski 38, 413.
- Blei-2-Kalium-3-oxyd-3-Hydrat** ( $\text{Pb}^{\text{IV}}$ )  
Darst., Konstit., J. Bellucci, N. Parravano 50, 109.
- Bleikammerprozess**  
Theorie, G. Lunge 7, 212.

156 Blei-1-Kupfer-2-Ammonium-6-nitrit — 2-Bleinitrat-11-Schwefelharnstoff.

**Blei-1-Kupfer-2-Ammonium-6-nitrit (Pb<sup>II</sup>)**

C. Przibylla 15, 420.

**Blei-Kupfer-Thalliumnitrit (Pb<sup>II</sup> Cu<sup>II</sup> Tl<sup>I</sup>)**

C. Przibylla 18, 461.

**Bleilegierungen s. Legierungen v. Blei.**

**Blei-Magnesium (Legg.) s. Magnesium-Blei.**

**Bleimolybdäat**

A. Junius 46, 433.

**Bleinatrid s. Legierungen v. Natrium m. Blei.**

**Blei-Natrium (Legg.) s. Natrium-Blei.**

**Blei-Natriumphosphat (Pb<sup>II</sup>)**

Pb<sub>2</sub>Na<sub>4</sub>P<sub>2</sub>O<sub>7</sub> · 10H<sub>2</sub>O, M. Stange 12, 459.

**3-Blei-2-Natrium-4-thioglykolat-2-Hydrat**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 242.

**Blei-1-Nickel-2-Ammonium-6-nitrit**

C. Przibylla 15, 433.

**Blei-1-Nickel-2-Kalium-6-nitrit**

C. Przibylla 15, 432.

**Bleinitrat**

Einw. auf Kaliumamid in fl. Ammoniak, E. C. Franklin 46, 26.

Gefrierpunkterniedrig, Dissociationsgrad in Wasser, C. L. v. Ende 26, 138.

Konzentrationsketten, Potentiale, H. F. Fernau 17, 347.

Leitverm., elektr., d. Lsg., Einfl. v. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

Leitverm., molek., in Salpetersäure, H. F. Fernau 17, 338.

Molekulargew. in Pyridin, A. Werner, W. Schmutjlow 15, 21.

Molekulargew. in Lsg., J. Traube 8, 26.

Verbb. m. Bleinitrit (Pb<sup>II</sup>) u. Bleihydroxyd (Pb<sup>II</sup>), F. Peters 11, 125.

Verh. in Lsg. gegen Blei, F. Peters 11, 124.

Verh. gegen Kaliumnitrit, F. Peters 11, 138.

**Bleinitrat, ammon-basisches**

Pb<sub>2</sub>N(NO)<sub>2</sub> · n NH<sub>3</sub>, E. C. Franklin 46, 30.

**2-Blei-1-oxy-2-nitrat-1-Hydrat**

D. Strömholm 38, 445.

**6-Blei-5-oxy-2-nitrat-1-Hydrat**

D. Strömholm 38, 444.

**10-Blei-7-oxy-6-nitrat-5-Hydrat**

D. Strömholm 38, 445.

**Bleinitrat-2-Pyridin (Pb<sup>II</sup>)**

L. Pincussohn 14, 385.

**Bleinitrat-3-Pyridin (Pb<sup>II</sup>)**

A. Werner, W. Schmutjlow 15, 18.

**Bleinitrat-2-Schwefelharnstoff**

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

**2-Bleinitrat-11-Schwefelharnstoff**

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

**Bleinitrit (Pb<sup>II</sup>)**

Verbb. m. Bleinitrat (Pb<sup>II</sup>) u. Bleihydroxyd (Pb<sup>II</sup>), F. Peters 11, 125.

**Blei-hypo-nitrit (Pb<sup>II</sup>)**

normal u. basisch, A. Kirschner 16, 429.

**10-Blei-7-oxy-3-oxalat- $\alpha$ -Hydrat**

D. Strömholm 38, 447.

**Bleioxyd (Pb<sup>II</sup>)**

Anw. z. Best. d. Wassers in Topas, P. Jannasch, J. Locke 6, 168.

Einw. a. Kaliumrhodanid, J. Milbauer 42, 485

Gleichgew., heterog., m. 2-Bor-3-oxyd in Schmelzen, W. Guertler 40, 227.

Gleichgew., heterog. (Erstarrungslinie, Kleingefüge) der Gemische mit Bleichlorid, R. Ruer 49, 365.

Lösl. in Wasser, Polymorphie, R. Ruer 50, 273.

Lösl. in Fluorwasserstoffs., A. Jaeger 27, 36.

Modifikationen, Farbe, Dichte, Umwandlg., R. Ruer 50, 265.

Redukt. durch Wasserstoff, F. Glaser 36, 18.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

**Blei-2-oxyd (Pb<sup>IV</sup>)**

Bildg. v. Ozon beim Erhitzen, O. Brunck 10, 244.

Einfl. auf die elektrolytische Bildg. v. Ozon, R. Kreemann 36, 403.

Redukt. durch Wasserstoff, F. Glaser 36, 18.

**2-Blei-1-oxyd**

Bildg. durch Redukt. v. Bleioxyd PbO, F. Glaser 36, 15.

Darst., Thermochem. Daten, Dichte, S. Tanatar 27, 304.

**2-Blei-3-oxyd (Pb<sup>II,IV</sup>)**

3-Hydrat, Darst., Konstit., J. Bellucci, N. Parravano 50, 112.

**5-Blei-7-oxyd (Pb<sup>II,IV</sup>)**

B. Brauner 7, 2.

**Blei-per-oxyd s. Blei-2-oxyd.****Blei-4-Phenyl (Pb<sup>IV</sup>)**

Darst., Lösl. i. organ. Basen, A. Werner, P. Pfeiffer 17, 100.

**Bleiphosphat (Pb<sup>II</sup>)**

Pb<sub>3</sub>P<sub>4</sub>O<sub>13</sub>, F. Schwarz 9, 263.

**Blei-meta-phosphat**

Fleitmanns Blei-4meta-phosphat, F. Warschauer 36, 186.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

**Blei-4 meta-phosphat**

F. Warschauer 36, 158.

**Blei-6 meta-phosphat (Pb<sup>II</sup>)**

H. Lüder 5, 29.

**Blei-ortho-phosphat**

D. Strömholm 38, 445.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

**Blei-3 meta-phosphat-3-Hydrat**

G. v. Knorre 24, 381.

**4-Blei-3-oxy-2-pikrat-2,5-Hydrat**

D. Strömholm 38, 448.

**Blei-Platin-chlorid s. Platin-Blei-chlorid.****2-Blei-1-Pyridinium-5-chlorid (Pb<sup>II</sup>)**

2-Hydrat, L. Pincussohn 14, 386.

**3-Blei-4-Pyridinium-10-chlorid (Pb<sup>II</sup>)**

A. Classen, B. Zahorski 4, 109.

**Blei-2-Pyridinium-6-chlorid (Pb<sup>IV</sup>)**

R. J. Meyer, H. Best 22, 190.

**2-Blei-5-Pyridinium-13-chlorid (Pb<sup>IV</sup>)**

A. Classen, B. Zahorski 4, 108.

**Blei-1-Pyridinium-3-nitrat (Pb<sup>II</sup>)**

L. Pincussohn 14, 390.

**2-Blei-1-oxy-2-rhodanid-1-Hydrat**

D. Strömholm 38, 441.

**7-Blei-6-oxy-2-rhodanid-2-Hydrat**

D. Strömholm 38, 440.

**Bleirhodanid-4-Schwefelharnstoff**

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 18.

**2-Blei-1-Rubidium-5-bromid (Pb<sup>II</sup>)**

H. L. Wells 4, 129.

**Blei-2-Rubidium-4-bromid-1/2-Hydrat (Pb<sup>II</sup>)**

H. L. Wells 4, 129.

**Blei-2-Rubidium-6-chlorid (Pb<sup>IV</sup>)**

H. L. Wells 4, 339.

**2-Blei-1-Rubidium-5-chlorid (Pb<sup>II</sup>)**

H. L. Wells 4, 129.

**Blei-2-Rubidium-4-chlorid-1/2-Hydrat (Pb<sup>II</sup>)**

H. L. Wells 4, 128.

**Blei-1-Rubidium-3-jodid-2-Hydrat (Pb<sup>II</sup>)**

H. L. Wells 4, 129.

**Bleisalze, basische**

D. Strömholm 38, 429.

**Bleisammler**

Theorie, F. Foerster, O. Seidel 14, 138.

**4-Blei-3-oxy-1-selenat-1-Hydrat**

D. Strömholm 38, 443.

**Bleiselenid (Pb<sup>II</sup>)**

Kryst., F. Roessler 9, 43.

**Bleistannat-3-Hydrat**

Darst., Konstit., J. Bellucci, N. Parravano 45, 158.

**Bleisuboxyd s. 2-Blei-1-oxyd.****Bleisulfat (Pb<sup>II</sup>)**

Bildg. in Gelatinegel. Struktur des Niederschlags, J. Hausmann 40, 120.

**Blei-2-sulfat (Pb<sup>IV</sup>)**

B. Brauner 7, 11.

Hydrolyse, Wärmetönung ders., F. Dolezalek, K. Finckh 50, 99.

Potentiale d. Ketten: Hg | Hg<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> | H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>.aq. | Pb(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub> | Pt, F. Dolezalek,

K. Finckh 50, 91.

**2-Blei-1-ox-1-sulfat** ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ )

D. Strömholm 38, 443.

**4-Blei-3-ox-1-sulfat-1-Hydrat**

D. Strömholm 38, 442.

**Blei-ox-1-sulfat-1-Hydrat** ( $\text{Pb}^{\text{IV}}$ )Bildg. durch Hydrolyse von Blei-2-sulfat ( $\text{Pb}^{\text{IV}}$ ), F. Dolezalek, K. Finckh 50, 96.**Bleisulfid** ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ )

Best., maßanalyt., J. Hanus 17, 114.

Bildg. aus Bleioxyd u. Kaliumrhodanid, J. Milbauer 42, 485.

Bildg. in Gelatinegel, Struktur des Niederschlags, J. Hausmann 40, 121.

**Bleisulfid, krystallisiert**, ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ )

Darst., F. Roessler 9, 41.

**Bleisulfat** ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ )

K. Seubert, M. Elten 4, 70.

**Bleisulfoantimonit** ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ )  $\text{PbSb}_2\text{S}_4$ 

(Zinckenit) Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 437.

**Bleisulfoantimonit** ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ )  $\text{PbSb}_2\text{S}_5$ 

(Jamesonit) Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 438.

**Bleisulfoantimonit** ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ )  $\text{Pb}_2\text{Sb}_2\text{S}_6$ 

(Boulangerit) Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 439.

**Bleisulfoantimonit** ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ )  $\text{Pb}_3\text{Sb}_2\text{S}_8$ 

(Domingit) Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 441.

**Bleisulfoantimonit** ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ )  $\text{Pb}_5\text{Sb}_2\text{S}_{17}$ 

(Plagionit) Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 441.

**Bleisulfoarsenit** ( $\text{As}^{\text{III}}$ )  $\text{PbAs}_2\text{S}_4$ 

(Skleroklas.) Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 443.

**Bleisulfoarsenit** ( $\text{As}^{\text{III}}$ )  $\text{Pb}_2\text{As}_2\text{S}_5$ 

(Dufrenoyzit) Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 445.

**Bleisulfoarsenit** ( $\text{As}^{\text{III}}$ )  $\text{Pb}_3\text{As}_2\text{S}_6$ 

Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 446.

**Bleisulfoarsenit** ( $\text{As}^{\text{III}}$ )  $\text{Pb}_4\text{As}_2\text{S}_7$ 

Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 446.

**Bleisulfophosphat** ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ )  $\text{Pb}_3\text{P}_2\text{S}_8$ 

E. Glatzel 4, 205.

**Bleisuperoxyd s. Blei-2-ox-1-sulfat** ( $\text{Pb}^{\text{IV}}$ )**Bleithioglykolat**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 242.

**Blei-per-vanadinat** ( $\text{V}^{\text{V}}$ )

A. Scheuer 16, 299.

**Blutlaugensalz, gelbes s. Eisen-Kaliumcyanid** ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ )**Blutlaugensalz, rotes s. Eisen-Kaliumcyanid** ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ )**Bodenanalysen**

J. M. van Bemmelen 42, 265.

**Bodenseolithe**

M. Dittrich 47, 158.

**Bor**

Spektrum in der Leuchtgassauerstofflamme, O. Vogel 5, 48.



**Borate**

v. Alkalien, A. Reischle 4, 166.

v. Alkalimetallen u. Ammonium, A. Atterberg 48, 367.

Analyse, W. Guertler 40, 288.

v. Erdalkalimetallen, Bildg. aus Schmelzen; Smpp. d. Syst.:  $B_2O_3-RO$   
( $R=Ca, Sr, Ba$ ), W. Guertler 40, 337.

Gleichgew., heterog., in Schmelzen d. Syst.:  $B_2O_3$ —Metalloxyd, W. Guertler 40, 225.

v. Kalium u. Natrium, Gleichgew. m. Lösgg., M. Dukelski 50, 38.

**Per-Borate**

E. J. Constam, J. C. Bennett 26, 451.

Bildg., S. Tanatar 26, 345.

Konstit., E. J. Constam, J. C. Bennett 25, 265.

**Poly-Borate**

Existenz in Lösgg., F. Auerbach 37, 369.

**Borate, lösliche**

Verhalten g. Kohlen-2-oxyd, L. C. Jones 18, 66.

**Borate, natürliche**

F. Auerbach 37, 374.

**Borax s. Natriumborat.****Borcarbid**

O. Mühlhaeuser 5, 92.

**Borcherssche Gaskette**

Potentiale, V. Hoepfer 20, 440.

**Borchlorid ( $B^{III}$ )**

Leitverm., Lösungsverm., P. Walden 25, 221.

**Bor-1-Hydro-4-fluorid**

Bildg. in Lösg., R. Abegg, C. J. J. Fox, W. Herz 35, 129

s. auch Borfluorwasserstoffsäure.

**Borfluorkalium s. Bor-Kaliumfluorid.****Borfluorwasserstoffsäure**

Inversionswirk. auf Zucker, E. Deussen 44, 410, s. auch Bor-Hydro-fluorid.

**Bor-1-Kalium-4-fluorid**

Anw. z. Best. v. Bors., A. Reischle 4, 114.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 413.

**Bor-Natriumfluorid**

R. Abegg, C. J. J. Fox, W. Herz 35, 144.

**Bor-1-Natrium-4-fluorid**

Tropfengew., S. Motylewski 38, 413.

**Boroxyd ( $B^{III}$ )**

Gleichgew., heterog., in d. Syst.:  $B_2O_3-K_2O(Na_2O)-H_2O$ ; Löslichkeitslin., M. Dukelski 50, 38.

Gleichgew., heterog., m. d. alkalischen Erden, Erstarrungslinien im Syst.:  $B_2O_3-RO$  ( $R=Ca, Ba, Sr$ ), W. Guertler 40, 337.

Gleichgew., heterog., in Gemischen m. Baryumoxyd, Erstarrungslin. d. Syst.:  $BaO-B_2O_3$ , W. Guertler 40, 343.

Gleichgew., heterog., in Gemischen m. Calciumoxyd; Erstarrungslin. d. Syst.:  $CaO-B_2O_3$ , W. Guertler 40, 349.

**Boroxyd ( $B^{III}$ )**

Gleichgew., heterog., in Gemischen m. Strontiumoxyd; Erstarrungslin. d. Syst.:  $SrO-B_2O_3$ , W. Guertler 40, 346.

Gleichgew., heterog., m. Metalloxyden in Schmelzen; Syst.:  $B_2O_3-MeO$ ; Lösl. d. Metalloxyde, W. Guertler 40, 225.

**Borsäure**

Anw. z. Aufschl. v. Silikaten, P. Jannasch, O. Heidenreich 12, 208.

Best., A. Reischle 4, 111.

Best., acidimetrisch, neben starken Säuren, W. Herz 33, 353.

Best., acidimetrisch, unter Zusatz v. Mannit., L. C. Jones 20, 212.

Best. u. Abscheidung, L. C. Jones 32, 164.

Best., jodometrisch, L. C. Jones 21, 169.

Best. durch Destillation m. Methylalkohol u. Säure, F. A. Gooch, L. C. Jones 19, 417.

Gleichgew. m. Kaliumfluorid u. Fluorwasserstoff in Lsg. Komplexbildg. m. Fluoriden, R. Abegg, C. J. J. Fox, W. Herz 35, 129.

Gleichgew. in Lsgg. v. Natriumborat, Bors. u. arseniger S.; Komplexbildg. F. Auerbach 37, 353.

Katalysator f. Hydrationsreaktt., P. Rohland 31, 438.

Leitverm., elektr., d. Lsg., Einfl. auf Leitverm. v. Molybdäns., A. Rosenheim, A. Berthelm 34, 442.

Lösl. in Fluorwasserstoffs., R. Abegg, C. J. J. Fox, W. Herz 35, 144.

Lösl. in Salzs., W. Herz 33, 355.

Lösl. in Schwefels., Salpeters., Essigs., Weins., W. Herz 34, 205.

Lösl. in Ws. u. Boraxlsgg.; Verteilung zwischen Ws. u. Amylalkohol, F. Auerbach 37, 355, 371.

Lösl. in Wasser-Acetongemischen, W. Herz, M. Knoch 41, 319.

Lösl. in Wasser-Glyceringemischen, W. Herz, M. Knoch 45, 268.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 22.

Verbb. m. Wolframsäure s. Wolframsäure-Borate.

Verteilung zw. Wasser (KF-lsg.) u. Amylalkohol, Einfl. auf Gefrierpp. u. elektr. Leitverm. v. Kaliumfluoridlsgg. u. Fluorwasserstoffs., R. Abegg, C. J. J. Fox, W. Herz 35, 129.

s. auch Boroxyd ( $B^{III}$ ).

**Borsäure-Fluor-Komplexe**

Bildg. u. Gleichgewichte in Lsg., R. Abegg, C. J. J. Fox, W. Herz 35, 129.

**Borsäuremethylester**

Anw. z. Best. v. Borsäure, A. Reischle 4, 112.

**Borsäure-Wolframate s. Wolframsäure-Borate.****Borsaure Salze s. Borate.****Per-Borsaure Salze s. Per-Borate.****Bor-Wolframate s. Wolframsäure-Borate.****Boulangerit**

Darst. künstl., Dichte, H. Sommerlad 18, 439.

**Brechungsexponent**

d. Methylenjodidlsg. v. Schwefel u. Jod, J. W. Retgers 3, 347.

v. Phosphorbromid ( $P^{III}$ ), A. C. Christomanos 41, 285.

s. auch Refraktion.

**Brechungsvermögen**

- v. Phosphorlössg. (gelb) in Äther u. Benzol, A. C. Christomanos 45, 132.  
 v. Thalliumäthylat, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 231.  
 d. Thouletschen Lössg., G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 233.  
 v. Wolframsäureboratlössg., G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 224.

Zusammenhang m. d. Volumen, J. Traube 40, 379.

**Brechweinstein s. Antimon-Kalium-oxo-tartrat.****Brenner**

zur Erzeug. gefärbt. Flammen f. Spektralanalyse, E. Rupp 38, 107.

**Brom**

Additionsverb. m. Erdalkalihalogenuiden, J. Meyer 30, 113.

Atomgew. a. d. Synthese v. Silberbromid u. Überführung in Silberchlorid, G. P. Baxter 50, 396.

Best. neben Chlor u. Jod, elektrolyt., F. A. Gooch, Ch. Fairbanks 9, 353.

Einw. auf Gold, G. Krüss, F. W. Schmidt 3, 424.

Einw. auf Natriumamid, F. Ephraim 44, 189.

Einw. auf Phosphor unter Benzol; Bildg. v. Phosphorbromid ( $P^{III}$ ), A. C. Christomanos 41, 276.

Gefrierpp. d. Lössg. in Erdalkalihalogenuidlössg., J. Meyer 30, 115.

Gleichgew., heterog., im Syst.: Brom-Jod. Erstarr., Siede-, Dampfdrucklinie, Dichten, Krystallform v. Brom-Jodgemischen, P. C. E. Meerum Terwogt 47, 203.

Krystallf., H. Arctowski 10, 25.

Leitverm., Lösungsverm., P. Walden 25, 220.

Lösl. in Kohlenstoff-2-sulfid, H. Arctowski 11, 274.

Reindarst., Th. W. Richards, A. S. Cushman 16, 177.

Reindarst., Th. W. Richards, B. S. Merigold 31, 261.

Reindarst., G. P. Baxter 38, 237; 50, 394.

Trenng. v. Chlor durch Destillation m. Joda., St. Bugarsky 10, 387.

Trenng. v. Chlor durch Destillation m. Permanganat, P. Jannasch, K. Aschoff 5, 8.

Trenng. v. Chlor durch Permanganat, P. Jannasch, E. Köllitz 15, 67.

Trenng. v. Chlor u. Jod, R. J. Meyer 21, 79.

Trenng. v. Chlor u. Jod durch Destillation, P. Jannasch, K. Aschoff 1, 144, 245.

Trenng. v. Chlor u. Jod durch Destillation, C. Friedheim, R. J. Meyer 1, 419.

Trenng. v. Chlor u. Jod, elektrolyt., H. Specketer 21, 239.

Trenng. v. Chlor u. Jod durch Kaliumpermanganat, F. Crocogino 24, 231.

Trenng. v. Chlor u. Jod u. Best. in organischen Substanzen, P. Jannasch, E. Köllitz 15, 68.

Trenng. v. Rhodan, F. W. Küster, H. Thiel 35, 41.

Verb. m. Aluminiumbromid u. Schwefelkohlenstoff, W. Plotnikow 31, 127.

Verb. m. Aluminiumbromid, Äthylbromid u. Schwefelkohlenstoff  $AlBr_3 \cdot Br_2 \cdot C_2H_5Br \cdot CS_2$ , W. Plotnikow 38, 132.

**Brom**

Verteilung zwischen Lösg. u. Niederschlag bei fraktionierter Fällung  
v. Bromid-Chloridgemischen, F. W. Küster 19, 94.

**Brom, technisches**

Best. d. Gehaltes an Chlor, C. Friedheim, R. J. Meyer 1, 422.

**p-Bromacetaniliniumfluorid-1-Hydrat**

R. F. Weinland, H. Lewkowitz 45, 47.

**p-Bromanilinium-2-Hydro-3-fluorid-1-Hydrat**

R. F. Weinland, H. Lewkowitz 45, 50.

**Bromate**

Best., gasvolumetrisch, durch Hydrazinsulfat, M. Schlötter 37, 172.

Best., mafsanalytisch, m. Eisensulfat ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ ), J. K. Phelps 38, 110.

Redukt. m. Hydrazin- u. Hydroxylaminsulfat, M. Schlötter 37, 164.

**Bromatsodalith**

J. Thugutt 2, 75.

**Bromaurate s. Goldbromid ( $\text{Au}^{\text{III}}$ )****Bromide**

Doppelsalze, Charakteristik, Systematik, Konstit., Bibliographie, P. Pfeiffer  
31, 191.

v. Metallen; Bibliographie der Verbb. m. Pyridin u. Chinolin, C. Rens  
36, 110.

**Bromide, wasserhaltige**

Verh. beim Erhitzen in Bromwasserstoff, Konstit., J. L. Kreider 46, 350.

**Bromid-Rhodanide**

v. Quecksilber ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ) u. Cadmium, H. Grossmann 37, 417.

**Bromidsodalith**

J. Thugutt 2, 71.

**Bromion**

Einfl. auf d. anodische Polarisation, E. Müller, A. Scheller 48, 112.

Komplexbildende Kraft im Verhältnis z. Rhodanion, H. Grossmann 37, 428.

Potential d. Entladung auf Silber in saurer Lösg., H. Specketer 21, 277.

**Brom-Jod s. Jod-Brom.****Brom-Molybdänat s. Molybdän-oxy-bromid ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ ).****Brom-Molybdänsäure s. Molybdän-oxy-bromid ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ ).****Brom-Molybdänige Säure s. Molybdän-oxy-bromid ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ ).****Brom-Molybdänite s. Molybdän-oxy-bromid ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ ).****Bromosäuren**

P. Pfeiffer 31, 202.

**Bromosalze s. Bromide.****4-Brom-Platinsäure ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ )**

Darst., Salze, A. Miolati, J. Bellucci 26, 222.

s. auch Platin-Metallbromide.

**Bromsäure**

Best. durch Arsenoxyd ( $\text{As}^{\text{III}}$ ), F. A. Gooch, J. C. Blake 33, 96.

**Bromwasserstoff**

Darst., E. F. Smith, V. Oberholtzer 4, 238.

Darst., A. Rosenheim, O. Schütte 26, 246.

Einw. auf Molybdäns., E. F. Smith, V. Oberholtzer 4, 238.

**Bromwasserstoffsäure**

Darst., Th. W. Richards, E. F. Rogers 10, 7.

Einw. auf Selens., F. A. Gooch, W. S. Scoville 10, 256.

Einw. auf Vanadins., F. A. Gooch, R. W. Curtis 33, 249.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 21.

Potential d. Anode bei Elektrolyse v.  $\text{HBr} - \text{H}_2\text{SO}_4$ -gemischen, E. Müller, A. Scheller 48, 112.

**Bronceit**

Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.

Bronze s. Legg. v. Kupfer m. Zinn.

Bunsenflamme s. Flamme.

**C****Cadmium**

Anode in Kalilauge, Oxydationspotential, A. Coehn, Y. Osaka 34, 86.

Atomgew., W. S. Lorimer, E. F. Smith 1, 364.

Atomgew., Internat Atomgewichtsausschuß 1906 48, 130.

Atomgew., Neubest., G. P. Baxter, M. A. Hines 44, 158.

Atomgew., Neubest., G. P. Baxter, M. A. Hines, H. L. Frevert 49, 415.

Best. als Cadmium-Ammoniumphosphat, M. Austin 32, 366.

Best. als Cadmiumoxyd, Ph. E. Browning, L. C. Jones 13, 110.

Best. als Cadmium-pyro-phosphat, M. Austin 22, 218.

Best., elektrolyt., aus Cadmiumformiat, H. S. Warwick 1, 291.

Best., elektrolyt., aus Cadmiumkaliumcyanid, W. Lorimer, E. F. Smith 1, 366.

Best., elektrolyt., m. rotierender Kathode, H. E. Medway 42, 114.

Best., elektrolyt., m. rotierender Kathode aus Chloridlsg., Ch. P. Flora 47, 13.

Best., elektrolyt., m. rotierender Kathode aus Nitratlsg., Ch. P. Flora 47, 20.

Best., elektrolyt., m. rotierender Kathode aus Sulfatlsg., Ch. P. Flora 47, 1.

Best., elektrolyt., als Cadmiumcarbonat, als Phosphat, E. H. Miller, R. W. Page 28, 233.

Destillation, Krystallf., Dichte, spez. Wärme, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 284.

Dichte, Leitverm., Veränderung derselben durch mechanische Einflüsse, G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm 46, 223.

Einfl. auf Auflösungsgeschw., Gefüge u. mech. Eigenschaften v. bleihaltigem Zink, F. Novak 47, 421.

Kathode bei Redukt. v. Salpeters. durch Elektrolyse, J. Tafel 31, 296.

Korrosionserscheinungen v. Platten bei der Elektrolyse, F. Mylius, R. Funk 13, 151.

Lösl. in Quecksilber, W. Kerp, W. Böttger 25, 59.

Nachw. in reinstem Zink, F. Mylius, O. Fromm 9, 148.

Nachw. geringer Beimengungen v. Zink, F. Mylius, R. Funk 13, 159.

Reindarst., W. S. Lorimer, E. F. Smith 1, 365.

Reinigung, elektrolyt., in Sulfatlsg., F. Mylius, R. Funk 13, 157.

**Cadmium**

- Smp. Smp.-erniedrigung, Krystallf., Amalgame, N. A. Puschin 36, 201.  
 Smp., Smpp., Kleingefüge der Verbb. u. Legg. m. Antimon, W. Treitschke 50, 217.  
 Smp., Smpp., Gleichgew., heterog., Kleingefüge d. Legg. m. Gold, R. Vogel 48, 333.  
 Smp., Smpp., Kleingefüge d. Legg. m. Kupfer, R. Sahmen 49, 301.  
 Smp., Smpp., Umwandlung, Kleingefüge d. Verbb. u. Legg. m. Magnesium, G. Grube 49, 72.  
 Smp., Smpp. d. Legg. m. Natrium, N. S. Kurnakow 23, 456.  
 Smp., Smpp., Kleingefüge d. Verbb. u. Legg. m. Natrium, C. H. Mathewson 50, 183.  
 Schmelzpunktserniedrigung, Legg. m. Thallium, N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 101.  
 Sdp., Verdampfungswärme, O. H. Weber 21, 350.  
 Trenng., elektrolyt., v. Antimon, Arsen, Zinn, S. C. Schmucker 5, 203.  
 Trenng., elektrolyt., v. Eisen, Kobalt, Kupfer, Mangan, Nickel, Zink, H. S. Warwick 1, 298.  
 Trenng., elektrolyt., v. Kupfer u. Wismut, E. F. Smith, J. B. Meyer 4, 268.  
 Trenng. v. Kupfer als Oxalat, C. A. Peters 26, 119.  
 Trenng. v. Mangan, Blei, Wismut durch Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch, A. Röttgen 8, 302.  
 Überspannung bei elektrolyt. Wasserstoffentwicklung, E. Müller 26, 56.

**Cadmiumacetat**

F. Reitzenstein 32, 312.

**Cadmiumacetat-3-Pyridin**

F. Reitzenstein 32, 312.

**Cadmiumamalgame s. Legierungen v. Cadmium m. Quecksilber.****Cadmium-1-Äthylendiammonium-4-bromid**

H. Grossmann, B. Schück 50, 25.

**Cadmium-1-Äthylendiammonium-4-chlorid**

H. Grossmann, B. Schück 50, 25.

**Cadmium-1-Äthylendiammonium-4-rhodanid**

H. Grossmann, B. Schück 50, 24.

**Cadmium-1-Äthylendiammonium-2-sulfat-4-Hydrat**

Darst., Krystallf., H. Grossmann, B. Schück 50, 28.

**Cadmium-4-Ammonium-6-bromid**

Darst., Krystallf., H. Grossmann 33, 153.

**Cadmium-1-Ammonium-3-bromid- $\frac{1}{2}$ -Hydrat**

H. Grossmann 33, 153.

**Cadmium-1-Ammonium-3-chlorid**

H. Grossmann 33, 149.

**Cadmium-4-Ammonium-6-chlorid**

H. Grossmann 33, 149.

**Cadmium-2-Ammonium-2-chlorid-2-rhodanid**

H. Grossmann 37, 423.

**Cadmium-1-Ammonium-3-fluorid**

H. v. Helmholtz 3, 136.

**Cadmium-1-Ammonium-3-jodid-1-Hydrat**

H. Grossmann 33, 154.

**Cadmium-Ammoniumphosphat**

E. H. Miller, R. W. Page 28, 233.

Anw. z. Best. d. Cadmiums, M. Austin 22, 218.

**Cadmium-2-Ammonium-2-rhodanid-2-bromid**

H. Grossmann 37, 426.

**Cadmium-1-Ammonium-2-rhodanid-1-bromid-1-Hydrat**

H. Grossmann 37, 425.

**Cadmium-2-Ammonium-2-rhodanid-2-jodid**

H. Grossmann 37, 427.

**Cadmium-2-Anilinium-4-rhodanid**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 390.

**Cadmium-1-Antimon**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, W. Treitschke 50, 217.

**3-Cadmium-2-Antimon**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, W. Treitschke 50, 217.

**Cadmium-1-Baryum-2-thioglykolat-18-Hydrat**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 239.

**Cadmium-meta-borat**

CdB<sub>2</sub>O<sub>6</sub>, Bildg. aus Schmelzen, W. Guertler 40, 242.

**Cadmium-Bor-Wolframat s. Wolframsäureborate.**

**Cadmiumbromid**

Lösl. der Hydrate, R. Dietz 20, 260.

Molekulargew. in Piperidin, A. Werner, P. Ferchland 15, 17.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 28.

Potentiale d. Kette: Cd | CdBr<sub>2</sub> | Br<sub>2</sub>, freie Energie, O. H. Weber 21, 352.

Reindarst., Analyse, G. P. Baxter, M. A. Hines, H. L. Frevert 49, 415.

Smp., Sdp., Schmelzwärme, O. H. Weber 21, 352.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

Verbb. m. Alkalibromiden, J. M. Eder 36, 412.

Zersetzungsspanng. bei Elektrolyse d. Schmelze, C. C. Garrard 25, 297.

**Cadmiumbromid-3-Äthylendiamin**

Darst., Mol.-Gew., A. Werner, P. Spruck 21, 227.

**Cadmiumbromid-2-Ammoniak**

H. Grossmann 33, 151.

**Cadmiumbromid-2-Chinolin**

F. Reitzenstein 18, 295.

**Cadmiumbromid-1- u. -4-Hydrat**

Darst., Existenzgebiet, Lösl., R. Dietz 20, 260.

**Cadmiumbromid-3-Piperidin**

A. Werner, P. Ferchland 15, 11.

**Cadmiumbromid-6-Pyridin**

F. Reitzenstein 11, 259.

**Cadmium-1-Cäsium-3-bromid**

H. L. Wells, P. T. Walden 5, 270.

**Cadmium-2-Cäsium-4-bromid**

H. L. Wells, P. T. Walden 5, 270.

**Cadmium-3-Cäsium-5-bromid**

H. L. Wells, P. T. Walden 5, 270.

**Cadmium-1-Cäsium-3-chlorid**

H. L. Wells, P. T. Walden 5, 269.

**Cadmium-2-Cäsium-4-chlorid**

H. L. Wells, P. T. Walden 5, 269.

**Cadmium-2-Cäsium-4-jodid**

H. L. Wells, P. T. Walden 5, 271.

**Cadmium-3-Cäsium-5-jodid**

H. L. Wells, P. T. Walden 5, 271.

**Cadmium-1-Cäsium-3-jodid-1-Hydrat**

H. L. Wells, P. T. Walden 5, 272.

**Cadmium-2-Cäsium-2-sulfat-6-Hydrat**

Lösl., J. Locke 33, 74.

**Cadmiumcarbonat**

K. Kraut 13, 14.

Verh. gegen Metallsalzlösung, M. Kohn 50, 317.

**Cadmium-2-Chinolinium-4-bromid**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 376.

**Cadmium-2-Chinolinium-4-jodid**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 376.

**Cadmium-2-Chinolinium-4-rhodanid**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 375.

**Cadmium-4-Chinolinium-6-rhodanid**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 375.

**Cadmium-meta-Chlorantimonat s. Antimon-Cadmium-chlorid.**

**Cadmiumchlorat**

Molekularvol. in Lösung, J. Traube 8, 28.

**Cadmiumchlorid**

Diffusion in Silbernitratgelatine, J. Hausmann 40, 128.

Einfl. auf die Reakt. v. Kalium-per-manganat m. Chlorwasserstoff, J. Brown 47, 314.

Elektrolyse d. Schmelze, R. Lorenz 10, 88.

Elektrolyse d. Schmelze, A. Helfenstein 23, 294.

Leitverm. d. Lösung, Einfl. v. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 18.

Lösl. d. Hydrate, Krystallf., Dimorphie, R. Dietz 20, 254.

Molekularvol. in Lösung, J. Traube 8, 27.

Potentiale d. Kette: Cd | CdCl<sub>2</sub> | Cl<sub>2</sub>, freie Energie, O. H. Weber 21, 348.

Reindarst., Analyse, G. P. Baxter, M. A. Hines 44, 158.

Smp., Sdp., Schmelzwärme, O. H. Weber 21, 342.

Tropfengew., S. Motylewski 33, 414.

Zersetzungsspanng. bei Elektrolyse d. Schmelze u. d. Lösung, C. C. Garrard 25, 296.

**Cadmiumchlorid-3-Äthylendiamin**

Darst., Molekulargew., A. Werner, P. Megerle 21, 227.

**Cadmiumchlorid-1-(2<sup>1</sup>/<sub>2</sub>,-4)-Hydrat**

Darst., Existenzgebiet, Lösl., R. Dietz 20, 253.



**Cadmiumchlorid-2-Hydroxylamin**

Darst., Dichte, Molekularvol., H. Goldschmidt, K. Syngros 5, 145.

**Cadmiumchlorid-2-Piperidin**

A. Werner, P. Ferchland 15, 11.

**Cadmiumchlorid-2-Schwefelharnstoff**

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 18.

**Cadmiumchromat-2-Hydrat**

J. Schulze 10, 153.

**Cadmium-2-chromat-1-Hydrat**

J. Schulze 10, 152.

**Cadmium-2-chromat-2-Quecksilbereyanid**

$\text{CdCr}_2\text{O}_7 \cdot 2\text{Hg}(\text{CN})_2 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ , G. Krüss, O. Unger 8, 460.

**Cadmiumfluorid**

Verh. in Lösg., Lösl., A. Jaeger 27, 33.

**3-Cadmium-1-Gold**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, R. Vogel 48, 333.

**3-Cadmium-4-Gold**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, R. Vogel 48, 333.

**Cadmiumhydroxyd**

Darst., Potentiale d. Konzentrationselemt. v. Lösg. in Ammoniak, Leitverm., Lösl. in Ammoniak, W. Bonsdorff 41, 137.

Einw. anf Ammoniumsalze, H. Grossmann 33, 149.

Gleichgew. m. Ammoniumsalzen, W. Herz 24, 124.

**Cadmiumhydroxyd-Ammoniak**

Konstit. d. Lösgg., Potential v. Konzentrationselemt., Leitverm., W. Bonsdorff 41, 132.

**Cadmiumjodid**

Lösl., R. Dietz 20, 262.

Molekulargew. in Piperidin, Pyridin, Methylsulfid, Äthylsulfid, A. Werner, P. Ferchland, W. Schmutjlow, M. Stephani 15, 17, 23, 27, 29.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 28.

Tropfengew., S. Motylewski 33, 414.

Verbb. m. Alkalijodiden, J. M. Eder 36, 412.

Zersetzungsspanng. b. Elektrolyse d. Schmelze, C. C. Garrard 25, 293.

**Cadmiumjodid-3-Äthylendiamin**

Darst., Mol.-Gew., Leitverm., A. Werner, P. Spruck 21, 228.

**Cadmiumjodid-2-Ammoniak**

H. Grossmann 33, 154.

**Cadmiumjodid-1-Methylsulfid**

A. Werner, A. Maiborn 15, 14.

**Cadmiumjodid-2-Piperidin**

A. Werner, P. Ferchland 15, 12.

**Cadmium-2-Kalium-2-chlorid-2-rhodanid**

H. Grossmann 37, 423.

**Cadmium-Kalium-2-chromat**

$\text{K}_2\text{Cd}(\text{Cr}_2\text{O}_7)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ , G. Krüss, O. Unger 8, 454.

**Cadmium-2-Kalium-4-cyanid**

Elektrolyse, W. S. Lorimer, E. F. Smith 1, 866.

**Cadmium-2-Kalium-4-cyanid**

Leitverm., P. Walden 23, 375.

**Cadmium-2-Kalium-4-jodid**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 28.

**Cadmium-Kalium-Hydro-hypo-phosphat** $\text{CdK}_2(\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_6)_2 \cdot 2\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$ , C. Bansa 6, 146; Krystallf. 6, 153.**Cadmium-2-Kalium-2-rhodanid-2-bromid**

H. Grossmann 37, 425.

**Cadmium-1-Kalium-2-rhodanid-1-bromid-1-Hydrat**

H. Grossmann 37, 425.

**Cadmium-2-Kalium-4-rhodanid-2-Hydrat**

H. Grossmann 37, 427.

**Cadmium-2-Kalium-2-rhodanid-2-jodid**

H. Grossmann 37, 427.

**Cadmium-2-Kupfer**

Gleichgew. m. Schmelzen, R. Sahmen 49, 301.

**3-Cadmium-2-Kupfer**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, R. Sahmen 49, 301.

**Cadmiumlegierungen s. Legierungen von Cadmium****Cadmium-1-Magnesium**

Smp., Umwandlungsp., Mischkryst. m. Cadmium u. Magnesium, G. Grube 49, 72.

**Cadmiummolybdätnat**

A. Junius 46, 433.

**Cadmiummonoehloracetat-3-Pyridin**

F. Reitzenstein 32, 313.

**Cadmium-Natrium (Legg.) s. Natrium-Cadmium.****Cadmium-Natrium-3-meta-phosphat-4-Hydrat** $\text{CdNa}_4(\text{P}_3\text{O}_{10})_3 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ , A. Wiesler 28, 203.**Cadmium-2-Natrium-2-thioglykolat**

Verb. m. Natriumchlorid, A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 239.

**Cadmiumlobat**

Darst., Dichte, Krystallf., A. Larsson 12, 199.

**Cadmiumnitrat**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 28.

**Cadmiumnitrat-3-Äthylendiamin**

A. Werner, P. Megerle 21, 226.

**Cadmiumnitrat-2-(4-9)-Hydrat**

Darst., Lösl., Existenzgebiet, R. Funk 20, 414.

**Cadmiumnitrit, basisches**

F. Vogel 35, 402.

**Cadmiumoxyd**

Bildg. aus Cadmiumchlorid durch Quecksilberoxyd, E. F. Smith, P. Heyl 7, 83.

Einw. v. Kaliumrhodanid, J. Milbauer 42, 438.

Gleichgew., heterogenes, m. Boroxyd in Schmelzen, W. Guertler 40, 242.

Lösl. in Fluorwasserstoffs., A. Jaeger 27, 33.

Redukt. durch Wasserstoff, F. Glaser 36, 15.

**Cadmiumoxyd**

Reindarst., W. S. Lorimer, E. F. Smith 1, 365.

**4-Cadmium-1-oxyd**

Darst., thermochem. Daten, Dichte, S. Tanatar 27, 482.

**Cadmium-4-Phenylhydrazinium-6-rhodanid**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 397.

**Cadmiumquadrantoxyd s. 4-Cadmium-1-oxyd.****2-Cadmium-7-Quecksilber**

Darst., Lösl., Existenzgeb., W. Kerp, W. Böttger 25, 59.

**Cadmium-Quecksilber (in Doppelsalzen) s. Quecksilber-Cadmium.****Cadmiumrhodanid**

Verbb. m. Alkalichloriden, -bromiden, -jodiden, H. Grossmann 37, 422.

**Cadmiumrhodanid-3-Äthylendiamin**

H. Grossmann, B. Schück 50, 11.

**Cadmium-rhodanid-2-Anilin**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 390.

**Cadmiumrhodanid-2-Chinolin**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 374.

**Cadmiumrhodanid-3-Chinolin**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 375.

**Cadmiumrhodanid-2-Phenylhydrazin**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 397.

**Cadmiumrhodanid-5-Phenylhydrazin**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 396.

**Cadmiumrhodanid-2-Schwefelharnstoff**

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

**Cadmiumsulfat**

Leitverm., F. Reitzenstein 18, 286.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 28.

**Cadmiumsulfat-3-Äthylendiamin**

A. Werner, P. Megerle 21, 225.

**Cadmiumsulfat-3-Pyridin-2-Hydrat**

Darst., Leitverm., F. Reitzenstein 18, 286.

**Cadmiumsulfat-3-Schwefelharnstoff**

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

**Cadmiumsulfid**

Bildg. aus Cadmiumoxyd u. Kaliumrhodanid, J. Milbauer 42, 488.

Kolloidale Lösg. in Gelatinegel., J. Hausmann 40, 124.

**Cadmiumsulfid-2-Hydrat**

K. Seubert, M. Elten 4, 63.

**Cadmiumsulfophosphat**

$\text{Cd}_3(\text{PS})_2$ , E. Glatzel 4, 202.

**Cadmiumthioglykolat**

Doppelsalze, A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 288.

**Cadmiumtrichloracetat-1-Pyridin**

F. Reitzenstein 32, 313.

**Cadmium-per-vanadinat ( $\text{V}^{\text{VII}}$ )**

A. Scheuer 16, 302.

**Cäsium**

Atomgew., Internat. Atomgewichtsausschufs 1904 **38**, 1.

Atomgew., Neubest., Th. W. Richards, E. H. Archibald **34**, 353.

Best. als Blei-2-Cäsium-6-chlorid, H. L. Wells **4**, 340.

Best. als Hydrosulfat, P. E. Browning **29**, 140.

Dichte, Smp., Leitverm., spez. Wärme, Schmelzwärme, Ausdehnungskoeffiz., M. Eckardt, E. Graefe **23**, 378.

Darst. durch Erhitzen des Carbonates m. Magnesium, E. Graefe, M. Eckardt **22**, 158.

Reindarst. der Verbb., H. L. Wells **4**, 345.

**Cäsium-Aluminium** (in Doppelsalzen) s. **Aluminium-Cäsium**.

**Cäsium-Arsen** (in Doppelsalzen) s. **Arsen-Cäsium**.

**Cäsiumazid**

Darst., Krystallf., L. M. Dennis, C. H. Benedict, A. C. Gill **17**, 21, 24.

**Cäsium-Blei** (in Doppelsalzen) s. **Blei-Cäsium**.

**Cäsiumborat**  $\text{Cs}_3\text{B}_3\text{O}_{10}$ .

A. Reischle **4**, 176.

**Cäsiumbromid**

Reindarst., Dichte, Analyse, Th. W. Richards, E. H. Archibald **34**, 376.

**Cäsium-3-bromid**

H. L. Wells, S. L. Penfield **1**, 97.

Th. W. Richards, E. H. Archibald **34**, 376.

**Cäsium-5-bromid**

H. L. Wells, H. L. Wheeler **2**, 256.

**Cäsium-1-bromid-2-jodid**

H. L. Wells, S. L. Penfield **1**, 94.

**Cäsium-2-bromid-1-jodid**

H. L. Wells, S. L. Penfield **1**, 94.

**Cäsium-Brom-Molybdänit** s. **Molybdän-Cäsium-oxy-bromid** ( $\text{Mo}^{\text{v}}$ ).

**Cäsium-Cadmium** (in Doppelsalzen) s. **Cadmium-Cäsium**.

**Cäsiumcarbonat**

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{Cs}_2\text{CO}_3 + \text{SiO}_2 \rightleftharpoons \text{Cs}_2\text{SiO}_3 + \text{CO}_2$ , Dissoziation in fl. Zustand, N. M. von Wittorf **39**, 187.

Gleichgew. der Reakt.:  $\text{Cs}_2\text{CO}_3 + \text{WO}_3 \rightleftharpoons \text{Cs}_2\text{WO}_4 + \text{CO}_2$   
u.  $\text{Cs}_2\text{CO}_3 + \text{V}_2\text{O}_5 \rightleftharpoons 2\text{CsVO}_3 + \text{CO}_2$ ,

D. G. Gerassimoff **42**, 329.

**Cäsium-Cer** (in Doppelsalzen) s. **Cer-Cäsium**.

**Cäsiumchlorid**

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{CsCl} + \text{LiJ} \rightleftharpoons \text{CsJ} + \text{LiCl}$   
 $\text{CsCl} + \text{NaJ} \rightleftharpoons \text{CsJ} + \text{NaCl}$   
 $\text{CsCl} + \text{KJ} \rightleftharpoons \text{CsJ} + \text{KCl}$

in Schmelzen, N. u. Wl. Békétóff **40**, 361.

Reindarst., Analyse, Dichte, Th. W. Richards, E. H. Archibald **34**, 353.

Verb. m. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm **34**, 75.

**Cäsium-1-chlorid-2-bromid**

H. L. Wells, S. L. Penfield **1**, 97.

**Cäsium-2-chlorid-1-bromid**

H. L. Wells, S. L. Penfield **1**, 98.

**Cäsium-1-chlorid-1-bromid-1-jodid**

H. L. Wells, S. L. Penfield 1, 95.

**Cäsium-1-Hydro-1-chlorid-1-jodat**CsCl.HJO<sub>3</sub>, H. L. Wheeler 2, 446.

Krystallf., S. L. Penfield 2, 447.

**Cäsium-2-chlorid-1-jodid**

H. L. Wells, S. L. Penfield 1, 96.

Th. W. Richards, E. H. Archibald 34, 357.

**Cäsium-2-chlorid-3-jodid**

H. L. Wells, H. L. Wheeler 2, 257.

**Cäsiumchlorid-6-Schwefelharnstoff**

A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 75.

**Cäsium-Chlor-Molybdänat s. Molybdän-Cäsium-oxy-chlorid.****Cäsium-Chrom (in Doppelsalzen) s. Chrom-Cäsium.****2-Cäsium-1-dithionat-1-Fluorwasserstoff-1-Hydrat**

R. F. Weinland, J. Alfa 21, 66.

**Cäsium-Eisen (in Doppelsalzen) s. Eisen-Cäsium.****Cäsium-Hydro-fluordithionat**Cs<sub>2</sub>H(S<sub>2</sub>O<sub>4</sub>)F.H<sub>2</sub>O, R. F. Weinland, J. Alfa 21, 66.**Cäsiumfluorjodat**CsJO<sub>3</sub>F, Darst., Krystallf., R. F. Weinland, O. Lauenstein 20, 36.**Cäsium-Hydro-fluorjodat**CsH(JO<sub>3</sub>F)<sub>2</sub>.2H<sub>2</sub>O, R. F. Weinland, O. Köppen 22, 257.**Cäsiumfluor-oxy-permolybdänat s. Molybdän-Cäsium-oxy-fluorid.****Cäsium-Hydro-fluorphosphat**CsH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>F, R. F. Weinland, J. Alfa 21, 48.**Cäsium-Hydro-fluorsulfat**Cs<sub>2</sub>H<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>F<sub>2</sub>, R. F. Weinland, J. Alfa 21, 53.**Cäsium-Gold (in Doppelsalzen) s. Gold-Cäsium.****Cäsium-3-halogenide**

Farbe, Eigenschaften, Krystallf., H. L. Wells, S. L. Penfield 1, 85.

**Cäsium-Iridium (in Doppelsalzen) s. Iridium-Cäsium.****Cäsiumjodat**

Darst., Lösl., H. L. Wheeler 2, 443.

Verb. m. 2-Jod-5-oxyd (CsJO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>J<sub>2</sub>O<sub>5</sub>, Darst., Lösl., H. L. Wheeler 2, 444.

Verh. gegen Fluorwasserstoffsäure, R. F. Weinland, O. Lauenstein 20, 36.

**Cäsium-1-Hydro-2-jodat**Verb. m. 2-Jod-5-oxyd. (CsHJ<sub>2</sub>O<sub>6</sub>)<sub>2</sub>J<sub>2</sub>O<sub>5</sub>, H. L. Wheeler 2, 445.**Cäsium-Hydro-2-jodat-4-Fluorwasserstoff**

R. F. Weinland, O. Köppen 22, 256.

**2-Cäsium-per-jodat-3-Fluorwasserstoff-1-Hydrat**

R. F. Weinland, O. Köppen 22, 262.

**Cäsiumjodid**

Gleichgew. m. Jodlössg. in Benzol, A. Hamburger, R. Abegg 50, 422.

Gleichgew. d. Reakt.: CsJ + LiCl  $\rightleftharpoons$  CsCl + LiJCsJ + NaCl  $\rightleftharpoons$  CsCl + NaJCsJ + KCl  $\rightleftharpoons$  CsCl + KJ

in Schmelzen, N. u. Wl. Békétoff 40, 361.

**Cäsium-3-jodid**

H. L. Wells, S. L. Penfield 1, 93.

Gleichgew. m. Jodlössg. in Benzol, Existenzbedingungen, A. Hamburger, R. Abegg 50, 422.

**Cäsium-5-jodid**

H. L. Wells, H. L. Wheeler 2, 255.

Gleichgew. m. Jodlössg. in Benzol, Existenzbedingungen, A. Hamburger, R. Abegg 50, 422.

**Cäsium-9-jodid**

Gleichgew. m. Jodlössg. in Benzol, Existenzbedingungen, A. Hamburger, R. Abegg 50, 422.

**Cäsium-Kobalt** (in Doppelsalzen) s. Kobalt-Cäsium.**Cäsium-Kupfer** (in Doppelsalzen) s. Kupfer-Cäsium.**Cäsiumlegierungen** s. Legierungen v. Cäsium.**Cäsium-Magnesium** (in Doppelsalzen) s. Magnesium-Cäsium.**Cäsium-Mangan** (in Doppelsalzen) s. Mangan-Cäsium.**Cäsiummolybdätnat**, chloriertes s. Molybdän-Cäsium-oxy-chlorid ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ ).**Cäsiummolybdänit**, bromiertes s. Molybdän-Cäsium-oxy-bromid ( $\text{Mo}^{\text{V}}$ ).**Cäsium-Nickel** (in Doppelsalzen) s. Nickel-Cäsium.**Cäsiumnitrat**Smp., Zersetz. durch  $\text{SiO}_2$ , Analyse, Dichte, Th. W. Richards, E. H. Archibald 34, 370.**Cäsiumoxyd**

Avidität z. Säureanhydriden, D. G. Gerassimoff 42, 329.

Lösli. in Boroxydschmelzen, W. Guertler 40, 230.

**Cäsium-2-Hydro-phosphat-Fluorwasserstoff**

R. F. Weinland, J. Alfa 21, 48.

**Cäsium-Quecksilber** (in Doppelsalzen) s. Quecksilber-Cäsium.**Cäsium-Rhodium** (in Doppelsalzen) s. Rhodium-Cäsium.**Cäsium-Ruthenium** (in Doppelsalzen) s. Ruthenium-Cäsium.**Cäsium-Silber** (in Doppelsalzen) s. Silber-Cäsium.**Cäsium-meta-silikat**Gleichgew. d. Reakt:  $\text{Ca}_3\text{SiO}_3 + \text{CO}_2 \rightleftharpoons \text{Ca}_3\text{CO}_3 + \text{SiO}_2$ , N. M. von Wittorf 39, 187.**Cäsiumsulfat**Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{Ca}_2\text{SO}_4 + \text{WO}_3 \rightleftharpoons \text{Ca}_2\text{WO}_4 + \text{SO}_3$  u. $\text{Ca}_2\text{SO}_4 + \text{V}_2\text{O}_5 \rightleftharpoons 2\text{CaVO}_3 + \text{SO}_3$ ,

D. G. Gerassimoff 42, 329.

Smp., K. Hüttner, G. Tammann 43, 215.

**3-Cäsium-1-Hydro-2-sulfat-2-Fluorwasserstoff**

R. F. Weinland, J. Alfa 21, 53.

**Cäsiumsulfid**

Gleichgew. gegen Schwefeldampf im Wasserstoff- u. Stickstoffstrom, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 50, 69.

**2-Cäsium-2-sulfid**

Gleichgew. m. Schmelzen, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 48, 305; 50, 71.

**2-Cäsium-3-sulfid**

Gleichgew. m. Schmelzen, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 48, 305; 50, 75.

**2-Cäsium-4-sulfid**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 48, 305.

**2-Cäsium-5-sulfid**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 48, 305.  
W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 50, 69.

**2-Cäsium-6-sulfid**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 48, 305.

**Cäsium-1-Hydro-1-sulfid**

W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 48, 300.

**Cäsium-poly-sulfid**

Erstarrungslinie, Gleichgew., heterog., v. Sulfid-Schwefelgemischen, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 48, 301.

**2-Cäsium-1-sulfid-4-Hydrat**

W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 48, 300.

**2-Cäsium-2-sulfid-1-Hydrat**

W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 50, 71.

**2-Cäsium-3-sulfid-1-Hydrat**

W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 50, 75.

Cäsium-Tellur (in Doppelsalzen) s. Tellur-Cäsium.

Cäsium-Thallium (in Doppelsalzen) s. Thallium-Cäsium.

Cäsium-Thorium (in Doppelsalzen) s. Thorium-Cäsium.

**Cäsium-meta-vanadinat**

Gleichgew. d. Reakt.:  $2\text{CsVO}_3 + \text{SO}_2 \rightleftharpoons \text{Cs}_2\text{SO}_4 + \text{V}_2\text{O}_5$  u.  
 $2\text{CsVO}_3 + \text{CO}_2 \rightleftharpoons \text{Cs}_2\text{CO}_3 + \text{V}_2\text{O}_5$ ,

D. G. Gerassimoff 42, 329.

Cäsium-Vanadium (in Doppelsalzen) s. Vanadium-Cäsium.

Cäsium-Wismut (in Doppelsalzen) s. Wismut-Cäsium.

**Cäsiumwolframat**

Gleichgew., d. Reakt.:  $\text{Cs}_2\text{WO}_4 + \text{SO}_2 \rightleftharpoons \text{Cs}_2\text{SO}_4 + \text{WO}_3$  u.  
 $\text{Cs}_2\text{WO}_4 + \text{CO}_2 \rightleftharpoons \text{Cs}_2\text{CO}_3 + \text{WO}_3$ ,

D. G. Gerassimoff 42, 329.

Cäsium-Zink (in Doppelsalzen) s. Zink-Cäsium.

Cäsium-Zirkonium (in Doppelsalzen) s. Zirkonium-Cäsium.

**Caleit**

Bildg. aus Arragonit, H. E. Boeke 50, 244.

**Calcium**

Atomgew., Neubest., Th. W. Richards 31, 271.

Best. (indirekt) neben Barium u. Strontium, O. Brill 45, 289.

Best. als Calciumoxalat durch Titration, C. A. Peters 29, 145.

Best. neben Magnesium, Th. W. Richards, C. F. McCaffrey, H. Bisbee 28, 71.

Darst., elektrolyt., aus acetonischen Lösgg., A. Siemens 41, 272.

Einw. auf alkoholisches Ammoniak, G. Doby 35, 93.

Nachw. in Strontiumsalzen, S. P. L. Sörensen 11, 306.

Nachw. neben Strontium u. Barium, spektroskop., Th. W. Richards 3, 447.

Spektrum in d. Leuchtgassauerstofflampe, O. Vogel 5, 46.

Struktur d. elektrolytischen Calciums, L. Doermer 49, 362.

**Calcium**

Trenng. v. Barium u. Strontium durch Elektrolyse, A. Coehn, W. Kettembeil 38, 210.

Verh. im Stickstoff-Wasserstoffstrom, Bes. d. Reakt.  $\text{Ca}_3\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 3\text{CaH}_2 + \text{N}_2$ , z. Ammoniakbildg. aus d. Elementen, F. Haber, G. van Oordt 44, 357.

**Calciumäthylat**

Darst., Eigenschaft, G. Doby 35, 97.

**Calciumäthylat-2-Alkoholat**

Bildg. aus Calcium u. alkoholischem Ammoniak, G. Doby 35, 97.

**Calciumamalgam** s. Legierung von Calcium m. Quecksilber.**Calciumamid**

Darst., Einw. v. Äthylalkohol, G. Doby 35, 100.

**Calciumasid**

Darst., Krystallf., L. M. Dennis, C. H. Benedikt, A. C. Gill 17, 21, 25.

**Calciumbicarbonat** s. Calcium-*Hydro*-carbonat.**Calciumborat**

Bildg. aus Schmelzen, W. Guertler 40, 244.

**Calciumborat**  $\text{CaO} \cdot 2\text{B}_2\text{O}_3$ 

Bildg. aus Schmelzen, Smp., W. Guertler 40, 349.

**Calcium-meta-borat**

Bildg. aus Schmelzen, Smp., W. Guertler 40, 349.

**Calcium-pyro-borat**  $2\text{CaO} \cdot \text{B}_2\text{O}_3$ 

Bildg. aus Schmelzen, Smp., W. Guertler 40, 349.

**Calciumbromid**

Gefrierpp. d. Lösgg. m. u. ohne Zusatz v. Brom u. Jod, Additionsverb., J. Meyer 30, 119.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 26.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

**Calcium-Brom-Molybdänit** s. Molybdän-Calcium-oxy-bromid ( $\text{Mo}^7$ ).**Calciumcarbld**

Bildungstemp., Theorie der Bildg., Einw. v. Kohlenoxyd, V. Rothmund 31, 136.

**Calciumcarbonat**

Einfl. v. Druck, W. Spring 11, 160.

Fällungswirk. auf Kolloide, F. W. Küster, G. Dahmer 34, 410.

Dissoziationstemp., O. Brill 45, 277.

Polymorphie (Arragonit u. Calcit), Dichte, Verh. bei hoher Temperatur, H. E. Boeke 50, 244.

**Calcium-Hydro-carbonat**

Leitverm., F. P. Treadwell, M. Reuter 17, 191.

Lösl., Abhängigk. ders. v. d. Kohlen-2-oxyddruck u. v. Natriumchloridgehalt des Wassers, F. P. Treadwell, M. Reuter 17, 177.

Verh. in Lösg. bei Gegenw. v. Alkalihalogeniden, C. Kippenberger 18, 415.

**Calciumchlorat**

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 27.

**Calciumchlorid**

Diffus. in Silbernitratgelatine, J. Hausmann 40, 128.

Einfl. auf Auflösungsgeschw. v. Zink in Säuren, T. Ericson-Aurén 27, 248.



**Calciumchlorid**

Elektrolyse d. Lsg. m. Quecksilberkathode; Amalgamausbeute, A. Coehn, W. Kettenteil 38, 205.

Elektrolyse schwach saurer Lsgg., Bildg. v. Chlorat, E. Müller 22, 53.

Katalysator f. Hydratationsreakt., P. Rohland 31, 488.

Leitverm. d. Lsgg., Einfl. v. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

Leitverm. d. Lsgg. in Gegenw. v. Nicht-Elektrolyten u. Ammoniak, A. Hantsch 25, 384.

Lösungsverm. f. Calciumoxyd, B. Zahorsky 3, 41.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 26.

Reindarst., Analyse z. Atomgewichtsbest., Th. W. Richards 31, 271.

Tropfengew., Dichte u. Kapillaritätskonst., S. Motylewski 38, 414.

Umwandl. in Calciumcarbonat durch Rauchgase, F. Haber, St. Tolloczo 41, 420.

Verb. m. Jod-3-chlorid  $\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{JCl}_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ , R. F. Weinland, Fr. Schlegelmilch 30, 142.

**Calcium-oxy-chlorid**

Bestandteil v. Chlorkalk, F. Winteler 33, 182.

**Calciumchlorid-4-Hydrat**

Bildungsverhältnisse in ozeanischen Salzablagerungen, J. H. van't Hoff 47, 244.

**Calciumchlorid-6-Hydrat**

Bildungsverhältnisse in ozeanischen Salzablagerungen, J. H. van't Hoff 47, 244.

**2-Calcium-1-hydroxy-1-oxy-chlorid-7-Hydrat**

$\text{Ca}_2\text{O}(\text{OH})\text{Cl} \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ , Darst. Eigensch. Lsg., B. Zahorsky 3, 36.

**Calciumchlorid-5-Schwefelharnstoff-6-Hydrat**

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

**Calcium-hypo-chlorit**

Bestandteil v. Chlorkalk, F. Winteler 33, 181.

s. auch Chlorkalk.

**Calcium-oxy-hypo-chlorit**

Bestandteil v. Chlorkalk, F. Winteler 33, 181.

**Calciumchlorplatinat-Hydrat**

A. Miolati, J. Bellucci 33, 259.

**Calciumfluorid**

Anhäufung in fossilen Knochen, J. M. van Bemmelen, E. A. Klobbie 15, 90.

Färbung, dilute, L. Wöhler, H. Kasarnowski 47, 353.

Gehalt in fossilem Elefantenknochen, J. M. van Bemmelen 15, 84.

Reindarst., J. Meyer 36, 313.

**Calcium-sub-fluorid**

Ursache d. diluten Färbung v. Calciumfluorid, L. Wöhler, H. Kasarnowski 47, 353.

**Calciumhydrid**

Einw. v. Äthylalkohol, G. Doby 35, 101.

Einw. v. Stickstoff unter Bildg. v. Calciumnitrid und Ammoniak Reakt.:  
 $3\text{CaH}_2 + \text{N}_2 \rightleftharpoons \text{Ca}_3\text{N}_2 + 3\text{H}_2$ , F. Haber, G. van Oordt 44, 357.

**Calciumhydroxyd**

Einw. auf Arsenoxyd ( $As^V$ ), Le Roy W. McCay 25, 464.

Einw. v. Chlorgas, F. Winteler 33, 178.

Einw. auf Kieselsäure, E. Jordis, E. H. Kanter 35, 85.

Einw. auf Kieselsäure, E. Jordis, E. H. Kanter 43, 314.

Einw. auf Kieselsäure, E. Jordis, E. H. Kanter 43, 48.

Einw. auf Kieselsäurehydrat, E. Jordis, E. H. Kanter 42, 426.

Lösl. in Glycerinwassergemengen, W. Herz, M. Knoch 46, 198.

**Calcium-hydroxy-hydroxylamid**

K. A. Hofmann, V. Kohlschütter 16, 464.

**Calciumjodid**

Gefrierpp. d. Lösgg. m. u. ohne Zusatz v. Jod, Additionsverb., J. Meyer 30, 118.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

**Calcium-4-jodid**

Darst. Eigensch., J. Meyer 30, 120.

**Calciumlegierungen s. Legierungen v. Calcium.****Calcium-Kalium-Magnesiumsulfat s. Magnesium-Calcium-Kaliumsulfat.****Calcium-2-Kalium-2-sulfat-1-Hydrat**

Syngenit, Bildungsverhältnisse in ozeanischen Salzablagerungen, J. H. van't Hoff 47, 244.

**5-Calcium-2-Kalium-6-sulfat-1-Hydrat**

Bildungsverhältnisse, J. H. van't Hoff, 47, 244.

**Calcium-Kalium-per-tantalat ( $Ta^{VI}$ )**

$CaK_2TaO_6 \cdot 4\frac{1}{2}H_2O$ , P. Melikoff, L. Pissarjewsky 20, 347.

**Calcium-Kupfer (in Doppelsalzen) s. Kupfer-Calcium.****Calcium-1-Kupfer-2-Ammonium-6-nitrit ( $Cu^{II}$ )**

C. Przibylla 15, 423.

**Calcium-Kupfer-Kaliumnitrit ( $Cu^{II}$ )**

Wechselnde Zusammensetz., C. Przibylla 18, 458.

**Calcium-1-Kupfer-2-Kalium-6-nitrit**

C. Przibylla 15, 422.

**Calcium-Magnesium (in Doppelsalzen) s. Magnesium-Calcium.****Calciummolybdän-per-jodat**

C. W. Blomstrand 1, 35.

s. auch Molybdänsäure-per-jodate

**Calciummolybdänit, bromiertes s. Molybdän-Calcium-oxy-bromid ( $Mo^V$ ).****Calcium-Natrium-3-meta-phosphat-2-Hydrat**

G. v. Knorre 24, 388.

**2-Calcium-6-Natrium-5-meta-silikat**

N. V. Kultascheff 35, 192.

**3-Calcium-4-Natrium-5-meta-silikat**

N. V. Kultascheff 35, 191.

**Calcium-2-Natrium-2-sulfat (Glauberit)**

Bildungsverhältnisse in ozeanischen Salzablagerungen, J. H. van't Hoff 47, 244.

**Calciumniobat**

Darst., Dichte, Krystallf., A. Larson 12, 197.

Z. f. anorg. Chem. Generalregister.

**Calciumnitrat**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 26.

**3-Calcium-2-nitrid**

Einw. v. Wasserstoff unter Bildg. v. Ammoniak u. Calciumhydrid, Reakt.  
 $\text{Ca}_3\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 3\text{CaH}_2 + \text{N}_2$ , F. Haber, G. van Oordt 44, 357.

**Calciumnitrit**

Tripelsalze mit Alkalinitriten und Nickelnitrit bzw. Eisennitrit ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ ),  
 C. Przibylla 15, 485.

**Calciumnitrit-1-Hydrat**

Darst., Krystallf., Lösl. in Ws. u. Alkohol; Leitverm. d. Lsg., F. Vogel 35, 393.

**Calcium-*hypo*-nitrit-4-Hydrat**

A. Kirschner 16, 428.

**Calciumoxalat**

Lösl., Mischkryst. m. Magnesiumoxalat, Th. W. Richards, C. F. McCaffrey,  
 H. Bisbee 28, 71.

**Calciumoxyd**

Anhäufung in fossilen Knochen, J. M. van Bemmelen, E. A. Klobbie  
 15, 90.

Gleichgew., heterog., in Gemischen mit Boroxyd, Erstarrungslin. d. Syst.:  
 $\text{CaO}-\text{B}_2\text{O}_3$ , W. Guertler 40, 349.

Gleichgew., heterog., m. Boroxyd in Schmelzen, W. Guertler 40, 243.

Hydratation, Einfl. v. Zusätzen, P. Rohland 21, 28.

Hydratationsgeschw. unter Einfl. v. Katalysatoren, P. Rohland 31, 437.

Lösl. in Calciumchloridlösgg., B. Zahorsky 3, 41.

Reindarst., J. Meyer 36, 817.

Reindarst. f. Atomgewichtsbest., Th. W. Richards, R. C. Wells 47, 81.

Krystallf., Darst. in Glühöfen, G. Brügelmann 10, 415.

**Calciumoxyd-3-Äthylalkohol**

G. Doby 35, 103.

**Calciumphosphat**

$\text{Ca}_3(\text{P}_2\text{O}_7)_2$ , F. Schwarz 9, 265.

**Calcium-4-Hydro-2-phosphat**

Verh. gegen Ws., J. Stoklasa 1, 309.

**Calcium-6*meta*-phosphat**

H. Lüder 5, 34.

**Calciumphosphat, basisches**

in fossilen Knochen, J. M. van Bemmelen, E. A. Klobbie 15, 110.

**Calcium-Platin (in Doppelsalzen) s. Platin-Calcium.****Calcium-5-Quecksilber**

Darst., Eigenschaften, J. Schürger 25, 425.

**Calciumsalze**

Bildungsverhältnisse der ozeanisch abgelagerten, J. H. van't Hoff 47, 244.

**Calciumsilikat**

E. Jordis, E. H. Kanter 42, 426.

E. Jordis 43, 418.

Zersetz. durch Ws. u.  $\text{HCl}$ , E. Jordis, E. H. Kanter 35, 344.

**Calcium-*meta*-silikat**

Smp., Smpp. d. Gemische m. Natriumsilikat, N. V. Kultascheff 35, 187.

**Calcium-meta-silikat-1-Hydrat**

E. Jordis, E. H. Kanter 35, 90.

**Calciumstannat-3-Hydrat**

Darst., Konstit., J. Bellucci, N. Parravano 45, 161.

**Calciumsulfat**

Alabaster, Auflösungs-geschw., Diffusionskoeff., L. Bruner, St. Tollocsko 35, 28.

Anhydrit, Bildungsverhältnisse in ozeanischen Salzablagerungen, J. H. van't Hoff 47, 244.

Gips, Auflösungs-geschwindigkeit, L. Bruner, St. Tollocsko 28, 320.

Gips, Hydratations-geschw. unter Einfl. v. Katalysatoren, P. Rohland 31, 437.

Gips, Polymorphie, Hydrate u. Existenzgebiete d. Modifikationen; Katalyse d. Erhärtung, P. Rohland 35, 194.

Gips, Polymorphie; erste anhydrische Modifikation; sog. totgebrannter Gips, Hydratation, Erhärtung, P. Rohland 36, 332.

Gips, Reaktionsfähigkeit in kolloidalen Medien, P. Rohland 40, 182.

Gips, Spektralanalyt. Verh., O. Vogel 5, 55.

Gips, totgebrannter, P. Rohland 31, 442.

**Calciumsulfat-2-Hydrat**

Gips, Bildungsverhältnisse in ozeanischen Salzablagerungen, J. H. van't Hoff 47, 244.

**Calciumsulfat- $\frac{1}{2}$ -Hydrat**

K. Seubert, M. Elten 4, 58.

**Calciumsulfarsenat-Hydrat** $\text{Ca}_2(\text{AsO}_3)_2 \cdot 20\text{H}_2\text{O}$ , L. W. McCay, W. Foster 41, 463.**Calciumvanadinat-3-Hydrat (V')**

A. Scheuer 16, 304.

**Calcium-per-vanadinat (V'')**

A. Scheuer 16, 298.

**Calcium-Vanadium (in Doppelsalzen) s. Vanadium-Calcium.****Calciumwasserstoff, gasförmiger**

Vorkommen in techn. Acetylen, C. Hoffmeister 48, 137.

**Carbamid s. Harnstoff.****Carbonate**

Einw. auf Borate, L. C. Jones 32, 164.

Doppolverbb. v. seltenen Erden m. Alkalicarbonaten, Anw. z. Reindarst. d. Ceriterden, R. J. Meyer 41, 97.

d. Erdalkalimetalle u. d. Magnesiums, Dissociation, O. Brill 45, 275.

**Carbonatsodalith**

J. Thugutt 2, 78.

**Carborundum s. Siliciumcarbid.****Carbotrithiohexabromid**

W. Plotnikow 31, 133.

**Carnallit**

Löslichkeitslin. u. Gleichgew., W. Meyerhoffer 34, 147.

**Cement s. Portlandcement****Cer**

Atomgew., Internat. Atomgewichtsausschuß 1908 33, 242.

## Cer

- Atomgew., Internat. Atomgewichtsausschufs 1904 **88**, 1.  
 Atomgew., Neubest., B. Brauner, A. Baték **84**, 103.  
 Atomgew., Neubest., B. Brauner **84**, 207.  
 Atomvol., Mol.-Vol. d. Salze, Stellung im periodischen System, C. Benedicks **89**, 41.  
 Best. neben Didym u. Lanthan, P. Mengel **19**, 75.  
 Bibliographie, R. J. Meyer **43**, 416.  
 Nachw. in Erdgemischen durch Kaliumcarbonat, R. J. Meyer **41**, 110.  
 Nachw., mikroskopischer, R. J. Meyer **38**, 40.  
 Oxydation durch Natriumperoxyd, P. Mengel **19**, 71.  
 Reaktt., qualitative, L. M. Dennis, W. H. Magee **7**, 256.  
 Reindarst., B. Brauner, A. Baték **84**, 112.  
 Reindarst., Best., massanalyt., Lösl. d. Salze, H. Wolff **45**, 89.  
 Stellung im periodischen System, B. Brauner **82**, 6.  
 Trenng. v. anderen Erden als Cer-2-Pyridinium-6-chlorid (Ce<sup>IV</sup>), J. Koppel **18**, 311.  
**Ceracetat-1,5-Hydrat** (Ce<sup>III</sup>)  
 Darst., Lösl., H. Wolff **45**, 107.  
**2-Cer-2-Ammonium-4-carbonat-6-Hydrat** (Ce<sup>III</sup>)  
 R. J. Meyer **41**, 104.  
**Cer-2-Ammonium-6-nitrat** (Ce<sup>IV</sup>)  
 Darst., Krystallf., optische Eigenschaften, R. J. Meyer, R. Jacoby **27**, 868.  
 Lösl., H. Wolff **45**, 98.  
**Cer-2-Ammonium-5-nitrat-4-Hydrat** (Ce<sup>III</sup>)  
 Darst., Lösl.; H. Wolff **45**, 97.  
**2-Cer-3-Ammonium-9-nitrat-α-Hydrat** (Ce<sup>III</sup>)  
 H. Wolff **45**, 99.  
**2-Cer-2-Ammonium-4-sulfat** (Ce<sup>III</sup>)  
 Darst., Lösl., H. Wolff **45**, 100.  
**2-Cer-2-Ammonium-4-sulfat-8-Hydrat** (Ce<sup>III</sup>)  
 Darst., Lösl., H. Wolff **45**, 100.  
**2-Cer-6-meta-borat** Ce<sub>2</sub>(BO<sub>3</sub>)<sub>6</sub>  
 Bildg. aus Schmelzen, W. Guertler **40**, 247.  
**Cerbutyrat** (Ce<sup>III</sup>)  
 Darst., Hydrate, H. Wolff **45**, 110.  
**Cerbutyrat-3-Hydrat** (Ce<sup>III</sup>)  
 Darst., Lösl., H. Wolff **45**, 111.  
**Cer-iso-butytrat-3-Hydrat**  
 Darst., Lösl., H. Wolff **45**, 112.  
**Cer-2-Cäsium-6-nitrat** (Ce<sup>IV</sup>)  
 R. J. Meyer, R. Jacoby **27**, 371.  
**Cercarbonat** (Ce<sup>III</sup>)  
 Verbb. m. Alkalicarbonaten, R. J. Meyer **41**, 108.  
**Cer-2-Chinolinium-6-chlorid** (Ce<sup>IV</sup>)  
 J. Koppel **18**, 308.  
**Cerchlorid** (Ce<sup>III</sup>)  
 O. Petersson **4**, 8.

**Cerechlorid (Ce<sup>IV</sup>)**

Darst., J. Koppel 18, 306.

**Cerechlorid-7-Hydrat (Ce<sup>III</sup>)**

Darst., Krystallf., L. M. Dennis, W. H. Magee 7, 258.

**Cerfermat (Ce<sup>III</sup>)**

Darst., Lösl., H. Wolff 45, 105.

**Cerhydroxyd (Ce<sup>III</sup>)**

Darst. Eigenschaft, L. M. Dennis, W. H. Magee 7, 262.

Verh. gegen Natrium-*hypo*-chlorit, L. Pissarjewsky 31, 364.

**Cerhydroxyd (Ce<sup>III</sup>, <sup>IV</sup>)**

Lösl. in Glycerin, A. Müller 43, 320.

**Cerhydroxyd (Ce<sup>IV</sup>)**

Katalysator d. Reaktion zwischen Wasserstoff-*per*-oxyd u. Kaliumjodid,  
E. Baur 30, 255.

**Cerit**

Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.

Verarbeitung auf reines Cersulfat (Ce<sup>III</sup>), W. Muthmann, H. Rölig 16, 451.

**Ceriterden**

Abscheidung d. Thoriums durch Kaliumazid, M. L. Dennis, F. L.  
Kortright 6, 35.

Reindarst. über die Alkalidoppelcarbonate, R. J. Meyer 41, 97.

Trenng. v. Thorium durch Natriumsulfid. Verh. d. Lösgg. gegen Natrium-  
sulfid, H. Grossmann 44, 229.

Trenng. v. Thorium m. schwefiger S., A. Baték 45, 87.

Trennungsmethh., G. Krüss, A. Loose 3, 56.

**3-Cer-4-Lanthan-12-sulfat-44-Hydrat (Ce<sup>IV</sup>)**

B. Brauner 39, 277.

**Cer-1-Lanthan-1-Hydro-4-sulfat-12-Hydrat (Ce<sup>IV</sup>)**

Darst., Krystallf., B. Brauner 39, 261.

**Cerlegierungen s. Legierungen v. Cer.****2-Cer-2-Kalium-4-carbonat-12-Hydrat (Ce<sup>III</sup>)**

Darst., Lösl., R. J. Meyer 41, 103.

**Cer-2-Kalium-6-nitrat (Ce<sup>IV</sup>)**

R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 370.

**Cer-1-Kobalt-6-nitrat-8-Hydrat (Ce<sup>IV</sup>)**

R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 376.

**Cer-1-Magnesium-6-nitrat-8-Hydrat (Ce<sup>IV</sup>)**

R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 372.

**Cer-1-Mangan-6-nitrat-8-Hydrat (Ce<sup>IV</sup>, Mn<sup>II</sup>)**

R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 376.

**Cermonochloracetat-1,5-Hydrat (Ce<sup>III</sup>)**

H. Wolff 45, 113.

**4-Cer-6-Natrium-9-carbonat-24-Hydrat (Ce<sup>III</sup>)**

R. J. Meyer 41, 103.

**Cer-1-Neodym-1-Hydro-4-sulfat-12-Hydrat**

Darst., Krystallf., B. Brauner 39, 291.

**Cer-1-Nickel-6-nitrat-8-Hydrat (Ce<sup>IV</sup>)**

R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 374.

**Cernitrat (Ce<sup>IV</sup>)**

Verbb. m. Metallnitraten, R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 359.

**Cer-1-hydroxy-3-nitrat-3-Hydrat (Ce<sup>IV</sup>)**

Darst., Verh. d. Lösg., R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 364.

**Cero-Cerisulfat a. Cersulfat (Ce<sup>III</sup>, IV).****Ceroxalat (Ce<sup>III</sup>)**

Best., maßanalytisch, m. *Per*-Manganat, Ph. E. Browning 22, 305.

Verh. beim Glühen neben Didym- u. Lanthansalzen, P. Mengel 19, 68.

**Ceroxalat-10-Hydrat (Ce<sup>III</sup>)**

Darst., Redukt. m. Wasserstoff, R. J. Meyer 37, 392.

**Ceroxyd (Ce<sup>III</sup>)**

Darst. aus Monazit, W. Feit, C. Przibylla 43, 202.

Gleichgew., heterogenes, m. Boroxyd in Schmelzen, Boratbildg., W. Guertler 40, 246.

Trenng. v. anderen Erden, L. M. Dennis, W. H. Magee 7, 250.

**Ceroxyd (Ce<sup>IV</sup>)**

Best., jodometrisch, Ph. E. Browning 22, 298, 303.

Best., jodometrisch, neben Didym- u. Lanthanoxyden, P. Mengel 19, 75.

Bildg. beim Glühen v. Ceroxalat (Ce<sup>III</sup>), P. Mengel 19, 68.

Eigenschaften, Analyse, B. Brauner 34, 211.

Reindarst., Farbe, P. Mengel 19, 75.

Reindarst., Farbe, Redukt. durch Wasserstoff zu blauem Ceroxyd, R. J. Meyer 37, 378.

Thermochemische Daten, L. Pissarjewsky 25, 382.

Verh. gegen geschmolzenes Boroxyd, W. Guertler 40, 247.

**4-Cer-7-oxyd (Ce<sup>III</sup>, IV)**

Entstehung bei Redukt. v. Cer-2-oxyd, R. J. Meyer 37, 391.

**Cer-per-oxyd**

Bildg. durch Oxydation v. Cersalzen (Ce<sup>III</sup>) durch Luft, Zersetz., E. Baur 30, 251.

Darst., Thermochem. Daten, Zerfall, L. Pissarjewsky 25, 382.

Darst., Thermochem. Daten, L. Pissarjewsky 31, 363.

**Ceroxyd, blaues**

R. J. Meyer 37, 388.

**Cerperoxyd a. Cer-per-oxyd.****Cer-1-Praseodym-1-Hydro-4-sulfat-12-Hydrat (Ce<sup>IV</sup>)**

Darst., Krystallf., B. Brauner 39, 285.

**Cerpropionat-1-Hydrat (Ce<sup>III</sup>)**

H. Wolff 45, 109.

**Cerpropionat-3-Hydrat (Ce<sup>III</sup>)**

Darst., Lösl., H. Wolff 45, 109.

**Cer-2-Pyridinium-6-chlorid (Ce<sup>IV</sup>)**

J. Koppel 18, 307.

**Cer-2-Eubidium-6-nitrat (Ce<sup>IV</sup>)**

R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 371.

**Cersalze (Ce<sup>III</sup>)**

Einfl. auf d. Reakt. zwischen Wasserstoff-per-oxyd u. Kaliumjodid, E. Baur 30, 254.

**Cerschwefelsäure (Ce<sup>IV</sup>)**

Salze, B. Brauner 39, 361.

s. auch *Cer-Hydro-sulfat*.**Cersulfat (Ce<sup>III</sup>)**

Darst., W. Muthmann, H. Rölig 16, 460.

5-(8- u. 12-)Hydrat, Darst., Löslichkeitelinien, Existenzgebiete, W. Muthmann, H. Rölig 16, 452.

Hydrate, Stabilitäts- u. Löslichkeitsverhältnisse, J. Koppel 41, 377.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 37.

Oxydat. d. Lösgg. durch Luft, E. Baur 30, 251.

Reindarst. a. Cerit., W. Muthmann, H. Rölig 16, 451.

**Cersulfat (Ce<sup>III,IV</sup>)**

Thermochem. Daten, L. Pissarjewsky 25, 382.

**Cer-3-Hydro-3-sulfat (Ce<sup>III</sup>)**

B. Brauner, J. Picek 38, 329.

**Cersulfat-Hydrat (Ce<sup>III</sup>)**

Darst., Lösl., Existenzgebb. v. 5-, 8-, 12-Hydrat, W. Muthmann, H. Rölig 16, 452.

Darst., Lösl., Existenzgebb. v. 4-, 5-, 8-, 9-, 12-Hydrat. Nichtexistenz. v. 6 Hydrat, J. Koppel 41, 377.

**Cersulfat-8-Hydrat (Ce<sup>III</sup>)**

Verh. b. Entwässern, Analyse, B. Brauner 34, 214.

**7-Cer-12-sulfat-44-Hydrat (Ce<sup>III,IV</sup>)**

B. Brauner 39, 274.

**2-Cer-1-Hydro-4-sulfat-12-Hydrat (Ce<sup>III,IV</sup>)**

Darst., Verh. b. Erhitzen, Krystallf., B. Brauner 39, 270.

**Cersulfat-4-Hydrat (Ce<sup>IV</sup>)**

Darst., Krystallf., B. Brauner 39, 271.

**Cersulfat-9-(7-)Hydrat (Ce<sup>III</sup>)**

H. Grossmann 44, 234.

**Cersuperoxyd s. Cer-per-oxyd.****Certellurat (Ce<sup>IV</sup>)**

A. Gutbier 31, 348.

**Cer-2-Triäthylammonium-6-chlorid (Ce<sup>IV</sup>)**

J. Koppel 18, 309.

**Certrichloracetat-3-Hydrat**

H. Wolff 45, 114.

**Cer-1-Zink-6-nitrat-8-Hydrat (Ce<sup>IV</sup>)**

R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 374.

**Chabasit**

Verh. g. Ammoniumchlorid, Konstit., F. W. Clarke, G. Steiger 29, 341.

Substitutionsprodukte, F. W. Clarke 46, 199.

Umwdlg. in Silberchabasit, G. Steiger 32, 81.

**Chalcedon**

Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.

**Chemie, anorganische**

Notwendigkeit v. Laboratorien u. Lehrstühlen, W. Hittorf, Vortrag 21, 89.

Wachsende Bedeutung. Vortrag auf d. 70. Naturforschervers. in Düsseldorf, J. H. van't Hoff 18, 1.



**Chemiluminescenz**

d. Bunsenflamme, F. Haber, F. Richardt 38, 52.

**Chinidin**

Best. d. Neutralisationsp. durch Leitfähigkeitsmess., F. W. Küster, M. Grütters, W. Geibel 42, 234.

**Chinin**

Best. d. Neutralisationsp. durch Leitfähigkeitsmess., F. W. Küster, M. Grütters, W. Geibel 42, 233.

**Chininsulfat**

Verb. m. Jodwasserstoffsäure u. Jod s. Herapathit.

**Chinolin**

Einw. auf Kupfersulfat, L. Marchlewski, J. Sachs 1, 406.

Leitverm. in Schwefel-2-oxyd, Temperaturkoeffizient, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 198.

Verbb. m. Kupfernitrat, P. Pfeiffer, V. Pimmer 48, 98.

Verbb. m. Metallhalogeniden, Doppelsalze, Bibliographie, C. Rens 36, 100.

Verbb. m. Metallrhodaniden, H. Grossmann, F. Hünseler 46, 361.

Verbb. m. Rhodaniden u. Halogeniden v. Metallen, H. Grossmann, F. Hünseler 46, 374.

Verbb. m. Salzen zweiwertiger Metalle, F. Reitsenstein 18, 294.

Verh. gegen Quecksilberverb. (Hg<sup>II</sup>), L. Pesci 15, 225.

**Chinolinium-Brom-Molybdätnat** s. Molybdän-Chinolinium-oxy-bromid (Mo<sup>VI</sup>).

**Chinolinium-Brom-Molybdäknit** s. Molybdän-Chinolinium-oxy-bromid (Mo<sup>VI</sup>).

**Chinolinium-meta-Chlorantimonat** s. Antimon-Chinoliniumchlorid.

**Chinolinium-pyro-Chlorantimonat** s. Antimon-Chinoliniumchlorid.

**Chinolinium-Chlor-Molybdätnat** s. Molybdän-Chinolinium-oxy-chlorid (Mo<sup>VI</sup>).

**Chinolinium-Metallverb.** s. Metall-Chinoliniumverb.

**Chinoliniumrhodanid**

Darst., Krystallf., H. Grossmann, F. Hünseler 46, 387.

**Chlor**

App. z. Entwicklung, E. Rupp 32, 359.

Atomgew., Internat. Atomgewichtsausschuss 1906 48, 129.

Atomgew., Neubest., Th. W. Richards, R. C. Wells 47, 58.

Best. d. i. Bariumsulfat eingeschlossenen, G. A. Hulett, L. H. Duschak 40, 196.

Best. neben Hypo-Chlorit, J. Bhaduri 18, 407.

Best. neben Palladium, M. Frenkel 1, 228.

Best., elektrolyt. neben Brom u. Jod, F. A. Gooch, Ch. Fairbanks 9, 353.

Best., maßanalyt., Th. W. Richards, R. C. Wells 47, 105.

Best., maßanalyt., d. freien Chlors, C. Friedheim 4, 145.

Bildg., elektrolyt., a. Alkalichloridlös., Ausbeute, F. Foerster, F. Jorre 23, 196.

Bildg., elektrolyt., aus neutraler Natriumchloridlös., E. Müller 22, 40.

Bindung in kolloidalen Metallhydroxydlös., R. Ruer 43, 85.

Darst. für Laboratoriumszwecke aus Kaliumchlorat u. Chlorwasserstoffsäure, F. A. Gooch, D. A. Kreider 7, 17.

Dichte d. Gases, F. P. Treadwell, W. A. K. Christie 47, 446.

Einw. auf Gold, G. Krüß, F. W. Schmidt 3, 421.

Einw. auf Kobalthydroxyd, E. Hüttner 27, 102.

**Chlor**

- Einw. auf Stickstoffoxychlorid ( $N^{III}$ ), J. W. van Heteren 22, 276.  
 Einw. auf Wismutlössg., alkalische, A. Gutbier, R. Bünz 48, 162.  
 Einw. auf Wismutoxyd, alkalisches, Ch. Deichler 20, 98.  
 Geschichtliches über Auffassung als Element u. Einw. auf Ws. u. Kalk (Chlorkalk), F. Winteler 33, 165.  
 Fällbarkeit in d. Chromchloridsulfaten, R. F. Weinland, R. Krebs 48, 251.  
 Reaktionsmechanismus der Einw. auf Ws. u. Hydroxyde, A. Skrabal 42, 68.  
 Trenng. v. Brom, P. Jannasch, E. Költz 15, 67.  
 Trenng. v. Brom durch Destillation, St. Bugarzsky 10, 387.  
 Trenng. v. Brom u. Jod, R. J. Meyer 21, 79.  
 Trenng. v. Brom u. Jod, F. Crotonino 24, 231.  
 Trenng. v. Brom u. Jod durch Destillation, P. Jannasch, K. Aschoff 1, 144, 245.  
 Trenng. v. Brom u. Jod durch Destillation, C. Friedheim, R. J. Meyer 1, 419.  
 Trenng. v. Brom u. Jod, elektrolyt., H. Specketer 21, 289.  
 Trenng. v. Brom u. Jod u. Best. in organ. Subst., P. Jannasch, E. Költz 15, 68.  
 Trenng. v. Jod durch Thalliumsulfat, P. Jannasch, K. Aschoff 1, 249.  
 Überführung in Chlorwasserstoffsäure durch Überleiten m. Wasserdämpfen über glühende Kohle, R. Lorenz 10, 74.

**Chlor, flüssiges**

- Einw. auf Metallchloride, A. Classen, B. Zahorski 4, 100.

**Chlor-Antimonsäure**

- Chromsalze, Konstitution, P. Pfeiffer 36, 349.  
 s. auch Antimonchlorid ( $Sb^V$ ) u. seine Doppelsalze.

**Chlorat**

- Best. neben *Hypo*-Chloriten, J. Bhaduri 13, 385.  
 Best. neben Chlorsauerstoffverbb., W. Bray 48, 217.  
 Best. in Elektrolysenlaugen, F. Foerster, F. Jorre 23, 180.  
 Best., maßanalyt., m. Eisensulfat ( $Fe^{II}$ ), J. K. Phelps 33, 110.  
 Best., maßanalyt., durch Kaliumjodat, L. W. Andrews 36, 80.  
 Bildg., aus *Hypo*-Chloriten J. Bhaduri 13, 397.  
 Bildg., elektrolyt., Einfl. d. Stromdichte, Temperatur u. d. Zusammensetz. d. Elektrolyten, F. Foerster 22, 21.  
 Bildg., elektrolyt., Einfl. d. Elektroden-Platinierung, E. Müller 22, 84.  
 Bildg., elektrolyt., aus neutraler Natriumchloridlössg., Zeitlicher Verlauf, E. Müller 22, 35.  
 Bildg. elektrolyt. Theorie, F. Foerster 22, 1.  
 Bildg., elektrolyt., aus saurer Chloridlössg., E. Müller 22, 53.  
 Bildg., elektrolyt., aus Alkalichloridlössg. m. Diaphragma, F. Foerster, F. Jorre 23, 161.  
 Bez., chem., z. *Hypo*-Chlorit, F. Foerster 22, 14.  
 Redukt., elektrolyt., an Metallkathoden, E. Müller 26, 48.  
 Redukt. m. Hydraziniumsulfat, M. Schlötter 33, 184.

**Per-Chlorate**

d. Alkalien, Nachw. neben Chloriden, Chloraten u. Nitraten, F. A. Gooch, D. A. Kreider 7, 18.

Best., D. A. Kreider 10, 277.

Redukt. auf nassem Wege, B. Sjollesma 42, 127.

**Chloratsodalith**

J. Thugutt 2, 74.

**Per-Chloratsodalith**

J. Thugutt 2, 77.

**Chloraurate s. Goldchlorid (Au<sup>III</sup>).****Chlorchromsaures Chinolinium**

R. J. Meyer, H. Best 22, 197.

**Chlorchromsaures Kalium**

Verh. gegen verflüssigtes Ammoniak, A. Rosenheim, F. Jacobsen 50, 302.

**Chlorchromsaures Pyridinium**

R. J. Meyer, H. Best 22, 197.

**Chlorchromsaure Salze**

S. Loewenthal 6, 855, s. auch Metallechlorchromate,

**Chloride**

v. Antimon (Sb<sup>V</sup>), Doppelverb., Darst., Fällbarkeit d. Chlors, Konstit., R. F. Weinland, H. Schmid 44, 37.

Doppelsalze, Allgem. Charakteristik, Systematik, Konstit., P. Pfeiffer 31, 191.

Verh. gegen Natriumamid, F. Ephraim 44, 196.

v. Erden, seltenen, Darst. wasserfreier, O. Pettersson 4, 1.

v. Metallen, Bibliographie d. Verb. m. Pyridin u. Chinolin, C. Renz 36, 110.

v. Metallen, Redukt. durch Wasserstoff, W. Spring 1, 241.

Elektrolyse m. platinirten Elektroden bei höherer Temp., F. Haber, S. Grinberg 16, 329.

**Chloride, wasserhaltige**

Verh. beim Erhitzen in Chlorwasserstoff, Konstit., F. A. Gooch, F. M. McClenahan 40, 24.

**Sub-Chloride**

Ursache d. diluten Färbung von Alkali- u. Erdalkalihalogenen, L. Wöhler, H. Kasarnowsky 47, 853.

**Chloridsodalith**

J. Thugutt 2, 69.

**Chlorige Säure**

Gleichgew. d. Reakt.  $\text{HClO}_4 + \text{HClO}_3 = 2\text{ClO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ , Zers. v. Chlorat-Chloritgemischen, W. Bray 48, 238.

**Hypo-Chlorige Säure**

Best. neben Hypo-Chlorit, F. Foerster, F. Jorre 23, 181.

Bildg., elektrol., aus Chlorwasserstoffsäure, F. Haber, S. Grinberg 16, 214.

Nachw. neben Chlorwasserstoffsäure, F. Haber, S. Grinberg 16, 214.

**Unter-Chlorige Säure s. Hypo-Chlorige Säure.****Chlorion**

Einfl. auf anodische Polarisation, E. Müller, A. Scheller 48, 112.

Komplexbildende Kraft im Verhältnis z. Rhodanion, H. Grossmann 37, 428.

Potential d. Entladung an Silber, H. Specketer 21, 278.

**Chlorite**

Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.

**Hypo-Chlorite**

Best. neben Chloraten, J. Bhaduri 13, 389.

Best. neben *Hypo*-Chlorsäure, F. Foerster, F. Jorre 23, 181.

Bezz., chem., z. Chloraten, F. Foerster 22, 14.

Bildg., J. Bhaduri 13, 394.

Bildg., elektrolyt., aus Alkalichloridlösg. m. Diaphragma, F. Foerster, F. Jorre 23, 160

Bildg. bei Elektrolyse neutraler Natriumchloridlösg. Zeitlicher Verlauf, E. Müller 22, 35.

Bildg., elektrolyt. Theorie, F. Foerster 22, 1.

Übergang in Chlorat, J. Bhaduri 13, 397.

Übergang in Chlorat durch Elektrolyse, E. Müller 22, 42.

**Chlorit-Gruppe**

Strukturformeln, F. W. Clarke, E. A. Schneider 1, 343.

Theorie v. Tschermak, F. W. Clarke 1, 263.

**Chlorkalk**

Bildungsbedingungen, Zersetz., Konstit., F. Winteler 33, 178.

Geschichtliches, Theorien über Bildg. u. Konstit., Bibliographie, F. Winteler 33, 171.

Strukturformel, G. Lunge 2, 311.

Strukturformel, J. Mijers 3, 186.

Strukturformel, G. Lunge 3, 351.

**Chlorkohlenstoff s. Kohlenchlorid.****Chlor-Molybdätnat s. Molybdän-oxy-chlorid ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ ).****Chlor-Molybdänsäure s. Molybdän-oxy-chlorid ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ ).****Chloroform**

Lösungsvermögen beim Erstarrungsp., H. Arctowski 11, 276.

Siedepunkterhöhung, molare, H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 424.

**Chlorosäuren**

P. Pfeiffer 31, 202.

**Chlorosalze**

Konstit., Bibliographie, A. Werner 19, 158.

**Chlorosalze s. auch Chloride.****Chlorostibanat s. Antimon-5-chlorid u. seine Doppelsalze.****Chlor-2-oxyd**

Best. neben Chlor u. Chlorsauerstoffverbb., W. Bray 48, 217.

Zersetzungsgeschwindigkeit durch Katalysatoren, Mechanismus d. Reakt., Einw. auf  $\text{OH}^{\cdot}$ , Kinetik d. Reakt., W. Bray 48, 217.

**2-Chlor-7-oxyd**

Existenz in konzentrierten *Per*-Chlorsäurelösgg., H. J. van Wyk 48, 34.

**3-Chlor-Phosphor-Platochlorid s. Platinechlorid-Phosphorchlorid.****Chlor-Platinsäure ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ )**

Derivate, Lösg., A. Miolati, J. Bellucci 33, 258.

**2-Chlor-Platinsäure ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ )**

Darst., Salze, A. Miolati, U. Pendini 33, 254.

**3-Chlor-Platinsäure** ( $\text{Pt}^{\text{III}}$ )

Darst., Salze, A. Miolati, U. Pendini 33, 264.

**4-Chlor-Platinsäure** ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ )

Darst., Salze, A. Miolati 22, 445.

**5-Chlor-Platinsäure** ( $\text{Pt}^{\text{V}}$ )

Darst., Salze, A. Miolati, J. Bellucci 26, 209.

**Chlorplatinsäuren** s. auch **Platinechloride** u. **Platin-Metallochloride**.

**Chlorid-Rhodanide**

v. Quecksilber ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ) u. Cadmium, H. Grossmann 87, 412.

**Chlorsäure**

Bildg., elektrolyt., aus Chlorwasserstoffsäure, F. Haber, S. Grinberg 16, 219.

Einfl. a. d. Zersetz. v. Chlor-2-oxyd, W. Bray 48, 217.

Gleichgew. d. Reakt.  $\text{HClO}_2 + \text{HClO} = 2\text{ClO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ ; Zers. v. Chlorat-Chlorit-gemischen, Einw. auf Chlorwasserstoff, W. Bray 48, 288.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 21.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 41.

Nachw. neben Wasserstoff-per-oxyd, F. Haber, S. Grinberg 16, 219.

**Per-Chlorsäure**

Bildg., elektrolyt., aus Chlorwasserstoffsäure, F. Haber, S. Grinberg 16, 226.

Darst. u. Anwend. z. Best. v. Kalium, D. A. Kreider 9, 342.

Darst., Hydrate, Smp. d. Gemische m. Wasser, H. J. van Wyk 32, 115.

Darst., Smp., Sdp., Hydrate, Dichte, innere Reibung, H. J. van Wyk 48, 1.

Gleichgew., het., d. Gemische m.  $\text{Ws}$ . Erstarrungslin., Siedelin., Dichte, innere Reibung d. Gemische, H. J. van Wyk 48, 1.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 21.

Reindarst., D. A. Kreider, J. E. Breckenridge 13, 166.

**Per-Chlorsäure-Hydrate**

1-(2-2,5-3-3,5) Hydrat. Smp., Gleichgew., heterog., in Per-Chlorsäure-Wasser-Gemischen, H. J. van Wyk 48, 18.

**Über-Chlorsäure** s. **Per-Chlorsäure**.**Chlorschwefel** s. **Schwefelchlorid**.**Chlor-Schwefelsäure** s. **Schwefelsäure-1-chlorid**.**Chlorwasserstoff, gasförmiger**

Bildg. durch Überleiten v. Chlor u. Wasserdampf über glühende Kohle, R. Lorenz 10, 74.

Einfl. auf die Entwässerung wasserhaltiger Chloride, F. A. Gooch, F. M. McClenahan 40, 24.

Einw. auf Natriumvanadinat, E. F. Smith, J. G. Hibbs 7, 41.

Verh. gegen 2-Phosphor-5-oxyd, G. P. Baxter, M. A. Hines, H. L. Frevort 49, 415.

**Chlorwasserstoffsäure**

Affinität., relative, M. C. Lea 6, 378.

App. z. Elektrolyse, E. Rupp 22, 360.

Dichte, Tabelle z. Einstellung titrimetrischer Lösungen, F. W. Küster, S. Münch 43, 381.

Einw. auf Kalium-per-manganat in Gegenw. anorgan. Salze, J. Brown 47, 314.

**Chlorwasserstoffsäure**

Einw. auf Kalium-*per*-manganat in Gegenw. v. Eisenchlorid ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), J. Brown 44, 145.

Einw. auf Selenensäure, F. A. Gooch, P. S. Evans 10, 253.

Einw. auf Vanadinsäure, F. A. Gooch, R. W. Curtis 38, 246.

Elektrolyse m. blanken Platinelektroden, F. Haber, S. Grinberg 16, 198.

Elektrolyse m. blanken u. platinieren Elektroden in d. Hitze, F. Haber, S. Grinberg 16, 348.

Elektrolyse m. platinieren Elektroden bei höherer Temperatur, F. Haber, S. Grinberg 16, 329.

Elektrolyse v. metallhaltiger u. metallfreier Säure m. blanken u. platinieren Elektroden. Vergleich. F. Haber, S. Grinberg 16, 342.

Elektrolyse, Angreifbarkeit v. Platinelektroden, F. Haber 16, 488.

Elektrolyt b. Auslaugen v. Kupfersulfiden, J. Egli 30, 45.

Gleichgew. m. Antimon-3-chlorid u. Wasser, J. M. van Bemmelen, P. A. Meerburg, U. Huber-Noodt 33, 292.

Leitverm. d. Lsg. in Gegenw. v. Nicht-Elektrolyten, A. Hantzsch 26, 335.

Leitverm., elektr., in Schwefel-2-oxyd, Temperaturkoeffizient, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 197.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 21.

Potential d. Anode bei Elektrolyse v.  $\text{HCl}$ — $\text{H}_2\text{SO}_4$ -Gemischen, E. Müller, A. Scheller 48, 112.

Reaktionsgeschw. d. Einw. auf Chlorsäure, W. Bray 48, 238.

Reaktionsgeschw. m. Zink, T. Ericson-Aurén 27, 226.

Reindarst. f. Atomgewichtsbest., Th. W. Richards, R. C. Wells 47, 65.

Zersetzungsspannung, kathodische, E. Müller 26, 21.

**Chrom**

Auflösung in alkoholischer Salzsäure, J. Koppel 28, 461.

Trenng. v. Aluminium, Eisen, Mangan durch alkal. Wasserstoff-*per*-oxyd, P. Jannasch, E. v. Cloedt 10, 398.

Trenng. v. Eisen durch Einw. v. Chlorwasserstoffgas a. d. Oxyde, F. S. Havens, A. F. Way 21, 389.

Trenng. v. Mangan durch Ammonium-*per*-sulfat, M. Salinger 33, 333.

**Chromammine ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ )**

2-Äthylendiamin-2-Rhodanato-Chrombromid, P. Pfeiffer 29, 120.

2-Äthylendiamin-2-Rhodanato-Chromchlorid, Darst., Jonenreaktt., Gefrierpp. d. Lsgg., P. Pfeiffer 29, 117.

2-Äthylendiamin-2-Rhodanato-Chromnitrat, Darst., Gefrierpp. d. Lsgg., P. Pfeiffer 29, 122.

2-Äthylendiamin-2-Rhodanato-Chromrhodanid, P. Pfeiffer 29, 113.

2-Äthylendiamin-2-Rhodanato-Chrom-*Hydro*-sulfat, P. Pfeiffer 29, 124.

3-Äthylendiamin-1-Aquo-3-Hydroxo-2-Chrom-3-bromid (Rhodoso-Chrombromid), P. Pfeiffer 29, 128.

3-Äthylendiamin-1-Aquo-3-Hydroxo-2-Chrom-3-rhodanid (Rhodoso-Chromrhodanid), P. Pfeiffer 29, 138.

3-Äthylendiamin-Chrombromid, P. Pfeiffer 24, 291.

Gefrierpp. d. Lsgg., P. Pfeiffer 29, 134.

**Chromammine**

- 3-Äthylendiamin-Chromchlorid- $3\frac{1}{2}$ -Hydrat, P. Pfeiffer 24, 286.
- 3-Äthylendiamin-Chromchlorid- $3\frac{1}{2}$ -Hydrat, Darst., Umwandlungen, Gefrierpp. d. Lösgg., P. Pfeiffer 29, 118.
- 3-Äthylendiamin-Chrom-2chromat-2-Hydrat, P. Pfeiffer 24, 297.
- 3-Äthylendiamin-Chrom-Chrom-6-cyanid-2-Hydrat( $\text{Cr}^{\text{III}}$ ), P. Pfeiffer 24, 295.
- 3-Äthylendiamin-Chromjodid, P. Pfeiffer 24, 293.
- 3-Äthylendiamin-Chromnitrat, P. Pfeiffer, 24, 296.
- 3-Äthylendiamin-Chromnitrat, Gefrierpp. d. Lösgg., P. Pfeiffer 29, 184.
- 3-Äthylendiamin-Chromrhodanid, P. Pfeiffer 29, 118.
- 3-Äthylendiamin-Chromrhodanid-1-Hydrat, P. Pfeiffer 24, 294.
- 3-Äthylendiamin-Chromsulfat, P. Pfeiffer 24, 297.
- 2-Ammin- $\frac{1}{2}$ -Äthylendiamin-1-Aquo-2-Rhodanato-Chromrhodanid, O. Norden skjöld 1, 140.
- 2-Ammin-2-Anilin-2-Rhodanato-Chromrhodanid, O. Norden skjöld 1, 189.
- 2-Ammin-2-Aquo-3-Rhodanato-Chrom, O. Norden skjöld 1, 187.
- 2-Ammin-2-Aquo-3-Rhodanato-Chrom.,  $\alpha$  u.  $\beta$ -Verb. Darstellg., Gefrierpp. d. Lösgg., A. Werner, G. Richter 15, 268.
- 2-Ammin-2-Oxalato-Chrom-1-Kalium-3-Hydrat, A. Rosenheim, B. Cohn 28, 387.
- 2-Ammin-1-Piperidin-1-Aquo-2-Rhodanato-Chromrhodanid, O. Norden skjöld 1, 189.
- 2-Ammin-4-Rhodanato-Chrom-Ammonium, O. Norden skjöld 1, 180.
- 2-Ammin-4-Rhodanato-Chrom-Guanidin, Darst., Konstit., A. Werner, G. Richter 15, 261.
- 2-Ammin-4-Rhodanato-Chrom-Kalium, Darst., Gefrierpp. d. Lösgg., A. Werner, G. Richter 15, 260.
- 2-Ammin-4-Rhodanato-Chrom-Nitrosyl, A. Werner, G. Richter 15, 266.
- 2-Ammin-4-Rhodanato-Chromsalze, O. Norden skjöld 1, 182.
- 2-Ammin-4-Rhodanato-Chrom-Wasserstoff, O. Norden skjöld 1, 186.
- 4-Ammin-1-Aquo-1-Chloro-Chromchlorid, Gefrierpp. d. Lösgg., P. Pfeiffer 29, 186.
- 5-Ammin-1-Chloro-Chromchlorid, Bildg. aus Chromchlorid ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ ) u. fl. Ammoniak, O. T. Christensen 4, 280.
- 6-Ammin-1-Aquo-3-Hydroxo-2-Chrom-3-chlorid, (Rhodosochlorid), Gefrierpp. d. Lösgg., P. Pfeiffer 29, 186.
- 6-Ammin-Chrombromid, Gefrierpp. d. Lösgg., P. Pfeiffer 29, 186.
- 6-Ammin-Chromchlorid, Bildg. aus Chromchlorid ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ ) u. fl. Ammoniak, O. T. Christensen 4, 280.
- 10-Ammin-1-Hydroxo-2-Chrom-5-bromid, Erythro- u. Rhodoverbb. P. Pfeiffer 29, 187.
- 10-Ammin-1-Hydroxo-2-Chrom-5-chlorid, Rhodoverb., P. Pfeiffer 29, 187.
- Pseudo-Basen, P. Pfeiffer 81, 414.
- Erythro-Ammoniak-Chrombromid  $\text{Cr}_2(\text{NH}_3)_{10}\text{O}(\text{HBr})_2$ , Gefrierpp. d. Lösgg., P. Pfeiffer 29, 187.

**Chromammine**

Konstitution, S. M. Jørgensen 2, 279.

Luteo-Äthylendiamin-Chromverb. s. 3-Äthylendiamin-Chromverb. Oxoniumverb., P. Pfeiffer 31, 411.

3-Propylendiamin-Chromjodid-1-Hydrat, P. Pfeiffer 24, 298.

2-Pyridin-2-Aquo-2-Hydroxo-Chrombromid, P. Pfeiffer 31, 429.

2-Pyridin-2-Aquo-2-Hydroxo-Chromchlorid, P. Pfeiffer 31, 416, 424.

2-Pyridin-3-Aquo-1-Hydroxo-Chromchlorid, P. Pfeiffer 31, 419, 423.

2-Pyridin-3-Aquo-1-Hydroxo-Chromsulfat, P. Pfeiffer 31, 434.

2-Pyridin-4-Aquo-Chrombromid-2-Hydrat, P. Pfeiffer 31, 426.

2-Pyridin-4-Aquo-Chromchlorid, P. Pfeiffer 31, 418.

2-Pyridin-4-Aquo-Chrom-Chrom-6-cyanid-2-Hydrat, P. Pfeiffer 31, 435.

2-Pyridin-4-Aquo-Chromsulfat-1,5-Hydrat, P. Pfeiffer 31, 433.

2-Pyridin-4-Aquo-Chrom-1-Hydro-2-sulfat-2-Hydrat, P. Pfeiffer 31, 430.

3-Pyridin-3-Chloro-Chrom, P. Pfeiffer 24, 282.

3-Pyridin-3-Chloro-Chrom, P. Pfeiffer 31, 418.

Rhodo-Ammoniak-Chrombromid  $\text{Cr}_2(\text{NH}_3)_{10}\text{OHBr}$ , Gefrierpp. d. Lösgg., P. Pfeiffer 29, 137.

Rhodo-Ammoniak-Chromchlorid  $\text{Cr}_2(\text{NH}_3)_{10}\text{OH.Cl}_4$ , Gefrierpp. d. Lösgg., P. Pfeiffer 29, 137.

Rhodoso-Äthylendiamin-Chromverb., P. Pfeiffer 29, 128.

Rhodosochromchlorid, Konstit., S. M. Jørgensen 16, 195.

Rhodosochromchlorid, Gefrierpp. d. Lösgg., P. Pfeiffer 29, 136.

Theorie, Konstit., P. Pfeiffer 31, 401.

**Chrom-3-Ammonium-6-fluorid ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ )**

H. v. Helmholtz 3, 125.

**Chrom-1-Ammonium-1-Cadmium-3-oxalat-10-Hydrat ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ )**

A. Rosenheim, M. Platsch 21, 10.

**Chrom-1-Ammonium-2-oxalat-5-Hydrat**

Konstit., A. Rosenheim, R. Cohn 28, 337.

**Chrom-3-Ammonium-3-oxalat-3-Hydrat ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ )**

A. Rosenheim 11, 205.

Leitverm., A. Rosenheim, J. Koppel 21, 17.

Verh. gegen Lösgg. v. Metallsalzen, A. Rosenheim, M. Platsch 21, 8.

**Chrom-1-Ammonium-1-Strontium-3-oxalat-5-Hydrat ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ )**

A. Rosenheim, M. Platsch 21, 9.

**Chrom-1-Ammonium-2-sulfat-12-Hydrat**

Lösl., J. Locke 33, 69.

**Chrom-1-Antimon-8-chlorid-10-Hydrat ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ ,  $\text{Sb}^{\text{V}}$ )**

Konstit., P. Pfeiffer 36, 349.

**Chrom-3-Antimon-18-chlorid-13-Hydrat ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ ,  $\text{Sb}^{\text{V}}$ )**

Konstit., P. Pfeiffer 36, 349.

**Chromate**

Best., massanalytisch, durch Kaliumjodat, L. W. Andrews 36, 79.

v. Kobalt, Doppelsalze, M. Gröger 49, 195.

v. Mangan, Doppelsalze, M. Gröger 44, 452.



**Chromate**

v. Metallen, J. Schulze 10, 148; s. d. Metallechromate.

v. Quecksilber, Wismut u. Blei; Bildungsverhältnisse aus Lösgg., Gleichgew., A. J. Cox 50, 228.

Verbb. m. Arsenaten u. Phosphaten, C. Friedheim, J. Mozikin 6, 274;  
s. auch Chromsäurearsenate u. Chromsäurephosphate.

Wirksamkeit b. elektrolytischen Oxydationen u. Reduktionen, E. Müller 26, 69.

**2 Chromate**

v. Schwermetallen, J. Schulze 10, 148; s. Metall-2 chromate.

Verbb. m. Quecksilbercyanid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ), G. Krüfs, O. Unger 8, 455.

**Chromatsodalith**

J. Thugutt 2, 85.

**2-Chrom-3-Barium-6-oxalat-8-Hydrat ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ )**

A. Rosenheim 11, 208.

**2-Chrom-3-Barium-6-oxalat-14-Hydrat ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ )**

A. Rosenheim, M. Platsch 21, 9.

**Chrombasen s. Chromammine.****Chrombromid-3-Alkohol ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ )**

J. Koppel 28, 472.

**Chrombromid-6-Hydrat, grünes**

Fällbarkeit des Broms durch Silbersalze, R. F. Weinland, A. Koch 39, 296.

**Chrom-2-Cäsium-5-chlorid-1-Hydrat ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ )**

H. L. Wells, B. B. Boltwood 10, 182.

**Chrom-2-Cäsium-5-chlorid-4-Hydrat ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ )**

H. L. Wells, B. B. Boltwood 10, 182.

Fällbarkeit des Chlors durch Silbersalze, R. F. Weinland, A. Koch 39, 323.

**Chrom-1-Cäsium-2-sulfat-12-Hydrat**

Lösl., J. Locke 38, 69.

**Chrom-*meta*-Chlorantimonat s. Antimon-Chromchlorid.****Chromchlorid ( $\text{Cr}^{\text{VI}}$ )**

J. Koppel 45, 359.

Wirkung bei der Auflösung v. Chromchlorid ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ ), P. Rohland 21, 38.

**Chromchlorid ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ )**

Auflösung in Alkohol durch Katalysatoren, J. Koppel 28, 471.

Auflösung durch Zusatz v. Chromchlorid ( $\text{Cr}^{\text{VI}}$ ), P. Rohland 21, 38.

Auflösung durch Katalysatoren, P. Rohland 29, 159.

Einfl. auf die Reaktion v. Kalium-*per*-manganat mit Chlorwasserstoff

J. Brown 47, 314.

Verbb. m. Antimon-5-chlorid, Konstit., P. Pfeiffer 36, 349.

Verbb. m. Cäsiumchlorid, H. L. Wells, B. B. Boltwood 10, 181; s. Chrom-Cäsiumchlorid.

**Chromchlorid, violette ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ )**

Verh. gegen fl. Ammoniak, O. T. Christensen 4, 229.

**Chrom-2-*oxy*-2-chlorid ( $\text{Cr}^{\text{VI}}$ )**

Verh. in Lösgg. von Eisessig gegen organ. Stoffe. Molekulargew., Konstit., R. J. Meyer, H. Best 22, 193.

Verh. g. fl. Ammoniak, Bildg. v. Imido-2-imidochromsaurem Ammonium.

A. Rosenheim, F. Jacobsohn 50, 303.

**Chrom-1-chlorid-3-Alkohol (Cr<sup>III</sup>)**

Darst., Umwdlg. in Lösg., elektr. Leitverm., J. Koppel 28, 461.

**Chromchlorid-6-Hydrat (Cr<sup>III</sup>)**

P. Pfeiffer 31, 416.

**Chromchlorid-6-Hydrat, grünes (Cr<sup>III</sup>)**

Fällbarkeit d. Chlors durch Silbersalze, R. F. Weinland, A. Koch 39, 296.

Verh. in wässrig. Lösg. Fällbarkeit des Chlors durch Silberfluorid.

Dissoziation in Lösgg. v. Äthylalkohol und Aceton, A. Piccini 8, 115.

**Chromchlorid-6-Hydrat, violettes (Cr<sup>III</sup>)**

Fällbarkeit des Chlors durch Silbersalze, R. F. Weinland, A. Koch 39, 328.

**Chrom-1-chlorid-1-sulfat-8-Hydrat (Cr<sup>III</sup>)**

Konstit. der Isomeren, Leitverm., elektr., R. F. Weinland, R. Krebs 49, 160.

**Chrom-1-chlorid-1-sulfat-8-Hydrat, grünes (Cr<sup>III</sup>)**

Darst. Isomerie m. dem violetten Salz. Konstit. Molekulargew., R. F.

Weinland, R. Krebs 48, 251.

**Chrom-1-chlorid-1-sulfat-8-Hydrat, violettes (Cr<sup>III</sup>)**

Darst. Isomerie m. dem grünen Salz. Konstit., Molekulargew., R. F. Wein-

land, R. Krebs 48, 251.

**Chromhydroxyd (Cr<sup>III</sup>)**

Lösl. in Alkalien, Koll. Natur d. Lösg., Verh. gegen Ammoniak und Aminbasen, W. Fischer, W. Herz 31, 352.

Lösl. in Glycerin, A. Müller 43, 320.

Lösg. in Natriumhydroxyd u. Chromchlorid, Lösl., H. W. Fischer 40, 39.

Modifikationen, W. Herz 28, 342.

Verh. der alkalischen Lösg. bei Überführungsversuchen, R. Kremann 33, 94.

**Chromlake s. Chromammine.****Chrom-1-Kalium-1-Baryum-3-oxalat-2-Hydrat (Cr<sup>III</sup>)**

A. Rosenheim, M. Platsch 21, 11.

**Chrom-3-Kalium-6-chlorid (Cr<sup>III</sup>)**

Verh. gegen flüssiges Ammoniak, O. T. Christensen 4, 231.

**Chrom-Kaliummolybdätnat (Cr<sup>III</sup>, Mo<sup>VI</sup>)**

K<sub>2</sub>O.Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>(MoO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>, H. Bradbury 7, 46.

**Chrom-1-Kalium-2-oxalat-5-Hydrat (Cr<sup>III</sup>)**

A. Rosenheim 11, 210.

Konstit., A. Rosenheim, R. Cohn 28, 337.

Leitverm., A. Rosenheim 11, 242.

Leitverm., A. Rosenheim, J. Koppel 21, 17.

Verh. gegen Lösgg. v. Metallchloriden, A. Rosenheim, M. Platsch 21, 11.

**Chrom-2-Kalium-1-hydroxy-2-oxalat-0-und 1-Hydrat (Cr<sup>III</sup>)**

A. Rosenheim 11, 207.

**Chrom-3-Kalium-3-oxalat-3-Hydrat (Cr<sup>III</sup>)**

A. Rosenheim 11, 204.

Leitverm., A. Rosenheim, J. Koppel 21, 17.

Überführungsz. Leitverm., A. Rosenheim 11, 240.

**Chrom-3-Kalium-6-rhodanid-4-Hydrat (Cr<sup>III</sup>)**

A. Rosenheim, R. Cohn 27, 294.

**2-Chrom-2-Kalium-4-selenid**

J. Milbauer 42, 451.

194 Chrom-1-Kalium-1-Strontium-3-oxalat-4-Hydrat — Chromphosphat-6-Hydrat.

**Chrom-1-Kalium-1-Strontium-3-oxalat-4-Hydrat ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ )**

A. Rosenheim, M. Platsch 21, 12.

**Chrom-1-Kalium-2-sulfat-12-Hydrat ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ )**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 86.

Verh. beim Entwässern, R. F. Weinland, R. Krebs 49, 169.

**2-Chrom-2-Kalium-4-sulfid**

J. Milbauer 42, 442.

**Chromlegierungen s. Legierungen v. Chrom.**

**Chrommanganit ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ )**

M. Gröger 44, 453.

**Chrom-2-Natrium-1-Kalium-3-oxalat-4-Hydrat ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ )**

F. Kehrmann, N. Pickersgill 4, 185.

**Chrom-1-Natrium-2-oxalat-7-Hydrat ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ )**

Konstit., A. Rosenheim, R. Cohn 28, 337.

**Chrom-3-Natrium-3-oxalat-4 $\frac{1}{2}$ -Hydrat ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ )**

A. Rosenheim 11, 204.

Leitverm., A. Rosenheim, J. Koppel 21, 17.

**Chrom-3-Natrium-5-rhodanid-11-Hydrat ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ )**

J. Koppel 45, 359.

**Chrom-3-Natrium-6-rhodanid-12-Hydrat ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ )**

A. Rosenheim, R. Cohn 27, 294.

Darst. Gefrierpunktserniedrigung, A. Cioci 19, 815.

**Chromnitrat ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ )**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 85.

**Chromoxalat ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ )**

A. Rosenheim 11, 202.

Darst. Entwässerung, Verbb. m. Alkalioxalaten, A. Rosenheim, R. Cohn 28, 337.

Leitverm., A. Rosenheim 11, 238.

**Chromoxyd ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ )**

Einw. v. Kaliumrhodanid, J. Milbauer 42, 442.

Hydrogel. Wassergehalt, J. M. van Bemmelen 18, 144.

**Chrom-3-oxyd ( $\text{Cr}^{\text{VI}}$ )**

Bildg. v. Ozon beim Erhitzen, O. Brunck 10, 245.

Dichte d. Lsgg., Gleichgew. d. Lsgg. m. d. Chromaten v. Quecksilber, Wismut, Blei, A. J. Cox 50, 226.

Gleichgew. m. Quecksilberoxyd u. Wasser, System:  $\text{HgO} - \text{CrO}_3 - \text{H}_2\text{O}$ , A. J. Cox 40, 148.

Flüchtigkeit, H. Arctowski 9, 29.

Imidochromate, A. Rosenheim, F. Jacobsohn 50, 299.

Verbb. m. Arsenaten u. Phosphaten, C. Friedheim, J. Mozkin 6, 274; s. auch Chromsäurearsenate u. Chromsäurephosphate.

Verh. gegen verflüssigtes Ammoniak, A. Rosenheim, F. Jacobsohn 50, 299; s. Imidochromsäure u. Imidochromate.

Verh. gegen Eisessig u. Chlorwasserstoffgas, R. J. Meyer, H. Best 22, 192 s. auch Chromsäure.

**Chromphosphat-6-Hydrat ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ )**

Darst., Krystallf., Dichte, H. Schiff 43, 304.

**Chrom-2-Pyridin-5-bromid-3-Hydrat**—**2-Chrom-2-Hydro-4-sulfat-16-Hydrat**. 195

**Chrom-2-Pyridinium-5-bromid-3-Hydrat** (Cr<sup>III</sup>)

P. Pfeiffer 24, 286.

**Chrom-2-Pyridinium-5-chlorid-3-Hydrat** (Cr<sup>III</sup>)

P. Pfeiffer 24, 284, 31, 417.

**3-Chrom-3-Pyridinium-3-oxy-11-chlorid** (Cr<sup>IV</sup>, <sup>VI</sup>)

R. J. Meyer, H. Best 22, 198.

**Chromrhodanid** (Cr<sup>III</sup>)

Verbb. m. Alkalirhodaniden, A. Rosenheim, R. Cohn 27, 298.

**Chromrhodanid, ammoniakalisches**

A. Werner, G. Richter 15, 243, s. a. Chromammine.

**Chrom-1-Rubidium-2-sulfat-12-Hydrat** (Cr<sup>III</sup>)

Lösl., J. Locke 33, 69.

**Chromsalze**

Aktivierend. Wirkg. a. Sauerstoff, W. Manchot 27, 431.

Verh. gegen Natrium-*hypo*-sulfid unter Druck, J. T. Norton jr. 28, 228.

**Chromsäure**

Best. d. Neutralisationspunktes durch Leitfähigkeitsmess., F.W. Küster, M. Grüters, W. Geibel 42, 228.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 22.

Oxydationswirk. a. Jodwasserstoffsäure, Reaktionsgeschw. u. Reaktionsordnung, K. Seubert, J. Carstens 50, 53.

Trenng. v. Vanadinsäure durch (UO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>V<sub>2</sub>O<sub>5</sub>, V. v. Klecki 5, 381.

s. auch Chrom-3-oxyd.

**2 Chromsäure**

Schwermetallsalze, G. Krüss, O. Unger 8, 453.

**Chromsäureamid** s. Amidochromsäure.

**Chromsäureanhydrid** s. Chrom-3-oxyd (Cr<sup>VI</sup>)

**Chromsäurechlorid** s. Chlorchromsäure.

**Chromsäurearsenate** (Cr<sup>VI</sup>)

Ammoniumsalz (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>HAsO<sub>4</sub>(CrO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, C. Friedheim, J. Mozkin 6, 275.

Ammoniumsalz (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>AsO<sub>4</sub>(CrO<sub>3</sub>)<sub>4</sub>, C. Friedheim, J. Mozkin 6, 281.

Kaliumsalz K<sub>2</sub>HAsO<sub>4</sub>(CrO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, C. Friedheim, J. Mozkin 6, 275.

**Chromsäurephosphate** (Cr<sup>VI</sup>)

Ammoniumsalz (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>PO<sub>4</sub>(CrO<sub>3</sub>)<sub>4</sub>, C. Friedheim, J. Mozkin 6, 284.

Kaliumsalz K<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub>(CrO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, C. Friedheim, J. Mozkin 6, 284.

**2-Chrom-2-Silber-4-sulfid**

J. Milbauer 42, 443.

**Chromsulfat** (Cr<sup>III</sup>)

Hydrolyse, Th. W. Richards 23, 387.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 36.

Oxydation durch elektrolytisch abgeschiedenes Fluor, F.W. Skirrow 33, 26.

**Chromsulfat-17-Hydrat, violettes** (Cr<sup>III</sup>)

Darst., Fällbarkeit d. Schwefels, Gefrierpp. u. Leitverm. d. Lsgg.

R. F. Weinland, R. Krebs 49, 163.

**Chromsulfat-18-Hydrat** (Cr<sup>III</sup>)

Vers. z. Darst., R. F. Weinland, R. Krebs 49, 157.

**2-Chrom-2-Hydro-4-sulfat-16-Hydrat, grünes** (Cr<sup>III</sup>)

R. F. Weinland, R. Krebs 49, 171.

**2-Chrom-2-Hydro-4-sulfat-16-Hydrat, violettes (Cr<sup>III</sup>)**

Darst., Verh. b. Entwässern, Gefrierpp. u. Leitverm. d. Lsgg., R. F. Weinland, R. Krebs 49, 167.

**2-Chrom-2-Hydro-4-sulfat-24-Hydrat, violettes (Cr<sup>III</sup>)**

Darst., Verh. b. Entwässern, Gefrierpp. d. Lsgg., R. F. Weinland, R. Krebs 49, 169.

**2-Chrom-4-Hydro-5-sulfat-18-Hydrat, violettes (Cr<sup>III</sup>)**

Darst., Gefrierpp. d. Lsgg., R. F. Weinland, R. Krebs 49, 170.

**Chromsulfid (Cr<sup>III</sup>)**

Bildg. aus Chromoxyd u. Kaliumrhodanid, J. Milbauer 42, 444.

**Chromsulfat (Cr<sup>III</sup>)**

Basische Salze, K. Seubert, M. Elten 4, 77.

**Chrom-1-Thallium-2-sulfat-12-Hydrat (Cr<sup>III</sup>)**

Lösl., J. Locke 33, 69.

**Chromverbindungen**

Gleichgew. u. Bildg. verschiedener Oxydationsstufen, Theorie, A. Skrabal 42, 85.

**Chromwolframat (Cr<sup>III</sup>)**

Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>(WO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, E. F. Smith, H. L. Dieck 5, 18.

**Chromylechlorid s. Chrom-2-oxo-2-chlorid.****Cinchonidin**

Best. d. Neutralisationsp. durch Leitfähigkeitsmessg., F. W. Küster, M. Grütters, W. Geibel 42, 234.

**Cinchonin**

Best. d. Neutralisationsp. durch Leitfähigkeitsmess., F. W. Küster, M. Grütters, W. Geibel 42, 233.

**Citrate**

Einfl. auf Oxydation v. Eisensalzen durch Sauerstoff, W. Manchot, J. Herzog 27, 410.

**Citronensäure**

Affinität, relative, M. C. Lea 6, 378.

Best. d. Neutralisationsp. durch Leitfähigkeitsmess., F. W. Küster, M. Grütters, W. Geibel 42, 229.

Einw. a. d. Leitverm. v. Molybdänaten u. Wolframat, H. Grossmann, H. Krämer 41, 50.

**Cochennille**

Indikator f. Neutralisationsmethth., J. Wagner 27, 141.

**Cölestin**

Spektralanalyt. Verh., O. Vogel 5, 55.

**Colorimeter**

m. Lummer-Brodhunschem Prismenpaare, H. Krüss 5, 325.

**Colorimetrie**

Best. v. Vanadium neben Eisen, V. v. Klecki 5, 374.

v. Gold, R. N. Maxson 49, 172.

**Columbit**

Verarbeitg. auf Niobsäure, Dichte, F. Russ 31, 46.

**Cossas Salz s. Platinammine (Pt<sup>II</sup>)**

1-Ammin-3-Chlor-Platinammonium.

**Cohäsion s. Kohäsion.**

**Covolumen s. Kovolumen.**

**Cupri- s. Kupfer (Cu<sup>II</sup>).**

**Cupro- s. Kupfer (Cu<sup>I</sup>).**

**Cureuma**

Indikator f. Neutralisationsmethth., J. Wagner 27, 141.

**Curcumin W.**

Indikator f. Neutralisationsmethth., J. Wagner 27, 141.

**Cyan**

Best., quant., in Jod, C. Meineke 2, 168.

Nachw. in Jod, C. Meineke 2, 165.

**Cyanat**

Best. neben Cyanid; Lösl. v. AgOCN in Ws., W. Wild 49, 122.

**Cyanide**

Komplexe v. Eisen, Mangan, Nickel, Kobalt; Elektrolyse, H. von Hayek 39, 240.

v. Kupfer, Komplexverb., Darst., Krystallf., H. Grossmann, P. von der Forst 43, 94.

v. Kupfer-Ammoniakkomplexen, F. P. Treadwell, C. v. Girssewald 39, 84.

**Cyanid-Rhodanide**

v. Kupfer, H. Grossmann 37, 407.

**Cyanien**

Komplexbildende Kraft im Verhältnis z. Rhodanion, H. Grossmann 37, 428.

**Cyanjodid**

Einw. v. Natrium-hypo-sulfit, C. Meineke 2, 157.

Verh. gegen Kaliumjodid u. Natriumhyposulfit, C. Meineke 2, 157.

**Cyanwasserstoffsäure**

Best. durch Destillation, P. Jannasch, K. Aschoff 5, 12.

Bildg. bei Zersetz. v. Kaliumrhodanid, J. Milbauer 49, 46.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 21.

## D

**Dämpfung**

Einfl. bei Wägungen in Ws., G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 202.

**Dampfdichte**

App. z. Best. nach V. Meyer, modifizierte Form, E. Thiele 1, 279.

Best. unter vermindertem Druck, H. Erdmann 32, 425.

v. Diphenyl, H. Erdmann 32, 428.

v. Indiumbromiden, A. Thiel 40, 328.

v. Jod in verschiedenen Atmosphären, E. Thiele 1, 277.

v. Molybdän-1-oxy-2-hydroxy-2-chlorid (Mo<sup>VI</sup>), A. Vandenbergh 10, 58.

v. Naphthalin, H. Erdmann 32, 428.

v. Phenylacetaldehyd, H. Erdmann 32, 428.

v. Phosphorbromid (P<sup>III</sup>), A. Christomanos 41, 288.

v. Phosphor-oxy-sulfid, T. E. Thorpe, A. E. Tutton 1, 7.

v. Salpetersäurehydraten, H. Erdmann 32, 429.

**Dampfdichte**

v. Stickstoff-1-oxy-1-fluorid, O. Ruff, K. Stäuber 47, 198.

v. 2-Stickstoff-3-oxyd, G. Lunge, G. Porschnew 7, 248.

**Dampfdruck**

v. Ammoniak aus Lösgg., F. Goldschmidt 28, 97.

v. Ammoniak aus wässr. Salzlösgg., W. Gaus 25, 236.

App. z. Best. bei Quecksilberchlorid ( $Hg^{II}$ ), H. Arctowski 7, 172.

Best. im Gel d. Kieselsäure, J. M. van Bemmelen 18, 315.

Best. nach dynamischer Meth., W. Gaus 25, 238.

v. Jod, H. Arctowski 12, 427.

v. Jod u. seinen Gemischen m. Brom, P. C. E. Meerum Terwogt 47, 220.

d. Lösgg. im Syst.  $Mg^{++}$ ,  $K^+$ ,  $Na^+$ ,  $Ca^{++}$ ,  $SO_4^{--}$ ,  $Cl^-$ ,  $H_2O$  (Salze der ozeanischen Salzlager), J. H. van't Hoff 47, 254.

v. Metallen, Einfl. auf d. Elektrolyse geschmolzener Metallhalogenide, R. Lorenz 22, 243.

v. Platin-Magnesium-4-cyanid ( $Pt^{II}$ ), Hydrate u. Lösgg., H. Buxhoeveden, G. Tammann 15, 321.

v. Quecksilberchlorid ( $Hg^{II}$ ), H. Arctowski 7, 167.

v. Schwefelsäure verschiedener Konz., Th. W. Richards 17, 168.

v. Siliciumchlorid ( $Si^{IV}$ ), W. Becker, J. Meyer 43, 258.

v. Wismutnitrat-5-Hydrat, G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 354.

v. 2-Wismut-2-oxy-2-nitrat-2-Hydrat, G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 361.

v. Zirkonsäure u. meta-Zirkonsäure, J. M. van Bemmelen 49, 125.

**Dampfdrucklinie**

v. binären Systat., Theorie, P. C. E. Meerum Terwogt 47, 228.

v. Brom-Jodgemischen, P. C. E. Meerum Terwogt 47, 220.

**Dampfspannung s. Dampfdruck.****Dampftension s. Dampfdruck.**

Daniellelement, Daniellkette s. Element, galvanisches, v. Danielltypus.

**Datolith**

Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.

**Deckschichten**

Bedeutung für Potentiale v. Legg., M. Sack 34, 324.

**Dendriten**

Künstliche, H. Arctowski 12, 353.

**Depolarisation**

bei Elektrolyse v. Bleichloridschmelzen, Sacher 28, 426.

d. Halogenionen, E. Müller, A. Scheller 48, 112.

in Salzsäure, R. Lorenz 25, 436.

Störung durch Chromat, E. Müller 26, 69.

**Depolarisation, kathodische**

E. Müller 26, 1.

**Depolarisationspotential**

E. Müller 26, 13.

Einfl. d. Hydroxylionen, E. Müller 26, 51.

v. Hydrazin, E. Müller 26, 40.

v. Hydroxylamin, E. Müller 26, 39.

**Depolarisatoren**

Definition, A. Thiel 24, 2.

Zersetzungsspanngg. a. platiniertem Platin, E. Müller 26, 24.

**Destillation**

v. Metallen, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 177.

v. Metallen in luftleeren Quarzgefäßen, A. Schuller 37, 69.

**Devillesche Röhre**

(Kalt-warme Röhre) Theorie, W. Nernst 49, 218.

**Dextrin**

Bestandteil unreiner Stärke, F. E. Hale 31, 114.

**Dextroessäure**

Bildg. aus Dextrose, F. E. Hale 31, 124.

**Dextrose**

Bildg. aus Maltose, F. E. Hale 31, 124.

**Diäcetonalkohol**Darst., Spaltung durch Natriumsulfid- u. Natrium-*poly*-sulfidlösgg., F. W. Küster, E. Heberlein 43, 67.Geschw. d. Spaltung durch Metallydroxyd-Ammoniaklösgg. (Best. v. OH<sup>-</sup>-ionen), W. Bonsdorff 41, 173.**Diäthylammoniumchlorid**

Leitverm. u. Dissoziationskonst. d. Lösgg. in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 165, 175.

Molekulargew. in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 228.

**Diäthylanilin**

Einw. auf Kupfersulfat, L. Marchlewski, J. Sachs 1, 405.

Verh. gegen Quecksilberverb., L. Pesci 15, 220.

**Dialyse**v. Eisenphosphatlösgg. in Eisenchlorid (Fe<sup>III</sup>) u. Eisensulfat (Fe<sup>III</sup>), E. A. Schneider 7, 386.

v. Hydrosolen d. Elemente, A. Gutbier 32, 347.

d. Kaliummolybdänsäuresilikates in wässr. Lösg., W. Asch 28, 296.

v. Metallhydroxyden in alkalischer Lösg., W. Herz 32, 357.

v. Metallhydroxyden u. Metallsulfiden, W. Herz, W. Fischer 31, 454.

v. 12-Wolframsäurephosphorsäure, M. Sobolew 12, 26.

**Diaphragma**

Thondiaphragmen, Anw. bei d. Elektrolyse v. Salzschnmelzen, A. Helfenstein 23, 313.

Wirkungsweise bei Elektrolyse v. Alkalichloridlösgg., F. Foerster, F. Jorre 23, 167.

**Diaspor**

Umwdlgg., J. Thugutt 2, 140.

**Dichloroessigsäure**

Verbb. ihrer Metallsalze m. Pyridin, F. Reitzenstein 32, 298.

**Dichromsäure** s. 2Chromsäure.**Dichte**

Abhängigkeit vom Druck (Pressung), G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 250.



**Dichte**

- v. Aceton-Wassergemischen u. Glycerin-Wassergemischen, W. Herz, M. Knoch 45, 269.
- Änderungen durch Gufsfehler, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 250.
- v. Aluminium, Änderung durch mechanische Einflüsse, G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm 46, 245.
- v. Aluminium - Kupferlegg.; Änderung durch mechanische Einflüsse, G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm 46, 264.
- v. Antimon, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 292.
- v. Antimonsulfat u. Antimon-Alkalissulfaten, S. Metzl 48, 153.
- Anw. z. Einstellung titrimetrischer Flüssigkeiten, F. W. Küster, S. Münch 48, 372.
- v. Arsensulfid-6-Hydrat ( $As^{III}$ ), W. Spring 10, 186.
- v. Bariumbromid, Th. W. Richards 3, 454.
- v. Bariumchlorid, Th. W. Richards 6, 90.
- v. Bariumnitritlsgg., K. Arndt 27, 356.
- v. Bariumnitritlsgg., F. Vogel 35, 389.
- v. Berylliumacetylacetonat, bas. Berylliumacetat, u. Berylliumoxyd, Ch. L. Parsons 40, 417.
- Best. nach Archimedes, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 202.
- Best. durch Pyknometer, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 205.
- Best. v. Salzschnmelzen, E. Brunner 38, 352.
- Best. durch schwere Flüssigkeiten, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 211.
- Best. nach volumetrischem Verfahren, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 199.
- Best. durch Wägung fester Körper in Ws., G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm 46, 217.
- Bestimmungsmethth., G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 197, 236.
- Bestimmungsmethth. für Lsgg. v. Schwefel in Kohlenstoff-2-sulfid. G. J. Pfeiffer 15, 196.
- v. Blei, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 280.
- v. Bleioxyd ( $Pb^{IV}$ ), R. Ruer 50, 269.
- v. Blei-sub-oxyd, S. Tanatar 27, 304.
- v. Bleisulfoantimoniten ( $Pb^{II}$ ,  $Sb^{III}$ ), H. Sommerlad 18, 435.
- v. Bleisulfoarseniten ( $As^{III}$ ), H. Sommerlad 18, 442.
- v. Brom-Jodgemischen bei verschiedenen Temp., P. C. E. Meerum Terwogt 47, 232.
- v. Cadmium, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 287.
- v. Cadmium, Änderung durch mechanische Einflüsse, G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm 46, 223.
- v. Cadmiumchlorid-2-Hydroxylamin, H. Goldschmidt, K. Syngros 6, 145.
- v. 4-Cadmium-1-oxyd, S. Tanatar 27, 432.
- v. Cäsium, fest u. fl., M. Eckardt, E. Graefe 28, 379.
- v. Cäsiumbromid, Th. W. Richards, E. H. Archibald 34, 377.
- v. Cäsiumchlorid, Th. W. Richards, E. H. Archibald 34, 365.
- v. Cäsiumnitrat, Th. W. Richards, E. H. Archibald 34, 375.

**Dichte**

- v. Calciumcarbonatmodifikationen, H. E. Boeke 50, 244.
- v. Chlorgas, F. P. Treadwell, W. A. K. Christie 47, 446.
- v. Per-Chlorsäure-Wassergemischen, H. J. van Wyk 48, 38.
- v. Chlorwasserstoffsäurelösgg. zur Einstellung titrimetrischer Lösgg.,  
F. W. Küster, S. Münch 48, 381.
- v. Chrom-3-oxydlösgg., A. J. Cox 50, 226.
- v. Chromphosphat ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ ), H. Schiff 48, 304.
- v. Columbit, F. Russ 31, 46.
- Definition, Veränderlichkeit unter dem Einfl. verschiedener mechanischer  
Behandlung. Daten für zahlreiche Elemm., Theorie, G. W. A. Kahl-  
baum, E. Sturm 46, 217.
- v. Eisen, Änderungen durch mechanische Einfl., G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm  
46, 352.
- v. Eisenbromid ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ ), G. P. Baxter 38, 239.
- v. Erden, seltenen, u. ihren Verbb., G. Bodman 27, 270.
- v. Flüssigkeiten, Best. m. der Pipette, F. W. Küster, S. Münch 48, 378.
- v. Flüssigkeiten, schweren, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler  
29, 211.
- v. Flüssigkeitsgemischen, Berechnung aus den Dichten der Bestandteile  
nach Pulfrich, L. Marchlewski 1, 378.
- v. Gadoliniumverbb., C. Benediks 22, 402.
- v. Gold, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 277.
- v. Gold, Änderungen durch mechan. Einfl., G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm  
46, 244.
- v. Gold, kryst., N. Averkief 35, 335.
- v. Gold-Silber- u. Gold-Kupferlegg., C. Hoitsema 41, 63.
- v. Gold-Zinnlegg., R. Vogel 46, 60.
- v. Helium, N. A. Langlet 10, 290.
- v. Indium, A. Thiel 40, 321.
- v. Iridiumamminen ( $\text{Ir}^{\text{III}}$ ), W. Palmaer 10, 340.
- v. Jodsäurelösgg., E. Groschuff 47, 337.
- v. Kaliumhydroxydlösgg., P. Ferchland 30, 130.
- v. Kaliummolybdänsäuresilikatlösgg.,  $2\text{K}_2\text{O} \cdot 12\text{MoO}_3 \cdot \text{SiO}_2 \cdot 16\text{H}_2\text{O}$ ,  
W. Asch 28, 300.
- v. Kieselsäuregel, J. M. van Bemmelen 30, 270.
- v. Kupfer (gepreßt u. ungepreßt), G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler  
29, 271.
- v. Kupfer, Änderung durch mechanische Einfl., G. W. A. Kahlbaum,  
E. Sturm 46, 256.
- v. Kupfer-*meta*-borat, W. Guertler 38, 456.
- v. Kupferjodid ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ ), W. Spring 27, 308.
- v. Kupfersulfoantimoniten, H. Sommerlad 18, 430.
- v. Kupfersulfoarseniten ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ ,  $\text{As}^{\text{III}}$ ), H. Sommerlad 18, 438.
- v. Lösgg. s. Dichte d. gelösten Stoffes.
- v. Magnesiumcarbonat-3-Hydrat u. Doppelsalzen, G. v. Knorre 34, 267.
- v. Magnesiumniobat ( $\text{Nb}^{\text{V}}$ ), A. Larsson 12, 196.
- v. 2-Magnesium-1-Zinn, N. S. Kurnakow, N. J. Stepanow 46, 187.

## Dichte

- d. Materie i. d. Nähe d. kritischen Temp., J. Traube 37, 231.
- d. Materie b. d. kritischen Temp., J. Traube 38, 399.
- v. Metallen, Einfl. d. Druckes (d. Pressung), G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 250.
- v. Metallfluoriden, E. Böhm 43, 330.
- v. Metalljodidlösgg. in Methylenjodid, J. W. Retgers 3, 345.
- v. Mischkrystst. v. Wismutnitrat m. Nitraten seltener Erden, G. Bodman 27, 281.
- v. Molybdänsäurekieselsäurelösgg.  $12\text{MoO}_3 \cdot \text{SiO}_2 \cdot 32\text{H}_2\text{O}$ , W. Asch 23, 300.
- v. Nickel, Änderungen durch mechanische Einfl., G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm 46, 251.
- v. Nickelbromid, Th. W. Richards, A. S. Cushman 16, 172.
- v. Niobaten, A. Larsson 12, 196.
- v. Phosphor, gelb, rot u. metallisch, J. W. Retgers 3, 402.
- v. Phosphorlösgg., gelb, in Äther u. Benzol, A. C. Christomanos 45, 132.
- v. Phosphorbromid ( $\text{P}^{\text{III}}$ ), A. C. Christomanos 41, 285.
- v. Platin, Änderung durch mechanische Einfl., G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm 46, 239.
- v. Platin-Iridiumlegg., G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm 46, 233.
- v. Praseodymverb., C. v. Schéele 18, 352.
- v. Quecksilberchlorid ( $\text{Hg}^{\text{I}}$ ), J. Meyer 47, 399.
- v. Quecksilbersulfid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ), rotes u. schwarzes, W. Spring 7, 375.
- v. Salpetersäure, Einfl. v. Stickstoff-2-oxyd, L. Marchlewski 1, 377.
- v. Salzen b. Smp., S. Motylewski 38, 415.
- v. Salzen u. Salzgemischen in Schmelzen ( $\text{KCl}$ ,  $\text{NaCl}$ ,  $\text{KBr}$ ,  $\text{NaBr}$ ,  $\text{LiCl}$ ,  $\text{K}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{Li}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{Li}_2\text{SO}_4$ ), E. Brunner 38, 350.
- v. Salzhydraten, labilen, G. Bodman 27, 270.
- v. Sauerstoff, J. Thomsen 12, 14.
- v. Schwefelkohlenstoff, M. v. Unruh 32, 411.
- v. Schwefellösgg. in Kohlenstoff-2-sulfid, G. J. Pfeiffer 15, 200.
- v. Schwefelsäure-I-chlorid, P. Walden 29, 382.
- v. Schwefelsäure-Wasser-Gemischen, J. Domke, W. Bein 43, 125.
- v. Silber, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 274.
- v. Silber, Änderungen durch mechanische Einfl., G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm 46, 254.
- v. Silberchlorid, Th. W. Richards, R. C. Wells 47, 64.
- v. Silberjodid, G. P. Baxter 43, 22.
- v. Silbersulfoantimoniten ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ ), H. Sommerlad 18, 422.
- v. Silbersulfoarseniten ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ ), H. Sommerlad 18, 425.
- v. 2-Stickstoff-5-sulfid, W. Muthmann, A. Clever 13, 206.
- v. Strontiumbromid, Th. W. Richards 10, 6.
- v. Tellur, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 289.
- v. Thalliumalkoholaten, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 221.
- v. Thalliumoxyd ( $\text{Tl}^{\text{III}}$ ), O. Rabe 48, 427.
- v. Thalliumsulfid ( $\text{Tl}^{\text{I}}$ ), K. Seubert, M. Elten 2, 436.
- v. Uranbromid ( $\text{U}^{\text{IV}}$ ), Th. W. Richards, B. S. Merigold 31, 254.
- v. Uranoxyd ( $\text{U}^{\text{IV}}$ ), W. F. Hillebrand 3, 245.

**Dichte**

- v. Wasserstoff, J. Thomsen 12, 13.
- v. Wasserstoff-*per*-oxyd, W. Spring 8, 427.
- v. Wismut, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 294.
- v. Wismut-*I*-oxyd, S. Tanatar 27, 437.
- v. Wismutoxyd ( $\text{Bi}^{\text{III}}$ ) in verschied. Modifikationen, W. Guertler 37, 222.
- v. Wismutsalzen, G. Bodman 27, 270.
- v. *Meta*-Wolframat d. Natriums, M. Sobolew 12, 30.
- v. Wolframsäureboratlösigg., G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 213.
- v. *Meta*-Wolframsäure-9-Hydrat, M. Sobolew 12, 30.
- v. 12-Wolframsäurephosphat d. Natriums, M. Sobolew 12, 30.
- v. 12-Wolframsäurephosphorsäure-21-Hydrat, M. Sobolew 12, 30.
- v. Wood's Leg., Änderung durch mechanische Einfl., G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm 46, 224.
- v. Ytterbiumverbb., A. Cleve 32, 134.
- v. Zink, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 284.
- v. Zink-Antimonlegg., K. Mönkemeyer 43, 194.
- v. Zinkbromid, Th. W. Richards, E. F. Rogers 10, 6.
- v. Zinkcarbonat-2-Hydroxylamin, H. Goldschmidt, K. Syngros 5, 131.
- v. Zinn, Änderung durch mechanische Einfl., G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm 46, 265.
- v. Zirkoniumoxyd, R. Ruer 43, 299.

**Dichte, kritische**

J. Traube 33, 399.

**Didym**

- Isomorphie d. Salze m. Wismutsalzen, G. Bodman 27, 261.
- Nachw., mikroskop., R. J. Meyer 33, 37.
- Verh. gegen Natrium-*per*-oxyd neben Cer- u. Lanthansalzen, P. Mengel 19, 73.

S. auch *Praseodym* u. *Neodym*.

**Didym-3-Acetylacetonat-1-Pyridin**

W. Biltz, J. A. Clinch 40, 222.

**Didymnitrat**

- Isodimorphie m. Wismutnitrat, Dichte d. Mischkrystst., G. Bodman 27, 261.

**Didymoxyd**

- Darst. a. Gadoliniterden durch Kaliumchromat, G. Krüss, A. Loose 3, 104.

**Didymsulfat**

- Glühbeständigkeit, G. Krüss 3, 52.
- Isodimorphie m. Wismutsulfat, Dichte d. Mischkrystst., G. Bodman 27, 267.

**Dielektrizitätskonstante**

- v. Lösungsmitteln, Zusammenhang m. Dissoziationsverm., P. Walden, M. Centnerszwer 30, 202.
- Zusammenhang m. Dissoziationsverm., P. Walden 29, 390.
- Zusammenhang m. Vol., J. Traube 40, 379.

**Diffusion**

- v. Metallen durch Salzschnmelzen bei Elektrolyse, A. Helfenstein 23, 268.

**Diffusionsgeschwindigkeit**

v. Chloriden in Silbernitratgelatine. Zusammenhang m. d. Wanderungsgeschw., J. Hausmann 40, 128.

v. Metallen, Abhängigkeit v. Vol., J. Traube 40, 376.

**Diffusionskoeffizient**

v. Calciumsulfat, L. Bruner, St. Tolloczko 35, 39.

Zusammenhang m. Auflösungsgeschw., L. Bruner, St. Tolloczko 28, 327.

**Digestor**

für mineralchemische Untersuchungen, J. Thugutt 2, 64.

**Dimerkurammoniumsalsze s. Quecksilberammine.****Dimethylamidazobenzol**

Indikator für Neutralisationsmethth., J. Wagner 27, 142.

**Dimethylamin**

Einw. auf Zinksalze, W. Herz 26, 90.

Verh. gegen Schwefel-2-oxyd, H. Schumann 23, 63.

Verwendung z. Fällung v. Magnesiumoxyd, W. Herz, K. Drucker 26, 347.

**p-Dimethylaminophenyl-Quecksilberacetat**

Einw. v. Kaliumjodid, O. Dimroth 33, 814.

**Dimethylammoniumchlorid**

Leitverm. in Ammoniaklössg., F. Goldschmidt 28, 135.

Leitverm. in Schwefel-2-oxydlössg., P. Walden, M. Centnerszwer 30, 162.

Molekulargew. in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 224.

**Dimethylanilin**

Einw. auf Kupfersulfat, L. Marchlewski, J. Sachs 1, 405.

Verh. gegen Quecksilberverb., L. Pesci 15, 217.

**Dimethylglyoxim**

Verb. m. Nickel, Kupfer, u. Kobalt, L. Tschugaeff 46, 144.

**Dimethylmolybdätnat**

Darst., Gefrierp. d. Lössg., A. Rosenheim, A. Berthelm 34, 438.

Leitverm., Verseifungsgeschw. v. Methylacetat, A. Rosenheim, J. Davidsohn 37, 319.

**Dimethylsulfat**

Sdp., Leitverm., Leitverm. v. Lössg., Ionisierungsverm., P. Walden 29, 388.

**Dimethyl-p-Toluidin**

Verb. m. Quecksilber ( $Hg^{II}$ ), L. Pesci 17, 277.

**Dimorphie s. Polymorphie.****Dinitrobenzol**

Anw. z. Best. v. Benzoldampf, E. Harbeck, G. Lunge 16, 41.

**Diopsid**

Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.

 **$\alpha$ -Dioxime**

Komplexverb. m. Metallen, L. Tschugaeff 46, 144.

**Diphenyl**

Dampfdichte, H. Erdmann 32, 428.

**Diphenylglyoxim**

Verb. m. Nickel, Platin u. Palladium, L. Tschugaeff 46, 144.

**Dispersion**

- v. Wolframsäureboratlösgg., G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 224.

**Dissoziation, elektrolytische**

- v. Antimonchloriddoppelverbb. ( $\text{Sb}^V$ ), R. F. Weinland, H. Schmid 44, 87.

Bez. z. Elektroaffinität, R. Abegg, G. Bodländer 20, 468.

v. Bleibromid u. Bleijodid ( $\text{Pb}^{II}$ ) in Ws., C. L. v. Ende 26, 159.

v. Bleichlorid ( $\text{Pb}^{IV}$ ) in Ws., C. L. v. Ende 26, 139.

v. Bleinitrat in Ws., C. L. v. Ende 26, 138.

Einfl. auf Molekularvolumen, J. Traube 3, 22.

v. Elektrolytschmelzen, C. C. Garrard 25, 278.

v. Elektrolytschmelzen, R. Suchy 27, 152.

v. Elektrolytschmelzen, G. Bodländer 32, 235.

v. Elektrolytschmelzen, R. Lorenz 32, 242.

Erkennung bei sehr wenig dissoziierten Verbb., R. Abegg 39, 338.

v. Fluorwasserstoffsäure, E. Deussen 44, 310.

v. Indikatoren für Neutralisationsmethth., J. Wagner 27, 138.

v. Komplexverbb. v. Kupferbromid ( $\text{Cu}^I$ ) m. Bromiden in Lösg., G. Bodländer, O. Storbeck 31, 459.

v. Komplexverbb. d. Kupferchlorides ( $\text{Cu}^I$ ) m. Chloriden, G. Bodländer, O. Storbeck 31, 12.

v. Lösungsmitteln, anorganischen, P. Walden 25, 209.

v. Metallsalzen in Pyridinlösg., J. Schröder 44, 1.

v. Natriumhydroxydschmelzen, Sacher 28, 423.

v. Salzen mehrwertiger Ionen, G. Bodländer, W. Eberlein 39, 200.

in Schmelzen zweier Stoffe, F. W. Küster, R. Kremann 41, 34.

in Schwefel-2-oxydlösgg., P. Walden, M. Centnerszwer 30, 145.

in Schwefel-2-oxydlösgg. oberhalb d. kritischen Temp., P. Walden, M. Centnerszwer 30, 193.

stufenweise, in Elektrolytschmelzen u. -lösgg., C. C. Garrard 25, 278.

v. Oxalsäure u. Oxalaten in Lösgg., H. Schäfer, R. Abegg 45, 810.

v. Thalliumsalzen ( $\text{Tl}^{I, III}$ ), R. Abegg, J. F. Spencer 44, 379.

Ursachen, J. Traube 8, 323.

s. auch Ionen, Ionisierungsmittel usw.

**Dissoziation, thermische**

d. Carbonate v. Ba, Sr, Ca, Mg, O. Brill 45, 275.

d. Carbonate v. K, Na, Rb, Cs, Li, N. M. v. Wittorf 39, 187.

v. Jodbromid im Dampfzustand, P. C. E. Meerum Terwogt 47, 228.

v. Kaliumrhodanid, J. Milbauer 49, 46.

v. Kohlen-2-oxyd u. Wasserdampf, Zusammenhang m. d. Reaktionsgeschw. m. Kohle, P. Farup 50, 276.

v. Palladiumoxyden, L. Wöhler, J. König 46, 323.

v. Platinoxiden u. Hydraten derselben, L. Wöhler 40, 444.

v. Yttriumsulfat u. anderen Sulfaten, O. Brill 47, 464.

**Dissoziationsdruck**

v. Jod aus Poly-Jodiden d. Alkalien, A. Hamburger, R. Abegg 50, 403.

v. Kobaltoxyd ( $\text{Co}^{II}$ ), Th. W. Richards, G. P. Baxter 22, 229.

**Dissoziationsdruck**

v. Metalloxyden, F. Glaser 36, 1.

**Dissoziationsdruck, hydrolytischer**

d. Chromate v. Quecksilber, Wismut u. Blei, A. J. Cox 50, 226.

**Dissoziationsgleichgewicht**

v. Wasser, Kohlen-1-oxyd u. Kohlen-2-oxyd, H. v. Jüptner 40, 66.

**Dissoziationsgrad s. Dissoziation, elektrolytische.****Dissoziationskonstante**

v. Elektrolyten in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 174.

v. Elektrolyten in wässr. Lsg., P. Walden, M. Centnerszwer 30, 173.

v. Komplexsäuren, Bez. z. Komplexzerfallskonst., F. Auerbach 37, 366.

**Dissoziationsspannung s. Dissoziationsdruck.****Dissoziationstemperatur**

v. Carbonaten, O. Brill 45, 275.

**Dissoziationsvermögen**

v. Lösungsmitteln, bedingt durch Valenzkräfte, R. Abegg 39, 354.

v. Lösungsmitteln, Zusammenhang m. anderen Eigenschaften, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 202.

v. Lösungsmitteln, anorg., (AsBr<sub>3</sub>, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, SO<sub>2</sub>ClOH, SO<sub>4</sub>[CH<sub>3</sub>]<sub>3</sub>), Abhängigkeit von Dielektrizitätskonst., Assoziationsfaktor, Verdampfungswärme, P. Walden 29, 371.

**Dissozierende Kraft s. Dissoziationsvermögen.****Dissoziationswärme**

Berechnung auf Grund einer Ansicht v. Valenz u. Affinität, J. Sperber 14, 164.

v. Jod, J. Sperber 15, 281.

beim Übergang v. Doppelmolekülen in einfache Moleküle, S. W. Hendrixson 13, 80.

**Dithiokohlensäure**

Kupferammoniaksalz, K. A. Hofmann 14, 276.

**Dithionate s. 2Thionate.****Ditolylglyoximin**

Verb. m. Nickel, L. Tschugaeff 46, 144.

**Divers'sche Flüssigkeit**

Elektrolyt in d. Stickstoff-Wasserstoff-Gaskette, Zersetzungsspanng., E. Baur 29, 305.

**Domingit**

Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 441.

**Doppelsalze**

Bez. z. d. Hydraten, A. Werner 3, 291.

Bez. z. Komplexsalzen, A. Rosenheim 20, 317.

v. Chloriden, Bromiden, Jodiden, Charakteristik, Systematik, Konstit. u. Bibliographie, P. Pfeiffer 31, 191.

Konstit., A. Werner 3, 282.

v. Kupfercyanid (Cu<sup>II</sup>) m. Alkalicyaniden, Darst. Krystallf., H. Grossmann, P. v. d. Forst 43, 94.

**Doppelsalze, isomorphe**

Lösl., J. Locke 33, 69.

**Doppelsalze, tetragene**

Theorie, Bildungstemp., Gleichgew., W. Meyerhoffer 34, 145.

**Doppelsäuren s. Komplexsäuren.****Drehung, optische**

v. Erythroextrin, F. E. Hale 31, 119.

v. Wismutalkalitartraten, A. Rosenheim, W. Vogelsang, M. Koss 48, 208.

v. Thoriumalkalitartraten in Lösg., A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 438.

v. Weinsäure in Gegenwart v. Zinnsalzen, A. Rosenheim, H. Aron 39, 172.

**Druck**

Einfl. auf Calciumcarbonat bei langer Dauer, W. Spring 11, 160.

Einfl. auf Dichte u. spez. Wärme, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 250.

Einfl. auf Dichte v. Metallen, Theorie u. Daten, G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm 46, 217.

Einfl. auf Geschw. d. Ozonzerfalls, St. Jahn 48, 260.

Einfl. auf Smpp. v. Zinn u. Wismut (Hg, K, Na), G. Tammann 40, 54.

Einfl. auf Umwandlungstemp. d. Eisens, G. Tammann 37, 448.

Maximaldruck v. Explosionen, Anw. z. Berechnung v. chem. Gleichgew., W. Nernst 45, 180.

s. auch Dissoziationsdruck, Lösungsdruck, Umwandlungsdruck, Osmotischer Druck, Druck, innerer.

**Druck, gleitender**

Einw. auf Metallsalze, M. C. Lea 6, 2, 349.

**Druck, innerer**

d. Elemente, J. Traube 34, 416.

d. Elemente, Bezz. z. Härte, C. Benedicks 47, 459.

v. Metallen, Zusammenhang m. Atomvol., J. Traube 40, 375.

**Dufrenoyssit**

Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 442.

**Dynamik, chemische**

Anw. z. Deduktion d. Gesetzes d. Verbindungsgew., C. Benedicks 49, 284.

**Dysprosium**

Bibliographie, R. J. Meyer 43, 416.

Chemische Individualität, B. Brauner 32, 26.

**E****Edelgase**

Vorkommen in Mineralien, K. Hüttner 43, 8.

**Edelerden s. Erden, seltene.****Edelmetalle**

Hydrosoldarst. durch Akrolein, Allylalkohol, N. Castoro 41, 126.

**Eigenvolumen**

d. Elemente, J. Traube 34, 413.

v. Flüssigkeiten u. Gasen, J. Traube 37, 226.

v. Flüssigkeiten, Zusammenhang m. phys. Eigenschaften, J. Traube 38, 407.



**Einlagerungsverbindungen**

P. Pfeiffer 81, 410.

**Einzelionen**

v. Komplexverbindungen, R. Abegg, G. Bodländer 20, 471.

**Eis**

Dimorphie, H. P. Barendrecht 11, 454, s. auch Wasser.

**Eiscalorimeter**

G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 242.

**Eisen**

Anode in Kalilauge, A. Coehn, Y. Osaka 84, 86.

Atomgewichtsbest., C. Winkler 8, 294.

Atomgewichtsbest., Th. W. Richards, G. P. Baxter 28, 245.

Atomgewichtsbest., G. P. Baxter 38, 232.

Best. neben Aluminium in stark geglühten Oxyden, E. Deussen 44, 423.

Best. des Kohlenstoffgehaltes, F. Foerster 8, 280.

Best. des Kohlenstoffgehaltes; Prüfung verschiedener Methth., E. Harbeck, G. Lunge 16, 67.

Best. neben Kupfer, F. Glaser 36, 31.

Best. neben Mangan, elektrolyt., F. Kaepfel 16, 279.

Best., maßanalytische, L. L. de Konink 28, 175.

Best., maßanalytische, durch Kaliumjodat, L. W. Andrews 36, 82.

Best. neben Sulfiden, W. F. Hillebrand, H. N. Stokes 27, 125.

Best. neben Zirkonium, A. Gutbier, C. Trenkner 36, 302.

Best. neben Zirkonium, K. Daniel 37, 475.

Best. neben Zirkonium, A. Gutbier 39, 257.

Bestimmungsmethth., W. F. Hillebrand, H. N. Stokes 25, 326.

Darst. durch Reduktion des Chlorids ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ) m. Wasserstoff, W. Spring 1, 242.

Dichte, Änderungen durch mechan. Einfl., G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm 46, 252.

Einfl. auf die Best. v. Schwefelsäure, F. W. Küster, A. Thiel 19, 97.

Einfl. auf die Best. v. Schwefelsäure, F. W. Küster, A. Thiel 22, 424.

Einfl. auf die Zersetzungsspanng. v. Depolarisatoren, E. Müller 26, 31.

Elektrode in Alkalihydroxydschmelzen, Sacher 28, 389.

Gleichgew., heterog., d. Gemische m. Eisensulfid, Erstarrungs-, Umwandlungslinie, Kleingefüge, W. Treitschke, G. Tammann 49, 320.

Katalysator d. Reaktion  $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$ , F. Haber, G. van Oordt 44, 341.

Nachw. durch Kaliumrhodanid, Mechanismus d. Reaktion, A. Rosenheim, R. Cohn 27, 300.

Passivierung durch Alkalihydroxydschmelzen, Sacher 28, 389.

Passivierung durch anodische Polarisation in alkalischen Lsgg., E. Müller, F. Spitzer 50, 350.

Potential d. elektrolytisch abgeschiedenen Metalla, A. Siemens 41, 268.

Smp., Smpp., Gleichgew., d. Legg. m. Mangan, Kleingefüge, Magnetismus, M. Levin, G. Tammann 47, 136.

Smp., Umwandlungsp., Smpp., Umwandlungssp., Zustandsdiagramme d. Legg. m. Nickel u. Kobalt (Ni- u. Co-stähle), W. Guertler, G. Tammann 45, 205.

Smp., Smpp., Gleichgew., d. Verbb. u. Legg. m. Silicium, Kleingefüge, Magnetismus, W. Guertler, G. Tammann 47, 163.

**Eisen**

Trenng. v. Aluminium durch ätherische Chlorwasserstoffsäure, F. A. Gooch, F. S. Havens 13, 435.

Trenng. v. Arsen, Kupfer, Nickel u. Zink durch alkal. Wasserstoff-per-oxyl, P. Jannasch, H. Kammerer 10, 408.

Trenng. v. Arsen u. Zinn im Chlorwasserstoffstrom, P. Jannasch, F. Schmitt 9, 277.

Trenng. v. Cadmium, Kupfer, Zink, elektrolyt., H. S. Warwick 1, 302.

Trenng. v. Chrom durch alkalisches Wasserstoff-per-oxyl, P. Jannasch, E. v. Cloedt 10, 401.

Trenng. v. Chrom, Zirkonium, Beryllium durch Einw. v. Chlorwasserstoffs. a. d. Oxyde, F. S. Havens, A. F. Way 21, 389.

Trenng. v. Indium, A. Thiel 40, 284.

Trenng. v. Kupfer, elektrolyt., E. F. Smith, J. B. Mayer 4, 269.

Trenng. v. Kupfer als Oxalat in salpetersaurer Lsg., C. A. Peters 26, 120.

Trenng. v. Zink, elektrolyt., S. Grünauer 39, 461.

Trenng. v. Zirkonium, E. Wedekind 33, 83.

Trenng. v. Zirkonium, K. Daniel, H. Leberle 34, 393.

Trenng. v. Zirkonium durch Wasserstoff-per-oxyl, H. Geisow, P. Horkheimer 32, 372.

Trenng. v. Zirkonium durch Redukt. des Eisens, A. Gutbier, G. Hüller 32, 92.  
Umwandlungstemp., Einfl. des Druckes, G. Tammann 37, 448.

**Eisenacetat (Fe<sup>III</sup>)**

Darst., Zersetz., W. Herz 20, 16.

Verh. gegen Jodwasserstoffsäure, K. Seubert, R. Rohrer 7, 402.

Verh. gegen Kaliumjodid in neutraler und saurer Lsg., K. Seubert, R. Rohrer 7, 393.

**Eisen-1-hydroxy-2-acetat (Fe<sup>III</sup>)**

Bild. aus Eisenacetat (Fe<sup>III</sup>), W. Herz 20, 16.

**2-Eisen-1-hydroxy-5-acetat (Fe<sup>III</sup>)**

Darst., Spaltung in Lsg. in koll. Eisenhydroxyd und Essigsäure, A. Rosenheim, P. Müller 39, 175.

**Eisen-2-acetat-1-bromid (Fe<sup>III</sup>)**

Darst., Hydrolyse, Gefrierpp., Leitverm. d. Lsg., A. Rosenheim, P. Müller 39, 183

**4-Eisen-9-acetat-3-nitrat (Fe<sup>III</sup>)**

A. Rosenheim, P. Müller 39, 185.

**2-Eisen-5-acetat-1-nitrat-1-Hydrat**

A. Rosenheim, P. Müller 39, 185.

**Eisenacetoverbindungen**

A. Rosenheim, P. Müller 39, 175.

**Eisen-1-Äthylendiammonium-4-rhodanid-4-Hydrat (Fe<sup>II</sup>)**

H. Grossmann, B. Schück 50, 23.

**Eisen-1-Äthylendiammonium-2-sulfat-4-Hydrat (Fe<sup>II</sup>)**

Darst., Krystallf., H. Grossmann, B. Schück 50, 26.

**Eisen-1-Äthyl-2-Hydro-1-nitroso-5-cyanid-3-Hydrat**

FeCy<sub>5</sub>(NO)C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>H<sub>2</sub> · 3H<sub>2</sub>O, K. A. Hofmann 11, 286.

**Eisen-1-Äthyl-2-nitrososulfid**

Fe(NO)<sub>2</sub>SC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>, Darst. Molekulargrösse, K. A. Hofmann, O. F. Wiede 9, 301.

Z. f. anorg. Chem. Generalregister.

14

**Eisen-1-Ammonium-4-bromid-2-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

P. T. Walden 7, 336.

**Eisen-2-Ammonium-5-chlorid-1-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

P. T. Walden 7, 335.

**Eisen-3-Ammonium-6-fluorid (Fe<sup>III</sup>)**

H. v. Helmholtz 3, 123.

**4-Eisen-1-Ammonium-7-nitroso-3-sulfid-1-Hydrat**Fe<sub>4</sub>(NO)<sub>7</sub>(NH<sub>4</sub>)S<sub>3</sub> · 1 H<sub>2</sub>O, K. A. Hofmann, O. F. Wiede 9, 299.**Eisen-1-Ammonium-2-nitroso-hypo-sulfit-1-Hydrat (Fe<sup>II</sup>)**Fe(NO)<sub>2</sub>(NH<sub>4</sub>)S<sub>2</sub>O<sub>3</sub> · 1 H<sub>2</sub>O, K. A. Hofmann, O. F. Wiede 8, 321.**Eisen-3-Ammonium-3-oxalat-3-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

Verh. gegen Lösg. v. Metallsalzen, A. Rosenheim, M. Platsch 21, 12.

**Eisen-3-Ammonium-6-rhodanid-4-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

A. Rosenheim, R. Cohn 27, 298.

**Eisen-1-Ammonium-1-Strontium-3-oxalat-6-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

A. Rosenheim, M. Platsch 21, 13.

**Eisen-2-Ammonium-2-sulfat-6-Hydrat (Fe<sup>II</sup>)**

Molekularvol. i. Lösg., J. Traube 8, 34.

**Eisen-1-Ammonium-2-sulfat-12-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

Lös., J. Locke 33, 69.

Verh. gegen gleitenden Druck, M. C. Lea 6, 351.

**Eisen-1-Ammonium-1-sulfit-1-sulfat-1-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

K. A. Hofmann 14, 287.

**Eisenanhäufungen**

Vorkommen u. Bildg. in u. unter Mooren, J. M. van Bemmelen, C. Hoitsema, E. A. Klobbie 22, 313.

**Eisen-2-Anilinium-4-rhodanid (Fe<sup>II</sup>)**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 393.

**Eisenarsenat-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>(As<sub>2</sub>O<sub>5</sub>)<sub>2</sub> · 17 H<sub>2</sub>O, H. Metzke 19, 476.(Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>)<sub>2</sub>(As<sub>2</sub>O<sub>5</sub>)<sub>3</sub> · 22 1/2 H<sub>2</sub>O, H. Metzke 19, 475.(Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>)<sub>4</sub>(As<sub>2</sub>O<sub>5</sub>)<sub>3</sub> + aq, H. Metzke 19, 469.**Eisenarsenat-2-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

Skorodit, Darst., H. Metzke 19, 472.

**Eisenarsenat-5-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

H. Metzke 19, 464.

**2-Eisen-3-Barium-6-oxalat-22-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

A. Rosenheim, M. Platsch 21, 13.

**2-Eisen-1-Barium-4-sulfat (Fe<sup>III</sup>)**

Bildg. b. d. Schwefelsäurebest. eisenhaltiger Lösgg., F. W. Küster, A. Thiel 22, 429.

**Eisen-1-Blei-2-Kalium-6-nitrit (Fe<sup>II</sup>)**

C. Przibylla 15, 438.

**Eisenborat**2FeO · 2Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> · 3B<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, Bildg. aus Schmelzen, W. Guertler 40, 241.**Eisenbromid (Fe<sup>III</sup>)**

Reindarst., Analyse, Dichte, G. P. Baxter 38, 232.

**Eisenbromid-6-Phenylhydrazin (Fe<sup>II</sup>)**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 400.

**Eisen-1-Cäsium-4-bromid (Fe<sup>III</sup>)**

P. T. Walden 7, 336.

**Eisen-2-Cäsium-5-bromid-1-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

P. T. Walden 7, 336.

**Eisen-1-Cäsium-4-chlorid-1/2-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

P. T. Walden 7, 335.

**Eisen-2-Cäsium-5-chlorid-1-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

P. T. Walden 7, 334.

**Eisen-3-Cäsium-6-chlorid-1-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

P. T. Walden 7, 334.

**4-Eisen-1-Cäsium-7-nitroso-3-sulfid-1-Hydrat**Fe<sub>4</sub>(NO)<sub>7</sub>S<sub>3</sub>Cs.H<sub>2</sub>O, K. A. Hofmann, O. F. Wiede 9, 298.**Eisen-1-Cäsium-2-nitroso-hypo-sulfid**Fe(NO)<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>2</sub>Cs, K. A. Hofmann, O. F. Wiede 9, 296.**Eisen-2-Cäsium-2-sulfat-6-Hydrat (Fe<sup>II</sup>)**

Lösl., J. Locke 33, 94.

**Eisen-1-Cäsium-2-sulfat-12-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

Lösl., J. Locke 33, 69.

**3-Eisen-1-carbid**

in geglühtem Stahl, Eigenschaften, F. Mylius, F. Foerster, G. Schoene 13, 47.

**Eisencarbonat, basisches (Fe<sup>III</sup>)**[Fe(OH)<sub>3</sub>]<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>.18Fe(OH)<sub>3</sub>, K. Seubert, M. Elten 4, 88.**Eisencarbonat-2-Hydroxylamin (Fe<sup>II</sup>)**

Verh. in wässrig. Lsg., H. Goldschmidt, K. Syngros 5, 137.

**Eisen-4-Chinolinium-6-rhodanid (Fe<sup>II</sup>)**

Darst., Krystallf., H. Grossmann, F. Hünslers 46, 382.

**Eisenchlorantimonat s. Antimon-Eisenchlorid.****Eisenchlorid (Fe<sup>II</sup>)**Bildg. beim Erhitzen v. Eisenoxyd (Fe<sup>III</sup>) im Chlorwasserstoffstrom,  
F. A. Gooch, F. S. Havens 21, 23.

Gefrierpunkterniedrigung in wäss. Lsg., H. Goldschmidt, K. Syngros 5, 137.

Gefrierpunkterniedrigung in Hydroxylaminlösung, H. Goldschmidt,  
K. Syngros 5, 137.

Molekulargew. in Pyridin, A. Werner, W. Schmujlow 15, 21.

Oxydation durch Sauerstoff in Gegenw. v. Platin, C. Fredenhagen 29, 405.

Oxydationspotential d. Lsg. v. FeCl<sub>2</sub> u. FeCl<sub>3</sub>, C. Fredenhagen 29, 405.

Umsetzungsreakt. in Pyridin, J. Schröder 44, 31.

**Eisenchlorid (Fe<sup>III</sup>)**

Diffusion in Silbernitratgelatine, J. Hausmann 40, 128.

Einfl. auf d. Reakt. v. Kalium-per-manganat m. Chlorwasserstoffsäure,  
J. Brown 44, 145.Einfl. auf d. Reakt. v. Kalium-per-manganat m. Chlorwasserstoffsäure,  
J. Brown 47, 314.

Hydrolyse, F. W. Küster 11, 167.

Leitverm. d. Lsgg. in anorg. Lösungsmitteln, P. Walden 25, 216.

Molekulargew. in Pyridin, A. Werner, W. Schmujlow 15, 22.

Oxydationspotential d. Lsgg. v. FeCl<sub>2</sub> u. FeCl<sub>3</sub>, C. Fredenhagen 29, 405.

**Eisenchlorid (Fe<sup>III</sup>)**

Redukt. im Zinkreduktor, D. L. Randall 48, 389.

Smpp. u. Leitverm. d. Lösgg. in Arsenbromid, Mol.-Gew., P. Walden 29, 377.

Umsetzungsreaktt. in Pyridin, J. Schröder 44, 29.

Verh. gegen Alkalihydroxyd bei Gegenw. organischer Substanzen, J. Roszkowski 14, 1.

Verh. gegen fl. Ammoniak, O. T. Christensen 4, 231.

Verh. im Chlorwasserstoffstrom, F. A. Gooch, F. S. Havens 21, 22.

Verh. gegen Jodwasserstoff, K. Seubert, A. Dorner 5, 40.

Verh. gegen Jodwasserstoffsäure u. Jodide in Lösg., Abhängigkeit v. d. Hydrolyse u. Ionisation, F. W. Küster 11, 166.

Verh. gegen Kaliumjodid in neutraler Lösg., Einfl. d. Zeit u. d. Masse, K. Seubert, A. Dorner 5, 339.

Verh. gegen Metalljodide in Lösg., Einfl. d. Zeit u. Masse, K. Seubert, K. Gaab 9, 212.

Verh. gegen 2-Phosphor-5-sulfid, E. Glatzel 4, 198.

Verh. gegen Schwefelwasserstoff beim Verdampfen, H. Arcowski 8, 218.

**Eisenchlorid-3-Pyridin (Fe<sup>II</sup>)**

P. Pfeiffer 29, 138.

**Eisenchlorid-3-Pyridin-2-Hydrat (Fe<sup>II</sup>)**

F. Reitzenstein 18, 284.

**Eisenchlorid-4-Schwefelharnstoff (Fe<sup>II</sup>)**

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 18.

**Eisenchlorid-Stickstoffoxychlorid (Fe<sup>III</sup>, N<sup>III</sup>)**

J. W. van Heteren 22, 278.

**Eisen-1-chlorid-2-acetat (Fe<sup>III</sup>)**

Darst., Hydrolyse, Gefrierpp., Leitverm. d. Lösgg., A. Rosenheim, P. Müller 39, 180.

**Eisen-1-chlorid-2-formiat-1,5-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

A. Rosenheim, P. Müller 39, 186.

**Eisencitrat (Fe<sup>II</sup>)**

Oxydation durch gasförm. Sauerstoff, Reaktionsmechanismus, W. Manchot, J. Herzog 27, 411.

**Eisencyanid (Fe<sup>III</sup>)**

Formel d. Berliner Grün, J. Messner 9, 137.

**Eisencyanid (Fe<sup>II, III</sup>)**

Berliner Blau, Turnbells Blau, Williamsons Violett, Berliner Grün, Darst., Reakt., Analyse, J. Messner 9, 126.

Turnbells Blau, Berliner Blau, Reduktion durch schweflige Säure u. Zinnchlorid (Sn<sup>II</sup>), M. Kohn 49, 443.

**Eisen-5-cyanid-1-Nitrosoverbindungen**

Konstit., A. Miolati 25, 318.

**Eisencyanverbindungen, blaue**

Redukt. durch schweflige Säure u. Zinnchlorid (Sn<sup>II</sup>), M. Kohn 49, 443.

**Eisen-oxy-fluorid**

E. Deussen 44, 411.

**2-Eisen-5-fluorid-7-Hydrat (Fe<sup>II, III</sup>)**

R. F. Weinland, O. Köppen 22, 267.

**Eisenglyoximine**

L. Tschugaeff 46, 158.

**Eisenhydroxyd ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ )**

Reduktionsmittel f. *Per*-Chlorate, B. Sjollem 42, 127.

**Eisenhydroxyd ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ )**

Bindung d. Chlors in d. kolloidalen Lsg., R. Ruer 43, 91.

Entwässerung, abhängig v. Alter, J. M. van Bemmelen 5, 482.

Hydratbildg., J. M. van Bemmelen 20, 185.

Hydrogel, Darst., Entwässerungserscheinungen, Isotherme bei 15°, J. M. van Bemmelen 20, 185.

Hydrogel u. Hydrosol, Absorptionsverbb. m. Bariumhydroxyd, J. M. van Bemmelen 36, 380.

Kolloid in Gelatinegel, J. Hausmann 40, 125.

Kolloidlösung, A. Rosenheim, P. Müller 39, 175.

Verh. gegen Kohlenstoff-2-sulfid u. Ammoniak, O. F. Wiede, K. A. Hofmann 11, 333.

**Eisenhydroxyd ( $\text{Fe}^{\text{II, III}}$ )**

Lösl. in Glycerin, A. Müller 43, 320.

**Eisenion ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ )**

Katalysator d. Reakt. zw. Salpetersäure u. Jodwasserstoff, A. Eckstädt 29, 80.

**Eisenjodid-6-Phenylhydrazin ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ )**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 400.

**3-Eisen-1-Kalium-9-bromid-3-Hydrat ( $\text{Fe}^{\text{II, III}}$ )**

P. T. Walden 7, 337.

**Eisen-2-Kalium-5-chlorid-1-Hydrat ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ )**

P. T. Walden 7, 335.

**Eisen-4-Kalium-6-cyanid ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ )**

Anw. z. Mafsanalyse v. Eisensalzen ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), H. Moraht 1, 212.

Dissoziationsgrad, G. Bodlaender 39, 201.

Elektrolyse, Bildg. v. Eisen-3-Kalium-6-cyanid, Stromausbeute, H. von Hayek 39, 240.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 16; 8, 36.

Reakt. m. Phenylhydrazin, A. Gutbier 41, 61.

**Eisen-3-Kalium-6-cyanid ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ )**

Bildg. durch Elektrolyse v. Eisen-4-Kalium-6-cyanid, H. von Hayek 39, 240.

Dissoziationsgrad, G. Bodlaender, W. Eberlein 39, 201.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 16; 8, 36.

Oxydationspotentiale in d. Lsgg., C. Fredenhagen 29, 413.

Verh. gegen gleitenden Druck, M. C. Lea 6, 8.

Verh. gegen gleitenden Druck, M. C. Lea 6, 351.

**Eisen-4-Kalium-2-Hydro-5-cyanid-1-arsenit-4-Hydrat ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ )**

$\text{Fe}(\text{CN})_5\text{H}_4\text{AsO}_5\text{K}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ , K. A. Hofmann 12, 156.

**4-Eisen-1-Kalium-7-nitroso-3-sulfid**

Roussins Salz, Darst., Konstit. Molekulargew., L. Marchlewski, J. Sachs 2, 178.

**Eisen-1-Kalium-2-nitroso-hypo-sulfit-1-Hydrat ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ )**

$\text{Fe}(\text{NO})_2\text{S}_2\text{O}_5\text{K} \cdot \text{H}_2\text{O}$ , K. A. Hofmann, F. O. Wiede 8, 319.

**Eisen-1-Kalium-2-oxalat-2<sup>1</sup>/<sub>2</sub>-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

A. Rosenheim 11, 218.

**Eisen-3-Kalium-3-oxalat-1-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

Leitverm., A. Rosenheim 11, 240.

**Eisen-4-Kalium-6-rhodanid-4-Hydrat (Fe<sup>II</sup>)**

A. Rosenheim, R. Cohn 27, 900.

**Eisen-3-Kalium-6-rhodanid-4-Hydrat (Fe<sup>II</sup>)**

A. Rosenheim, R. Cohn 27, 298.

**Eisen-9-Kalium-12-rhodanid-4-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

Bildg. bei d. Eisenrhodanreaktion, G. Krüss, H. Morah 1, 401.

**Eisen-2-Kalium-2-sulfat (Fe<sup>II</sup>)**

2-(4-6)-Hydrat, Darst., Existenzgebiete, Löslichkeitslinie, Umwandlungssp.,  
F. W. Küster, A. Thiel 21, 116.

**2-Eisen-2-Kalium-4-sulfid**

J. Milbauer 42, 446.

**Eisen-Kaliumsulfid-Hydrat**

8K<sub>2</sub>S.Fe<sub>2</sub>S<sub>3</sub>.22H<sub>2</sub>O, J. Thugutt 2, 147.

**Eisen-1-Kalium-1-sulfit-1-sulfat (Fe<sup>III</sup>)**

K. A. Hofmann 14, 286.

**Eisen-3-Kalium-2-sulfit-1-sulfat (Fe<sup>III</sup>)**

K. A. Hofmann 14, 285.

**2-Eisen-4-Kalium-4-sulfit-1-sulfat-5-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

K. A. Hofmann 14, 284.

**Eisen-1-Kalium-1-Ytterbium-6-cyanid-3-Hydrat (Fe<sup>II</sup>)**

A. Cleve 32, 140.

**Eisen-1-Kobalt-5-fluorid-7-Hydrat (Fe<sup>III</sup>, Co<sup>II</sup>)**

R. F. Weinland, O. Köppen 22, 269.

**Eisen-Kohlensäure (Fe<sup>III</sup>)**

R. Luther, B. Krsnjavi 46, 170.

**Eisen-1-Kupfer-2-Ammonium-6-cyanid (Fe<sup>II</sup>, Cu<sup>II</sup>)**

J. Messner 8, 383.

**Eisen-2-Kupfer-2-Ammonium-6-cyanid (Fe<sup>II</sup>, Cu<sup>I</sup>)**

J. Messner 8, 381.

**Eisen-1-Kupfer-1-Barium-6-cyanid (Fe<sup>II</sup>, Cu<sup>II</sup>)**

J. Messner 8, 389.

**Eisen-1-Kupfer-1-Calcium-6-cyanid (Fe<sup>II</sup>, Cu<sup>II</sup>)**

J. Messner 8, 387.

**Eisen-Kupfer-cyanid (Cu<sup>II</sup>, Fe<sup>II</sup>)**

Kolloid in Gelatinegel, J. Hausmann 40, 125.

**Eisen-2-Kupfer-6-cyanid-8-Ammoniak (Fe<sup>II</sup>, Cu<sup>II</sup>)**

J. Messner 8, 390.

**Eisen-2-Kupfer-2-Kalium-6-cyanid (Fe<sup>II</sup>, Cu<sup>I</sup>)**

J. Messner 8, 377.

**Eisen-1-Kupfer-1-Magnesium-6-cyanid (Fe<sup>II</sup>, Cu<sup>II</sup>)**

J. Messner 8, 386.

**Eisen-2-Kupfer-1-Magnesium-6-cyanid (Fe<sup>II</sup>, Cu<sup>I</sup>)**

J. Messner 8, 384.

**Eisen-1-Kupfer-2-Natrium-6-cyanid** ( $\text{Fe}^{\text{II}}, \text{Cu}^{\text{II}}$ )

J. Messner 8, 374.

**Eisen-2-Kupfer-2-Natrium-6-cyanid** ( $\text{Fe}^{\text{II}}, \text{Cu}^{\text{I}}$ )

J. Messner 8, 371.

**Eisen-1-Kupfer-1-Strontium-6-cyanid** ( $\text{Fe}^{\text{II}}, \text{Cu}^{\text{II}}$ )

J. Messner 8, 389.

**Eisenlaktat** ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ )

Einw. v. Pyridin, F. Reitzenstein 32, 309.

**Eisenlaktat-2-Pyridin** ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ )

F. Reitzenstein 32, 308.

**Eisenlegierungen s. Legierungen v. Eisen.****2-Eisen-1-Magnesium-2-hydroxy-3-sulfid-2-Hydrat** ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ )

J. Thugutt 2, 148.

**Eisenmanganit** ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ )

M. Salinger 33, 341.

**Eisen-Methyläthylglyoximin-2-Pyridin**

L. Tschugaeff 46, 158.

**Eisen-1-Methyl-1-Hydro-1-nitroso-5-cyanid-2-Hydrat** ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ) $\left[ \text{Fe} \begin{smallmatrix} \text{NO} \\ \text{CN} \end{smallmatrix} \right] \text{CH}_3 \cdot \text{H} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ , K. A. Hofmann 11, 285.**2-Eisen-3-Natrium-1-Ammoniak-5-cyanid-2 $\frac{1}{2}$ -(5-6-7)-Hydrat** ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ ) $\text{Fe}_2(\text{CN})_6(\text{NH}_3)\text{Na}_3 \cdot \text{aq.}$ , Darst. aus Nitroprussidnatrium, K. A. Hofmann 10, 263.**Eisen-3-Natrium-1-Aquo-5-cyanid-4- u. 5-Hydrat** ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ ) $\text{Fe}(\text{CN})_5(\text{H}_2\text{O})\text{Na}_3 \cdot \text{aq.}$ , Prussidnatrium, Darst., Eigensch., K. A. Hofmann 12, 148.**Eisen-4-Natrium-2-Hydro-1-arsenit-5-cyanid-9-Hydrat** ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ ) $\text{Fe}(\text{CN})_5\text{AsO}_2\text{H}_2\text{Na}_4 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$ , K. A. Hofmann 12, 155.**Eisen-Natriumimidecyanid** $(\text{FeCy}_5\text{Na}_3)_2\text{NH} \cdot 16\text{H}_2\text{O}$ , K. A. Hofmann 10, 275.**Eisen-1-Natrium-2-Kalium-3-oxalat** ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ )

F. Kehrmann, N. Pickersgill 4, 133.

**Eisen-4-Natrium-1-nitrito-5-cyanid-7-Hydrat** ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ ) $\text{Fe}(\text{CN})_5\text{NO}_2\text{Na}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ , K. A. Hofmann 10, 272.**Eisen-4-Natrium-1-nitrito-5-cyanid-10-Hydrat** ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ )

Darst., Krystallf., K. A. Hofmann 11, 279.

**Eisen-Natrium-nitroso-cyanid-Hydrat** $(\text{FeCy}_5\text{Na}_3)_2\text{NONa} \cdot 16\text{H}_2\text{O}$ , K. A. Hofmann 10, 273.**Eisen-2-Natrium-1-nitroso-5-cyanid (Nitroprussidnatrium)** ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ )

K. A. Hofmann 10, 262; 11, 31, 278.

Konstit., A. Miolati 25, 318.

Leitverm., P. Walden 23, 375.

Redukt. z. Amidoprussidnatrium, K. A. Hofmann 10, 262.

Verh. gegen Ammoniak, Hydroxylamin, Schwefelwasserstoff, Kaliumcyanid, K. A. Hofmann 12, 157.

**Eisen-1-Natrium-2-nitroso-hypo-sulfit-2-Hydrat** ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ ) $\text{Fe}(\text{NO})_2\text{S}_2\text{O}_3\text{Na} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ , K. A. Hofmann, F. O. Wiede 8, 320.**Eisen-Natriumphosphat** ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ ) $\text{FeNa}_2\text{P}_2\text{S}_{10} \cdot 11\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$ , M. Stange 12, 451.



**Eisen-4-Natrium-6-rhodanid-12-Hydrat (Fe<sup>II</sup>)**

A. Rosenheim, R. Cohn 27, 299.

**Eisen-3-Natrium-6-rhodanid-12-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

A. Rosenheim, R. Cohn 27, 296.

**Eisen-3-Natrium-3-sulfat-3-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

A. Skrabal 38, 320.

**Eisen-2-Natrium-1-hydroxy-2-sulfat-3-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

A. Skrabal 38, 319.

**2-Eisen-2-Natrium-4-sulfid-4-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

J. Thugutt 2, 146.

**Eisen-5-Natrium-1-sulfit-5-cyanid-9-Hydrat (Fe<sup>II</sup>)**Fe(CN)<sub>5</sub>(SO<sub>3</sub>)<sub>5</sub>Na<sub>5</sub>·9H<sub>2</sub>O, K. A. Hofmann 11, 32.**Eisen-3-Natrium-2-sulfit-1-sulfat-6-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

K. A. Hofmann 14, 289.

**2-Eisen-2-Natrium-2-Hydro-4-sulfit-1-sulfat-2-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

K. A. Hofmann 14, 290.

**Eisen-2-Nickel**

Smp., Umwdlg., Mischkryst. m. Nickel u. Eisen, W. Guertler, G. Tamman 45, 205.

**Eisen-Nickel-5-fluorid-7-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

R. F. Weinland, O. Köppen 22, 268.

**Eisennitrat (Fe<sup>II</sup>)**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 34.

Tripelsalze m. Kaliumnitrit u. Erdalkalininitriten, C. Przibylla 15, 439.

**Eisennitrat (Fe<sup>III</sup>)**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 35.

**Eisennitrat-6(-9-)Hydrat (Fe<sup>II</sup>)**

Darst., Lsg., Existenzgebiet, R. Funk 20, 404.

**Eisen-1-nitroso-5-cyanid-Verbindungen**

Konstit., A. Miolati 25, 318.

**Eisenocker**

Bildg. in u. unter Mooren, J. M. van Bemmelen, C. Hoitsema, E. A. Klobbie 22, 321.

**Eisenoxyalat (Fe<sup>II</sup>)**

Komplexbildg., Lösl. in Alkalioxyalatlg., H. Schäfer, R. Abegg 45, 317.

Oxydation durch gasförm. Sauerstoff, Reaktionsgeschw., W. Manchot, J. Herzog 27, 404.

**Eisenoxyalat (Fe<sup>III</sup>)**

A. Rosenheim 11, 215.

Komplexbildg., Leitverm. d. Lsg. (in Gegenw. v. Oxalsäure) Gefrierpp. H. Schäfer, R. Abegg 45, 319.

**Eisenoxyd (Fe<sup>II</sup>)**

Aktivierungsmittel f. Sauerstoff, W. Manchot 27, 420.

Best. in Silikaten, Einfl. d. Pyrits, L. L. de Koninck 26, 123.

Redukt. durch Wasserstoff, F. Glaser 36, 22.

**Eisenoxyd (Fe<sup>II, III</sup>)**

Gleichgew., heterog., m. Boroxyd in Schmelzen, W. Guertler 40, 241.

**Eisenoxyd (Fe<sup>III</sup>)**

Best., jodometr., durch Redukt. m. Natrium-hypo-sulfit, J. T. Norton 21, 177.

**Eisenoxyd (Fe<sup>III</sup>)**

Bild., anodisch, aus alkalischen Eisentartratlösigg., E. Müller, F. Spitzer 50, 327.

Bindung im Boden, Wassergehalt, J. M. van Bemmelen 42, 290.

Einw. v. Kaliumrhodanid, J. Milbauer 42, 445.

Hydrogel. Wassergehalt, J. M. van Bemmelen 18, 144.

Katalysator d. Schwefel-3-oxymbildg. aus SO<sub>2</sub> u. O, F. W. Küster, Franke, Geibel 42, 453.

Lösl. in Fluorwasserstoffsäure, Chlorwasserstoffsäure, Oxalsäure u. Säuregemischen, E. Deussen 44, 411.

Redukt. durch Wasserstoff, F. Glaser 36, 21.

Reindarst. z. Atomgewichtsbest. d. Eisens, Th. W. Richards, G. P. Barter 23, 247.

Trenng. v. Aluminiumoxyd durch Erhitzen im Chlorwasserstoffstrom, F. A. Gooch, F. S. Havens 21, 23.

Verflüchtigung in Chlorwasserstoff, F. A. Gooch, F. S. Havens 21, 22.

Verh. bei starkem Druck, M. Carey Lea 5, 332.

**Eisen-2-oxyd**

Bildg. bei Oxydation v. Eisenoxyd (Fe<sup>II</sup>) durch Sauerstoff, W. Manchot 27, 429.

**3-Eisen-4-oxyd**

Redukt. durch Wasserstoff, F. Glaser 36, 21.

**Eisenoxyde**

Gleichgew. u. Bildg. d. verschiedenen Oxydationsstufen, Theorie, A. Skrabal 42, 79.

**Eisenoxyd-1-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

Darst., J. M. van Bemmelen 20, 205.

**Eisen-1-Phenyl-2-nitroso-1-sulfid**

Fe(NO)<sub>2</sub>SC<sub>6</sub>H<sub>5</sub>, K. A. Hofmann, O. F. Wiede 9, 303.

Darst., Molekulargröße, K. A. Hofmann, O. F. Wiede 11, 288.

**Eisenphosphat (Fe<sup>III</sup>)**

Hydrogel., Darst., Eigenschaften, E. A. Schneider 5, 84.

Lösg. in Eisenchlorid u. Eisensulfat (Fe<sup>III</sup>), Verh. gegen Alkalien u. bei d. Dialyse, E. A. Schneider 7, 386.

**Eisen-6 meta-phosphat (Fe<sup>II</sup>)**

H. Lüdert 5, 37.

**Eisen-1-Propyl-2-Hydro-1-nitroso-5-cyanid-3-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

FeC<sub>3</sub>(NO)C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>.H<sub>2</sub>.3H<sub>2</sub>O, K. A. Hofmann 11, 286.

**2-Eisen-3-Pyridinium-9-chlorid-3-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

L. Pincussohn 14, 387.

**Eisen-3-Pyridinium-5-rhodanid (Fe<sup>II</sup>)**

Darst., Krystallf., H. Grossmann, F. Hünseler 46, 371.

**8-Eisen-1-Pyridinium-9-sulfat-3-Hydrat (Fe<sup>II</sup>)**

L. Pincussohn 14, 392.

**Eisen-Quecksilbercyanid**

Kolloid in Gelatinegel, J. Hausmann 40, 125.

**Eisenrhodanid (Fe<sup>II</sup>)**

Verbb. m. Alkalirhodaniden, A. Rosenheim, R. Cohn 27, 299.

**Eisenrhodanid (Fe<sup>III</sup>)**

Verbb. m. Alkalirhodaniden, A. Rosenheim, R. Cohn 27, 295.

**Eisenrhodanid (Fe<sup>III</sup>)**

Verh. in Lsg., A. Rosenheim, R. Cohn 27, 300.

**Eisenrhodanid-2-Anilin (Fe<sup>II</sup>)**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 392.

**Eisenrhodanid-4-Chinolin (Fe<sup>II</sup>)**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 381.

**Eisenrhodanid-6-Phenylhydrazin (Fe<sup>II</sup>)**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 400.

**Eisenrhodanid-4-Pyridin (Fe<sup>II</sup>)**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 370.

**Eisenrhodanid-3-Schwefelharnstoff (Fe<sup>II</sup>)**

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

**Eisenrhodanreaktion s. Eisen, Nachweis.****Eisen-2-Rubidium-5-bromid-1-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

P. T. Walden 7, 336.

**3-Eisen-1-Rubidium-9-bromid-3-Hydrat (Fe<sup>II</sup> III)**

P. T. Walden 7, 337.

**Eisen-2-Rubidium-5-chlorid-1-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

P. T. Walden 7, 334.

**4-Eisen-1-Rubidium-7-nitroso-3-sulfid-1-Hydrat**

$\text{Fe}_4(\text{NO})_7\text{S}_3\text{Rb} \cdot \text{H}_2\text{O}$ , K. A. Hofmann, O. F. Wiede 9, 298.

**Eisen-1-Rubidium-2-nitroso-hypo-sulfit-1-Hydrat**

$\text{Fe}(\text{NO})_2\text{S}_2\text{O}_4\text{Rb} \cdot \text{H}_2\text{O}$ , K. A. Hofmann, O. F. Wiede 9, 296.

**Eisen-1-Rubidium-2-sulfat-12-Hydrat (Fe<sup>III</sup>)**

Lösl., J. Locke 33, 69.

Lösl., W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 48, 299.

**Eisensalze (Fe<sup>II</sup>)**

Oxydation durch Luft in Gegenw. v. Weinsäure, E. Baur 30, 253.

Oxydation durch gasförmigen Sauerstoff, Reaktionsgeschw. W. Manchot, J. Herzog 27, 404.

Verh., gegen Jod, K. Seubert, A. Dorrer 5, 430.

**Eisensalze (Fe<sup>III</sup>)**

Best., maßanalyt., durch Eisenkaliumcyanid (Fe<sup>III</sup>), H. Moraht 1, 211.

Einw. auf Jodide, K. Seubert 5, 334.

Reakt., m. löslich. Rhodaniden, G. Krüss, H. Moraht 1, 399.

Verh. gegen Jodide u. Jodwasserstoffsäure in Lsg., Abhängigkeit v. d. Hydrolyse u. Ionisation, F. W. Küster 11, 165.

**Eisenschlacken**

Gehalt an Sulfovanadinaten, G. Krüss 3, 265.

**Eisensaures Kallum (Fe<sup>VI</sup>)**

Verh. gegen Eisessig u. Chlorwasserstoff, R. J. Meyer, H. Best 22, 163.

**Eisen-3-Silber-1-Ammoniak-5-cyanid-3-Hydrat (Fe<sup>II</sup>)**

$\text{Fe}(\text{CN})_5(\text{NH}_3)\text{Ag}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ , K. A. Hofmann 10, 265.

**Eisen-4-Silber-1-nitrito-5-cyanid-2-Hydrat (Fe<sup>II</sup>)**

$\text{Fe}(\text{CN})_5(\text{NO})\text{Ag}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ , K. A. Hofmann 11, 280.

**2-Eisen-2-Silber-4-sulfid**

J. Milbauer 42, 447.

**Eisen-1-Silicium**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, W. Guertler, G. Tammann 47, 163.

**2-Eisen-1-Silicium**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, W. Guertler, G. Tammann 47, 163.

**Eisenspat**

Amorph u. kristallisiert, Bildg. in Mooren, J. M. van Bemmelen, C. Hoitsema, E. A. Klobbie 22, 316.

**Eisensulfat ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ )**

Anw.z.mafsanalytischen Best.v.Chloraten u.Bromaten, J.K. Phelps 38, 110.

Molekularvolumen in Lsg., J. Traube 8, 84.

Verh. gegen Alkalihydroxyd bei Gegenw. organischer Substanzen J. Roszkowski 14, 1.

**Eisensulfat ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ )**

Ausfällung bei d. Best. v. Schwefelsäure aus eisenhaltigen Lsgg., F. W. Küster, A. Thiel 19, 97.

Hydrolyse, F. W. Küster 11, 170.

Hydrolyse, Th. W. Richards 23, 387.

Molekularvolumen in Lsg., J. Traube 8, 36.

Verbb. m. Natriumsulfat, A. Skrabal 38, 319.

Verh. gegen Jodwasserstoffsäure, Einfl. d. Mase u. Zeit, K. Seubert, R. Rohrer 7, 146.

Verh. gegen Kaliumjodid i. neutraler Lsg., Einfl. d. Mase u. Zeit, K. Seubert, R. Rohrer 7, 137.

**Eisensulfat-7-Hydrat ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ )**

Mischkristalle m. Vanadiumsulfat-7-Hydrat ( $\text{V}^{\text{II}}$ ), A. Piccini, L. Marino 32, 65.

**Eisensulfat-3-Pyridin-2-Hydrat ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ )**

F. Reitzenstein 18, 285.

**Eisensulfid**

Bildg. in Gelatinegel, Struktur d. Niederschlags, J. Hausmann 40, 123.

Gleichgew., heterog., d. Gemische m. Eisen, Erstarrungs-Umwandlungslin., Kleingefüge, W. Treitschke, G. Tammann 49, 320.

Verb. m. Magnesiumhydroxyd s. Eisen-Magnesium-hydroxy-sulfid.

**Eisen-2-sulfid**

Schwefelkies, Bildg. durch Einw. v. 2-Phosphor-5-sulfid auf Eisenchlorid ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), E. Glatzel 4, 198.

**Eisensulfid ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ )**

Basische Salze, K. Seubert, M. Elten 4, 86.

**Eisensulfid-2- u. 3-Hydrat ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ )**

K. Seubert, M. Elten 4, 85.

**Eisensulfophosphat ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ )**

$\text{Fe}_2(\text{PS}_4)_2$ , E. Glatzel 4, 196.

**Eisentartrat ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ )**

Oxydation durch gasförmigen Sauerstoff, Reaktionsmechanismus, W. Manchot, J. Herzog 27, 410.

**4-Eisen-1-Thallium-7-nitroso-3-sulfid**

K. A. Hofmann, O. F. Wiede 9, 297.

1-Hydrat, L. Marchlewski, J. Sachs 2, 179.

**Eisen-1-Thallium-2-sulfat-12-Hydrat** ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ,  $\text{Tl}^{\text{I}}$ )

Lösl., J. Locke 33, 69.

**Eisentrithiocarbonatsulfid** ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ )Verb. m. Ammoniak:  $\left[ \text{Fe}_2(\text{CS}_3)_2(\text{NH}_3)_6 \right]$  O. F. Wiede, K. A. Hofmann 11, 338.**Eisen-Zinkeyanid**

Kolloid in Gelatinegel, J. Hausmann 40, 125.

**Eisen-1-Zink-5-fluorid-7-Hydrat** ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ )

R. F. Weinland, O. Köppen 22, 270.

**Eiskalorimeter**

G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 242.

**Elastizität**

d. Elemente, Zusammenhang m. d. inneren Druck, J. Traube 34, 419.

d. Metalle, Abhängigkeit v. Kovolumen, J. Traube 40, 876.

**Elektroaffinität**

v. Anionen (Oxalation), H. Schäfer, R. Abegg 45, 293.

Anw. z. Systematisierung d. anorg. Verbb., G. Rudolf 37, 177.

Ausdruck im periodischen Syst., R. Abegg, G. Bodländer 20, 496.

Bez. z. Bildg. v. Hydraten, R. Abegg, G. Bodländer 20, 490.

Bez. z. Dissoziationsgrad, R. Abegg, G. Bodländer 20, 463.

Bez. z. Komplexbildg., R. Abegg, G. Bodländer 20, 471; 34, 180.

Bez. z. Lösl., R. Abegg, G. Bodländer 20, 457.

Bez. z. Valenz, R. Abegg, G. Bodländer 20, 476.

Definition, R. Abegg 43, 116.

d. Elemm., Abstufung im periodischen Syst., R. Abegg 39, 366.

d. Metalle, Zusammenhang m. d. Haftintensität, H. M. Dawson, J. McCrae 26, 95.

d. verschiedenen Wertigkeitsstufen v. Thallium, R. Abegg, J. F. Spencer 44, 373.

**Elektroanalyse**

App. z. Trenng. v. Chlor, Brom, Jod, H. Specketer 21, 235.

Best. v. Antimon aus Sulfosalzlösgg., A. Fischer 42, 388.

Best. v. Antimon aus Sulfosalzlösgg., F. Henz 37, 29.

Best. v. Blei, A. Kreichgauer 9, 90.

Best. v. Blei aus Bleiformiatlösgg. ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ ), H. S. Warwick 1, 297.

Best. v. Brom u. Jod a. Lösgg., H. Specketer 21, 295.

Best. v. Cadmium, E. H. Miller, R. W. Page 28, 233.

Best. v. Cadmium aus Cadmiumchloridlösgg. m. rotierender Kathode.

Ch. P. Flora 47, 13.

Best. v. Cadmium aus Cadmiumformiatlösgg., H. S. Warwick 1, 291.

Best. v. Cadmium aus Cadmiumkaliumcyanid, W. S. Lorimer, E. F. Smith 1, 366.

Best. v. Cadmium aus Cadmiumnitratlösg. m. rotierender Kathode.

Ch. P. Flora 47, 20.

Best. v. Cadmium aus Cadmiumsulfatlösgg. m. rotierender Kathode.

Ch. P. Flora 47, 1.

Best. v. Eisen neben Mangan aus Natrium-pyro-phosphatlösg., F. Kaepfel 16, 279.

Best. v. Kupfer aus Kupferformiatlösg. ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ ), H. S. Warwick 1, 289.

**Elektroanalyse**

- Best. v. Kupfer aus Kupfersulfatlösung. m. rotierenden Kathoden, H. E. Medway 42, 110.
- Best. v. Kupfer aus Kupfersulfatlösung. z. Atomgewichtsbest., Th. W. Richards 1, 161.
- Best. v. Mangan als Mangan-2-oxyd aus neutraler Lösung. unter Zusatz v. Aceton, F. Kaepfel 16, 271.
- Best. v. Mangan in Gegenw. v. Wasserstoff-per-oxyd, C. Engels 9, 78.
- Best. v. Mangan aus Manganformiatlösung. ( $Mn^{II}$ ), H. S. Warwick 1, 298.
- Best. v. Thallium aus Thalliumsulfatlösung. als Thalliumoxyd ( $Tl^{III}$ ), M. E. Heiberg 35, 347.
- Best. v. Wismut, K. Wimmenauer 27, 1.
- Best. v. Zink aus Zinkformiatlösung, H. S. Warwick 1, 290.
- Best. v. Zinn aus Zinnoxalatlösung, F. Henz 37, 40.
- Best. v. Zinn aus Zinnsulfosalzlösung, A. Fischer 42, 365.
- Einfl. d. Stromdichte, A. Classen 5, 281.
- u. rotierender Kathode, F. A. Gooch, H. E. Medway 35, 414.
- m. rotierender Kathode, H. E. Medway 42, 114.
- Stromquellen, A. Classen 3, 211, 404.
- Trennung v. Antimon u. Cadmium, Kupfer, Quecksilber, Wismut in ammoniak. Weinsäurelösung, S. C. Schmucker 5, 202.
- Trennung v. Antimon u. Kupfer in Ammontartratlösung, E. F. Smith, D. L. Wallace 4, 273.
- Trennung v. Antimon u. Zinn aus Sulfosalzlösung, A. Fischer 42, 388.
- Trennung v. Arsen u. Cadmium, Kupfer, Quecksilber, Wismut in ammoniak. Weinsäurelösung, S. C. Schmucker 5, 202.
- Trennung v. Barium, Calcium, Strontium m. Quecksilberkathode, A. Coehn, W. Kettembeil 38, 198.
- Trennung v. Blei u. Kupfer, Wismut in salpetersaurer Lösung, E. F. Smith, J. C. Saltar 3, 418.
- Trennung v. Blei u. Quecksilber, Silber in salpetersaurer Lösung, E. F. Smith, J. B. Mayer 4, 267.
- Trennung v. Brom, Chlor, Jod, H. Specketer 21, 288.
- Trennung v. Cadmium u. Antimon, Arsen, Zinn in ammoniak. Weinsäurelösung, S. C. Schmucker 5, 203.
- Trennung v. Cadmium u. Eisen, Kobalt, Kupfer, Mangan, Nickel, Zink in ameisensaurer Lösung, H. S. Warwick 1, 298.
- Trennung v. Cadmium u. Kupfer, Wismut in salpetersaurer Lösung. E. F. Smith, J. B. Mayer 4, 268.
- Trennung v. Eisen u. Cadmium, Kupfer, Zink in ameisensaurer Lösung. H. S. Warwick 1, 302.
- Trennung v. Eisen u. Kupfer in salpetersaurer Lösung, E. F. Smith, J. B. Mayer 4, 269.
- Trennung v. Kobalt u. Cadmium, Kupfer, Zink in ameisensaurer Lösung. H. S. Warwick 1, 303.
- Trennung v. Kobalt u. Kupfer, Wismut in salpetersaurer Lösung, E. F. Smith, J. B. Mayer 4, 269.

**Elektroanalyse**

- Trenng. v. Kupfer u. Antimon in Lösg. v. Ammontartrat, E. F. Smith, D. L. Wallace 4, 273.
- Trenng. v. Kupfer u. Arsen, Antimon, Zinn in ammoniakal. Weinsäurelösg., S. C. Schmucker 5, 201.
- Trenng. v. Kupfer u. Cadmium, Eisen, Kobalt, Nickel, Zink in ameissensaurer Lösg., H. S. Warwick 1, 299.
- Trenng. v. Kupfer u. Cadmium, Eisen, Kobalt, Nickel, Zink in salpetersaurer Lösg., E. F. Smith, J. B. Mayer 4, 268.
- Trenng. v. Kupfer u. Wismut, E. F. Smith 5, 197.
- Trenng. v. Kupfer u. Wismut in salpetersaurer Lösg., E. F. Smith, J. C. Saltar 3, 415.
- Trenng. v. Kupfer u. Wismut, A. Classen 4, 234.
- Trenng. v. Kupfer u. Wismut, A. Classen 5, 299.
- Trenng. v. Mangan u. Cadmium, Zink in ameissensaurer Lösg., H. S. Warwick 1, 298.
- Trenng. v. Metallen, Polemik, E. F. Smith 6, 40.
- Trenng. v. Nickel u. Cadmium, Kupfer, Zink in ameissensaurer Lösg., H. S. Warwick 1, 303.
- Trenng. v. Nickel u. Kupfer, Wismut in salpetersaurer Lösg., E. F. Smith, J. B. Mayer 4, 269.
- Trenng. v. Quecksilber u. Antimon, Arsen, Zinn in amoniak. Weinsäurelösg., S. C. Schmucker 5, 208.
- Trenng. v. Quecksilber u. Blei, Wismut in salpetersaurer Lösg., E. F. Smith, J. B. Mayer 4, 267.
- Trenng. v. Quecksilber u. Wismut, E. F. Smith, J. B. Mayer 4, 96.
- Trenng. v. Silber u. Blei in salpetersaurer Lösg., E. F. Smith, J. B. Mayer 4, 268.
- Trenng. v. Wismut u. Antimon, Arsen Zinn in ammoniak. Weinsäurelösg., S. C. Schmucker 5, 206.
- Trenng. v. Wismut u. Quecksilber, E. F. Smith, J. B. Mayer 4, 96.
- Trenng. v. Wismut u. Quecksilber, Cadmium, Zink, Nickel, Kobalt in salpetersaurer Lösg., E. F. Smith, J. B. Mayer 4, 268.
- Trenng. v. Zink u. Cadmium, Eisen, Kobalt, Kupfer, Mangan, Nickel in ameissensaurer Lösg., H. S. Warwick 1, 299.
- Trenng. v. Zink u. Kupfer, Wismut in salpersaurer Lösg., E. F. Smith, J. B. Mayer 4, 269.
- Trenng. v. Zinn u. Cadmium, Kupfer, Quecksilber, Wismut in ammoniak. Weinsäurelösg., S. C. Schmucker 5, 201.
- S. auch Stromausbeute u. Stromdichte.

**Elektrode**

- v. Blei, kathodische Formierung, F. Haber 16, 447.
- v. Eisen in Alkalihydroxydschmelzen, Sacher 28, 389.
- v. Gasen, E. Baur 29, 305.
- v. Gasen ( $O_2$ ,  $H_2$ ), V. Czepinski 30, 1.
- v. Jod, Potentiale, F. Crotofino 24, 247.
- v. Kupfer in Kupferbromid ( $Cu^I$ ) Konzentrationselement, G. Bodländer, O. Storbeck 31, 462.

**Elektrode**

- v. Kupfer in Kupferchlorid ( $\text{Cu}^1$ ), Konzentrationselement, G. Bodländer, O. Storbeck 31, 27.
- v. Kupfer in Kupfer-Kaliumcyanidlösigg., Potential, F. Kunschert 41, 368.
- v. Kupfer in Kupfersalzlösigg., Cl. Immerwahr 25, 112.
- v. Kupfersulfid z. elektrolytischen Auslaugung, J. Egli 30, 24.
- v. Quecksilber m. Quecksilberoxyd ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ), M. Sack 34, 326.
- v. Quecksilber m. Quecksilberoxyd ( $\text{Hg}^1$ ), Potential, M. Sack 34, 296.
- v. Platin, Angreifbarkeit bei Elektrolyse v. Chlorwasserstoffs, F. Haber 16, 438.
- v. Platin, Einfl. d. Beschaffenheit auf Zersetzungsspannung, F. Plzák 32, 335.
- v. Platin in Eisensalzlösigg., C. Fredenhagen 29, 405.
- v. Sauerstoff, A. Coehn, Y. Osaka 34, 100.
- v. Sauerstoff, Potential, F. Crotonino 24, 258.
- v. Sauerstoff in Ammoniaklösigg., C. Frenzel 32, 337.
- v. Sauerstoff in Eisensalzlösigg., C. Fredenhagen 29, 412.
- v. Schwefel in Natrium-*poly*-sulfidlösigg. (Platin u. Silberelektroden), F. W. Küster 44, 431.
- v. Silber in Kaliumbromid-Kaliumrhodanidlösigg., F. W. Küster, A. Thiel 33, 135.
- v. Silberhalogenid, Herstellung, A. Thiel 24, 12.
- v. Silber-Silberoxalat in Kaliumoxalat, Potentiale, H. Schäfer, R. Abegg 45, 306.
- v. Zink in Zinkkomplexsalzlösigg., F. Kunschert 41, 337.
- s. auch Kathode u. Anode.
- s. auch Oxydationselektrode.

**Elektrode, umkehrbare**

- zweiter Art m. gemischten Depolarisatoren, A. Thiel 24, 1.

**Elektrodenmaterial**

- Einfl. auf d. elektrolytische Bildg. v. Ozon, R. Kremann 36, 403.
- Einfl. auf d. elektrolyt. Redukt. v. Salpetersäure, J. Tafel 31, 289.

**Elektrolyse**

- v. Alkalichloridlösigg., Bildg. v. Chloraten und *Hypo*-Chloriten, Theorie, F. Foerster 22, 1.
- v. Alkalichloridlösigg., Chloratbildg., Einfl. d. Platinierung, E. Müller 22, 84.
- v. Alkalichloridlösigg. m. Diaphragma, F. Foerster, F. Jorre 23, 158.
- v. Ammoniaklösigg., C. Frenzel 32, 337.
- v. Ammoniumsulfatlösigg., C. Frenzel 32, 339.
- Anlage, elektrische, d. Bergakademie in Clausthal, F. W. Küster 26, 167.
- Anw. z. Auslaugen v. Kupfersulfiden, J. Egli 30, 18.
- Apparatur f. Elektrolytschmelzen, V. Czepinski 19, 217.
- Apparate f. Salzsäureschmelzen bei hohen Temp., O. H. Weber 21, 308.
- v. Bariumchlorid (fest) u. Bariumchlorid-carbonatgemischen (fest), F. Haber, St. Tolloczko 41, 407.
- v. Barium-, Strontium-, Calciumchloridlösigg. m. Quecksilberkathode, Stromausbeute an Amalgam, A. Coehn, W. Kettembeil 38, 202.
- v. Bleibromidschmelzen ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ ), Stromausbeute, A. Helfenstein 23, 275.



**Elektrolyse**

- v. Bleichloridschmelzen ( $Pb^{II}$ ), R. Lorenz 10, 86.
- v. Bleichloridschmelzen ( $Pb^{II}$ ), A. Appelberg 36, 86.
- v. Bleichloridschmelzen, Stromausbeute, A. Helfenstein 23, 263.
- v. Bleichloridschmelzen, Abhängigkeit d. Stromausbeute v. Temp., Stromdichte, Elektrodenabstand, Gefüßanordnung, R. Lorenz 23, 99.
- v. Bleichlorid-Kaliumchloridschmelzen, A. Appelberg 36, 62.
- v. Bleihalogenidschmelzen, V. Czepinski 19, 245.
- v. Bleihalogenidschmelzen, G. Auerbach 28, 1.
- v. Bleijodidschmelzen, Stromausbeute, A. Helfenstein 23, 279.
- v. Cadmiumchloridschmelzen, R. Lorenz 10, 88.
- v. Cadmiumchloridschmelzen, A. Helfenstein 23, 294.
- Cadmium, Reindarst. durch Elektrolyse, F. Mylius, R. Funk 13, 157.
- Chloratredukt. an Metallkathoden, E. Müller 26, 48.
- v. Chlorwasserstoffsäure m. blanken Platinelektroden, F. Haber, S. Grinberg 16, 198.
- v. Chlorwasserstoffsäure u. Chloriden m. platinirten Elektroden bei höherer Temp., F. Haber, S. Grinberg 16, 329.
- v. Chlorwasserstoffsäure, metallhaltig u. metallfrei m. blanken u. platinirten Platinelektroden, F. Haber, S. Grinberg 16, 342.
- v. Chlorwasserstoffsäure, Angreifbarkeit v. Platinelektroden, F. Haber 16, 438.
- Chromatdarst., R. Lorenz 12, 396.
- v. Chromsalzen in Gegenw. v. Flußsäure, F. W. Skirrow 33, 26.
- v. Cyaniddoppelsalzen, H. von Hayek 39, 240.
- Darst. v. reinem Cadmium aus Sulfatlösg., F. Mylius, R. Funk 13, 157.
- Darst. v. Kalium-2chromat, R. Lorenz 12, 396.
- Darst. v. Kalium-*per*-manganat aus Manganlegierungen in alkal. Lösg., R. Lorenz 12, 394.
- Darst. v. Metallhydroxyden, R. Lorenz 12, 436.
- Darst. v. Metallsulfiden, R. Lorenz 12, 442.
- Darst. v. Ozon durch Elektrolyse v. Fluorwasserstoffsäure, L. Graefenberg 36, 360.
- Darst. v. Silber-*per*-oxyd durch Elektrolyse v. Silbernitratlösgg., O. Šulc 12, 90.
- Darst. v. Thallium durch Elektrolyse v. Thalliumsulfatlösgg. ( $Tl^{III}$ ), F. Förster 15, 71.
- Darst. v. Wasserstoff (rein) durch Elektrolyse v. Natriumhydroxyd, M. Vésce, J. Labatut 32, 464.
- Darst. v. wasserzersetzenden Metallen (Li, K, Na usw.) durch Elektrolyse d. acetonischen Salzlösgg., A. Siemens 41, 270.
- Darst. v. Zink (rein) durch Elektrolyse v. Zinksulfatlösgg., F. Mylius, O. Fromm 9, 158.
- v. Elektrolytschmelzen, G. Bodländer 32, 235.
- v. Elektrolytschmelzen, R. Lorenz 32, 239.
- v. Erden, seltenen, in Lösg., G. Krüss 3, 60.
- v. Erden, seltenen, in Lösg. an Quecksilberkathoden z. Darst. ihrer Amalgame, W. Kettembeil 38, 217.

**Elektrolyse**

- v. festen Stoffen (Bariumchlorid u. Lsgg. v. Bariumcarbonat in Bariumchlorid), F. Haber, St. Tollocsko 41, 407.
- v. fluorhaltigen Lsgg., Oxydationswirkung des elektrisch abgeschiedenen Fluors, F. W. Skirrow 33, 25.
- v. Fluorwasserstoffs. z. Ozondarst., Stromausbeute, L. Graefenberg 36, 360.
- v. Indiumsalslsgg. z. Metalldarst. u. Best., A. Thiel 40, 289.
- v. Goldkolloidlsgg., J. C. Blake 39, 72.
- v. Kaliumchloridlsgg. m. Diaphragma, F. Foerster, F. Jorre 23, 170.
- v. Kaliumhydroxydlsgg. m. verschiedenen Anoden, Zersetzungskurven, A. Coehn, Y. Osaka 34, 86.
- v. Kaliumhydroxyd-, Natriumhydroxyd-, Bariumchlorid-, Magnesiumchloridlsgg. m. Quecksilberkathode, W. Kettembeil 38, 217.
- v. Kaliumnitritlsgg. m. verschiedenen Metallkathoden, E. Müller 26, 87.
- v. Kobaltsalslsgg., E. Hüttner 27, 116.
- v. Kobaltsalslsgg. in Gegenw. v. Flusssäure, F. W. Skirrow 33, 29.
- v. Kobaltsulfatlsgg., anodische Oxydbildung, A. Coehn, M. Gläser 33, 11.
- v. Kupferchloridlsgg., J. Egli 30, 58.
- v. Kupferchloridschmelzen, R. Lorenz 10, 91.
- v. Kupfersulfatlsgg., F. Foerster, O. Seidel 14, 106.
- v. Kupfersulfatlsgg., Abscheidungsgeschw., J. Siegrist 26, 278.
- v. Kupfersulfat ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ ) in schwefelsauren Lsgg., Stromausbeute usw., E. Abel 26, 415.
- v. Magnesium-Nickel-(Kobalt)-sulfatlsgg. unter Abscheidung v. Magnesium-Nickellegierungen, A. Siemens 41, 251.
- v. Mangansalzen ( $\text{Mn}^{\text{II}}$ ) in Gegenw. v. Flusssäure, F. W. Skirrow 33, 27.
- Per-Manganatdarst., R. Lorenz 12, 394.
- v. Metallhalogenidschmelzen, freie Energie, Gesamtenergie, Ionenkonz., Dampfdruck d. Metalle, R. Lorenz 22, 241.
- v. Molybdänatlsgg., Bildg. v. sauren Molybdänaten, A. Junius 46, 495.
- v. Molybdänsäure-Chlorwasserstoffsäurelsgg., Bildg. v.  $\text{Mo}^{\text{III}}$ , A. Rosenheim, H. J. Braun 46, 320.
- v. Natriumchloridlsgg., Einfl. v. Chromat, E. Müller 22, 45.
- v. Natriumchloridlsgg. (alkalisch), Bildg. v. *Hypo*-Chlorit u. Chlorat, E. Müller 22, 65.
- v. Natriumchloridlsgg. (neutral), zeitlicher Verlauf d. Bildg. v. *Hypo*-Chlorit u. Chlorat, E. Müller 22, 35.
- v. Natriumchlorid- u. Calciumchloridlsgg. (schwach sauer), E. Müller 22, 53.
- v. Natriumhydroxydlsgg. z. Darst. v. reinem Wasserstoff, M. Vèzes, J. Labatut 32, 464.
- v. Natriumhydroxyd-Bleichloridschmelzen, Sacher 28, 385.
- v. Natrium-*Hydro*-sulfatlsgg., J. Meyer 34, 44.
- v. Nickelsalzen, Bildg. von  $\text{Ni}^{\text{III}}$ -salzen, C. Tubandt 45, 73.
- v. Nickelsulfatlsgg., anodische Oxydbildung, A. Coehn, M. Gläser 33, 11.
- v. Nitrosylschwefelsäure in schwefelsaurer Lsg., A. Gurcman 7, 161.
- v. Oxalsäure in schwefelsaurer Lsg., T. Åkerberg 31, 161.
- Oxydbildg., anodisch., Klassifikation, E. Müller, F. Spitzer 50, 328.

**Elektrolyse**

Oxydbildg., anodische, E. Müller, F. Spitzer 50, 322.

v. Palladiumnitratlsg., Bildg. v. Palladiumhydroxyd ( $\text{Pd}^{\text{IV}}$ ) an d. Anode, L. Wöhler, J. König 46, 329.

Periodische Erscheinungen bei Elektrolyse v. *Poly-Sulfidlsgg.*, F. W. Küster 46, 113.

v. Pyridiniumsulfatlsgg. verschiedener Konzentration, L. Pincussohn 14, 395.

Reduktion, elektrochemische, bei Elektrolyse, Theorie, E. Müller 26, 8.

Reduktion bei Elektrolyse, Verzögerung, E. Müller 26, 66.

Reduktion v. Kaliumnitrat, stufenweise, durch Elektrolyse, E. Müller 26, 84.

Reduktion v. Salpetersäure in salzsaurer od. schwefelsaurer Lsg., J. Tafel 31, 289.

v. Salzschnmelzen, R. Lorenz 23, 97.

v. Salzschnmelzen, R. Lorenz 31, 385.

v. Salzschnmelzen, F. Quinke 24, 220.

v. Salzschnmelzen, R. Lorenz 24, 222.

v. Salzschnmelzen, Anw. d. Faradayschen Gesetzes, A. Helfenstein 23, 255.

v. Salzschnmelzen, Anordnung z. Erzielung quantitativer Stromausbeuten, A. Helfenstein 23, 303.

v. Salzschnmelzen u. festen Salzen, C. C. Garrard 25, 273.

v. Säuren u. Alkalien z. Bildg. v. Ozon, R. Kremann 36, 403.

v. Schwefelsäure, Historisches über die Wasserstoff-*per*-oxydbildung, F. Richarz 37, 75.

v. Schwefelsäure, Einfl. v. Fluor-, Chlor-, Bromion auf d. Anodenpotential, E. Müller, A. Scheller 48, 112.

v. Silberchloridschnmelzen, R. Lorenz 10, 89.

v. Silberchlorid-, bromid-, jodidschnmelzen, V. Czepinski 19, 258.

v. Silberjodidnitratlsgg., K. Hellwig 25, 172.

v. Silbernitratlsgg. z. Darst. v. Silber-*per*-oxyd, O. Šule 12, 90.

v. Silbernitratlsgg., Silber-*per*-oxydbildg., S. Tanatar 28, 331.

v. Silbernitrat u. -sulfatlsgg., Zersetzungsspanngg. a. d. Anode, Bildg. v. Superoxyden, M. Bose 44, 258.

v. Silbersalzlsgg., S. Tanatar 28, 331.

v. Silberselenit in Kaliumcyanidlsg., J. Meyer 31, 397.

v. *Poly-Sulfiden*, Periodische Erscheinungen, F. W. Küster 46, 113.

v. Tellursäurelsgg., A. Gutbier, F. Resenscheck 40, 264.

v. Thalliumnitrat- u. -sulfatlsgg., Zersetzungspotentiale a. d. Anode, Bildg. v. Oxyden, M. Bose 44, 237.

v. Thalliumsulfatlsgg. ( $\text{Th}^{\text{IV}}$ ) z. Metalledarst., F. Foerster 15, 71.

Theorie d. Abscheidung wasserzersetzender Metalle aus wässr. Lsgg., Versuche m. Magnesium, Lithium u. Ammonium, A. Siemens 41, 248.

v. Vanadiumsalzen ( $\text{V}^{\text{IV}}$ ), L. Marino 50, 49.

v. Vanadiumsalzen, A. Piccini, L. Marino 32, 55.

Wasserstoff-*per*-oxydbildg., anodisch, bei Elektrolyse v. Chlorwasserstoffsäure, F. Haber, S. Grinberg 18, 37.

**Elektrolyse**

Wasserstoffentwicklung, Verzögerung, Überspannung an verschiedenen Kathoden, E. Müller 26, 55.

Wasserzersetzung bei d. Elektrolyse v. Lösgg., F. Haber, S. Grinberg 16, 198.

v. Wismutnitratlösgg., Zersetzungsspannung an d. Anode, Bildg. v. Oxyd, M. Bose 44, 256.

v. Wismutoxydsuspensionen in Alkali unter Entwicklung v. Chlor, Ch. Deichler 20, 108.

v. Wismutoxydsuspensionen in Kaliumhydroxyd, A. Guthier, R. Bünz 48, 294.

v. Wolframaten z. Darst. v. Wolframbronzen, E. Engels 37, 131.

v. Wolframatlösgg., E. Schaefer 38, 174.

v. Zinkbromidschmelzen, V. Czepinski 19, 241.

v. Zinkchlorid-, Bleichloridgemischen, W. Reinders 25, 128.

v. Zinkchloridschmelzen, R. Lorenz 10, 84.

v. Zinkchloridschmelzen, V. Czepinski 19, 228.

v. Zinkchloridschmelzen, H. S. Schultze 20, 323.

v. Zinkchloridschmelzen, Stromausbeute, A. Helfenstein 23, 284.

v. Zinkchloridschmelzen z. Reinigung, Stromausbeute, Metallnebelbildg. bei quant. Elektrolyse, S. Grünauer 39, 389.

v. Zinkchloridschmelzen, Zersetzungsspannung, R. Lorenz 12, 272.

v. Zinksulfatlösgg., z. Darst. reinsten Zinks, F. Mylius, O. Fromm 9, 158.

v. Zinnchloridschmelzen ( $\text{Sn}^{II}$ ), Stromausbeute A. Helfenstein 23, 290.

**Elektrolyse s. auch Elektroanalyse.****Elektrolyse, fraktionierte**

v. Metallchloridschmelzen, R. Lorenz 10, 92.

v. Zinkchlorid-Eisenchloridschmelzen, S. Grünauer 39, 461.

**Elektrolyte**

Dichte v. Schmelzen, E. Brunner 38, 350.

Dissoziation in Schmelzen, R. Suchy 27, 152.

Einfl. auf Auflösungsgeschw. v. Zink, T. Ericson-Aurén 27, 288.

Einfl. auf d. elektrolitische Bildg. v. Ozon, R. Kremann 36, 403.

Einw. auf Goldkolloidlösgg., Koagulation, J. C. Blake 39, 72.

Einw. auf d. Plastizität v. Tonen, P. Rohland 41, 328.

Elektrolyse v. Elektrolytschmelzen, R. Lorenz 31, 385.

Elektrolyse v. Elektrolytschmelzen, G. Bodländer 32, 235.

Elektrolyse v. Elektrolytschmelzen, R. Lorenz 32, 239.

Katalysatoren d. Erhärtung v. Calciumsulfat (Gips), P. Rohland 35, 194.

Leitverm. in Gegenw. v. Nicht-elektrolyten, A. Hantzsch 25, 332.

Molekulargew. in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 220.

Umsetzungsreakt. in Pyridinlösg., J. Schröder 44, 1.

Zersetzungsspannung. (Theorie) v. Elektrolytschmelzen, R. Lorenz 25, 436.

Zersetzungsspannung v. Elektrolyten in geschmolzenem u. festem Zustand, C. C. Garrard 25, 273.

**Nicht-Elektrolyte**

Einfl. a. Auflösungsgeschw. v. Zink, T. Ericson-Aurén 27, 288.

Einfl. auf d. Leitverm. v. Elektrolyten, A. Hantzsch 25, 332.

Einfl. auf d. Leitverm. v. Elektrolyten, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 79.

Molekulargew. in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 217.

**Elektrolyte, amphotere**

Definition, R. Kremann 35, 48.

Metallhydroxyde, A. Hantzsch 30, 289.

**Elektrolyte, feste**

Verh. bei Elektrolyse, F. Haber, St. Tollocsko 41, 407.

**Elektrometer**Anw. als Indikator bei d. Titration d. Halogene m. *Per-Manganat*, F. Crotogino 24, 236.**Elektromotorische Gegenkraft s. Polarisation.****Elektromotorische Kraft s. Potential.****Elektronen**

Anlagerung an neutrale Molekel, L. Spiegel 29, 365.

**Elektrostenolyse**

A. Coehn, M. Gläser 33, 9.

**Elektrostriktion**

J. Traube 8, 326.

**Elektrovalenz**

d. Elemente, R. Abegg 39, 335.

**Elementarmolekel**

Konstitution, R. Abegg 39, 345.

**Element  $G_{\alpha}$ ,  $G_{\beta}$ ...**

Chem. Individualität, B. Brauner 32, 26.

**Element  $S_{\alpha}$** 

Chem. Individualität, B. Brauner 32, 27.

**Element  $Z_{\alpha}$ ,  $Z_{\beta}$ ...**

Chem. Individualität, B. Brauner 32, 26.

**Element, unbekanntes**

aus Beryll, Nichtexistenz, Ch. L. Parsons 40, 406.

in Jod, Versuch z. Nachweis, G. P. Baxter 43, 17.

**Elemente, chemische**

Abhängigkeit d. elektrischen Verh. u. Wertigkeit, ausgedrückt durch trigonometrische Funktionen, J. Thomsen 9, 286.

amphotere Natur, R. Abegg 39, 340.

Atombewegung, Entstehung, F. Flawitzky 12, 182.

Definition, A. Piccini 19, 303.

Einfl. d. Atomgeww. auf Vereinigungsbestreben, N. u. Wl. Békétoff 40, 355.

Entstehung, Form, Atomigkeit, P. Hellström 29, 95.

Fähigkeit, Verbb. miteinander zu bilden, G. Tammann 49, 113.

Fähigkeit, Verbb. miteinander zu bilden, Einfl. d. Polarität, R. Abegg 50, 309.

Funktion, ihrer Periodizität entsprechende, F. Flawitzky 11, 264.

Numerische Bezz. zwischen d. Atomgeww., M. C. Lea 12, 249.

Periodisches Gesetz, analytische Darstellung, D. A. Goldhammer 12, 39.

Periodisches System, R. Abegg 39, 330.

Periodisches System, Entwurf v. Lothar Meyer, K. Seubert 9, 336.

Periodisches System, Lücken, B. Brauner 32, 23.

Periodisches System, Neuordnung, B. Brauner 32, 17.

Periodisches System, Stellung v. Argon, Helium, Krypton, W. Crookes 18, 72.

# Elemente, chemische

Physikalische Eigenschaften v. Standp. d. Zustandsgleichung v. van der Waals, J. Traube 34, 418.

System, J. Thomsen 9, 190.

System, Grundlagen eines neuen, J. Traube 8, 77.

System, Verbindungsstufen im periodischen System, G. Rudolf 37, 177.

System, begründet auf die Farbe d. Ionen und Atome, M. C. Lea 9, 325.

Systematik auf Grund d. Atomvolumina, J. Traube 40, 372.

„Zwillingsregel“, R. Lorenz 12, 329.

# Elemente, inaktive

Gruppierung, J. Thomsen 9, 283.

# Elemente, galvanische

Ag | AgCl, geschm. | Cl<sub>2</sub> (Kohle), R. Suchy 27, 185.

Ni |  $\frac{1}{n}$  NiSO<sub>4</sub> | 1n KCl | HgCl, Potential, H. Euler 41, 94.

Pb | PbCl<sub>2</sub>, geschm. | Cl<sub>2</sub>, G. Bodländer 32, 235.

Pb | PbCl<sub>2</sub>, geschm. | Cl<sub>2</sub>, R. Lorenz 32, 243.

Pb | Salzlös. | Pb-amalgam u. Analoga m. Zinn, Wismut, Cadmium, Zink, N. A. Puschin 36, 230.

Pt | O | Oxals. | KCl | HgCl | Hg, Potential, T. Åkerberg 31, 180.

Sb | Natriumhydroxyd (Natriumsulfid) | Sn, A. Fischer 42, 401.

Sn-amalgam (verd.) | Zinnchloridlös. (Sn<sup>IV</sup>) | Sn-amalgam (konz.), H. J. van Heteren 42, 137.

Te | TeO<sub>2</sub>-lsg. | KCl-lsg., Potential, H. Euler 41, 95.

V | MX-lsg. | NaNO<sub>3</sub> | AgNO<sub>3</sub> | Ag, Potential, L. Marino 39, 164.

V | MX | H<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub> | Pt, Potential, L. Marino 39, 166.

Zn | ZnCl<sub>2</sub>, geschm. | Cl<sub>2</sub>, G. Bodländer 32, 235.

Zn | ZnCl<sub>2</sub>, geschm. | Cl<sub>2</sub>, R. Lorenz 32, 243.

Zn | ZnCl<sub>2</sub>, geschm. | Cl<sub>2</sub> (Kohle), R. Suchy 27, 178.

Berechnung d. E. M. K. zweier gegeneinander geschalteter Elemente v. Kalomelelementtypus, J. N. Brönstedt 37, 158.

Oxydations- u. Reduktionsketten, Theorie, C. Fredenhagen 29, 396.

v. Schwermetallhalogenidschmelzen, Potentiale, Polarisation, freie Energie, V. Czepinski 19, 208; O. H. Weber 21, 305.

umkehrbare, aus unlöslichen Quecksilbersalzen (Hg<sup>2+</sup>). E. M. K. Freie u. Gesamtenergie, St. Bugarszky 14, 157.

# Elemente, galvanische, Danielltypus

Ag | AgCl fest | CuCl fest | Cu, Potentiale, F. Haber, St. Tolloczko 41, 433.

Ag | AgCl fest | PbCl<sub>2</sub> fest | Pb, Potentiale, F. Haber, St. Tolloczko 41, 433.

Ag | AgCl (in KCl—LiCl) geschm. | PbCl<sub>2</sub> | Pb, R. Suchy 27, 192.

Pb | PbCl<sub>2</sub>, geschm. | AgCl geschm. | Ag, R. Suchy 27, 164.

Pb | PbCl<sub>2</sub> in KCl+LiCl geschm. | AgCl | Ag, R. Suchy 27, 166.

Pb | PbCl<sub>2</sub> | PbBr<sub>2</sub> | Pb

Pb | PbCl<sub>2</sub> | KCl, NaCl | AgCl | Ag } m. geschm. Elektrolyten, Potentiale,  
Pb | PbBr<sub>2</sub> | KCl, NaCl | AgBr | Ag } O. H. Weber 21, 354.

Pb | PbCl<sub>2</sub> | KCl, NaCl | AgBr | Ag

Zn | ZnCl<sub>2</sub>, geschm. | AgCl geschm. | Ag, R. Suchy 27, 172.

Zn | ZnCl<sub>2</sub>, geschm. | PbCl<sub>2</sub>, geschm. | Pb, R. Suchy 27, 170.

**Elemente, galvanische, Danielltypus**

- $\text{Zn} \mid \text{ZnCl}_2 \mid \text{PbCl}_2 \mid \text{Pb}$  } m. geschm. Elektrolyten, V. Czepinski 19, 268.  
 $\text{Zn} \mid \text{ZnBr}_2 \mid \text{PbBr}_2 \mid \text{Pb}$  }  
 m. festen Elektrolyten, Potentiale, F. Haber, St. Tolloczko 41, 433.  
 m. geschm. Elektrolyten, V. Czepinski 19, 268.  
 pyrochemische m. geschm. Elektrolyten, R. Suchy 27, 152.

**Elemente, galvanische s. auch Gasketten, Konzentrationsselement, Oxydationskette.****Emissionsspektrum s. Spektralanalyse.****E. M. K. s. Potential.****Endosmose**

Bedeutung für anodische Oxydbildg., E. Müller, F. Spitzer 50, 328.

Wirkung bei d. Elektrolyse m. Diaphragma, F. Foerster, F. Jerre 23, 177.

**Endothermische Reaktionen**

verursacht durch mechanische Kraft, M. Carey Lea 5, 330; 6, 2.

**Energie**

Gesamtenergie bei d. Elektrolyse geschm. Metallhalogenide, R. Lorenz 22, 247.

Umwandlungen durch gleitenden Druck, M. Carey Lea 6, 2.

**Energie, freie**

Abhängigkeit v. d. Temp., Bez. z. Wärmetönung d. Reakt., H. v. Jüptner 42, 235.

Abhängigkeit v. d. Temp. b. d. Elektrolyse, v. Metallhalogenidschmelzen, R. Lorenz 22, 241.

Bedeutung d. Koeffizienten B im Ausdruck für d. Änderung d. freien Energie, H. v. Jüptner 40, 65.

d. Bildg. v. Kohlen-1-oxyd u. Kohlen-2-oxyd, H. v. Jüptner 40, 66.

d. Bildg. v. Kupferhalogeniden ( $\text{Cu}^+$ ), G. Bodländer, O. Storbeck 31, 476.

d. Bildg. v. Kupfercyanokomplexen, F. Kunschert 41, 359.

d. Bildg. v. Quecksilberverbb., unlöslichen, St. Bugarszky 14, 145.

d. Bildg. v. Silberjodidkomplexen, G. Bodländer, W. Eberlein 39, 212.

d. Bildg. v. Silberrhodanidkomplexen, G. Bodländer, W. Eberlein 39, 212.

d. Bildg. d. Wassers, E. Bose 30, 406.

d. Bildg. v. Wasserdampf, Kohlenoxyd, Kohlen-2-oxyd, H. v. Jüptner 39, 52.

d. Bildg. v. Zinkkomplexen, Oxalat, Hydroxyd, Cyanid, F. Kunschert 41, 337.

Bez. z. Ionenlösl., R. Abegg, G. Bodländer 20, 460.

b. Elektrolyse v. Bleichlorid, -bromid u. jodidschmelzen, V. Czepinski 19, 245.

b. d. Elektrolyse v. Metallhalogenidschmelzen, O. H. Weber 21, 305.

b. Elektrolyse v. Silberchlorid, -bromid u. -jodidschmelzen, V. Czepinski 19, 258.

v. Metallhalogenidschmelzen, V. Czepinski 19, 209.

v. Metallhalogenidschmelzen, R. Lorenz 19, 288.

v. Zinkbromidschmelzen, V. Czepinski 19, 241.

v. Zinkchloridschmelzen, V. Czepinski 19, 280.

b. Reakt. fester Stoffe, F. Haber, St. Tolloczko 41, 426.

v. Reakt., technisch wichtigen, Temperaturkoeffizient, H. v. Jüptner 39, 49.

v. Reakt., technisch wichtiger, H. v. Jüptner 40, 61.

**Energie, freie**

- d. Reaktt.  $C + O = CO$ ;  $C + O_2 = CO_2$ ;  $C + H_2O = CO + H_2$ ;  $C + 2H_2O = CO_2 + 2H_2$ , H. v. Jüptner 42, 236.  
 d. Reaktt.  $CO + O = CO_2$ ;  $2CO = CO_2 + C$ , H. v. Jüptner 42, 235.  
 d. Reakt.  $CO_2 + H_2 = CO + H_2O$ , H. v. Jüptner 42, 239.  
 d. Reakt.  $H_2 + O = H_2O$ , H. v. Jüptner 42, 235.  
 d. Reaktt.  $N_2 + O_2 = 2NO$ ;  $N_2 + 3H_2 = 2NH_3$ , H. v. Jüptner 42, 236.  
 d. Reakt.  $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$ , F. Haber, G. van Oordt 44, 352.  
 Zusammenhang m. d. Polarisaton, V. Czepinski 19, 210.

**Entglasung**

- v. amorph erstarrten Schmelzen, Theorie, Versuche m.  $Na_2SiO_3$ ,  $Co_2B_2O_6$ ,  $CuB_2O_6$ ,  $MnB_2O_6$ , nach thermischer Methode, W. Guertler 40, 268.

**Entglasungstemperatur**

- v. Boraten u. Silikaten, W. Gürtler 40, 268.

**Entlader**

- für Funkenspektren v. Lösgg., neue Form, L. M. Dennis 16, 19.

**Entladungspotential s. Potential.****Entmischung**

- v. Borsäure-Metalloxydschmelzen, W. Gürtler 40, 225.  
 s. auch Schichtbildung.

**Entropieänderung**

- b. d. Elektrolyse geschmolzener Metallhalogenide, V. Czepinski 9, 278.

**Entwässerung**

- v. Aluminiumhydroxyd, J. M. van Bemmelen 5, 482.  
 v. Bariumchlorid, Th. W. Richards 6, 92.  
 v. Eisenhydroxyd ( $Fe^{III}$ ), J. M. van Bemmelen 5, 482.  
 v. Eisenhydroxyd, Hydrogel ( $Fe^{III}$ ), Isotherme bei  $15^\circ$ , J. M. van Bemmelen 20, 185.  
 v. Chloriden in Luft u. Chlorwasserstoff, F. A. Gooch, F. M. McClenahan 40, 24.  
 v. Kupferhydroxyd ( $Cu^{II}$ ) bei Gegenw. v.  $Ws.$ , W. Spring, M. Lucion 2, 195.  
 v. Kupferhydroxyd ( $Cu^{II}$ ), kolloidal u. krystall., bei verschiedenen Temp., J. M. van Bemmelen 5, 477.  
 v. Metallhydroxyden, Ursache d. Modifikationen, A. Hantzsch 30, 388.  
 v. Silicium-2-oxyd-Hydrogel, J. M. van Bemmelen 18, 98.

**Entwässerungsgeschwindigkeit**

- krystallisierter Salze, Th. W. Richards 17, 165.  
 v. Kupferhydroxyd, W. Spring, M. Lucion 2, 205.  
 v. Zinnsäure u. Meta-Zinnsäure, kolloidal, J. M. van Bemmelen 18, 28.  
 s. auch Anhydrierung.

**Erbinerde**

- Fraktionierung v. erbinhaltigen Yttererden durch teilweise Zersetz. d. Nitrate in der Hitze, G. Krüss 3, 353.

**Erbium**

- Atomgew., O. Brill 47, 472.  
 Atomgewicht, W. Wild 38, 195.  
 Atomvol., Mol.-Vol. d. Salze, Stellung im period. System, C. Benedicks 39, 41.  
 Bibliographie, R. J. Meyer 43, 416.



**Erbiumoxyd**

- Darst. aus Monazit, W. Feit, C. Przibylla 43, 202.
- Zerlegbarkeit, G. Krüss 3, 369.

**Erbiumsulfat**

- Glühbeständigkeit, G. Krüss 3, 52.
- Zers. durch Hitze, O. Brill 47, 464.

**2-Erbium-2-oxy-1-sulfat**

- O. Brill 47, 471.

**Erdalkalien** s. Barium, Strontium, Calcium u. Erden, alkalische

**Erdalkalihalogenide** s. d. einzelnen Salze v. Ba, Sr, Ca.

**Erdalkalimetalle, Legierungen** s. Legierungen v. Barium, Calcium, Strontium.

**Erden, alkalische**

- Gleichgew., heterog. m. Boroxyd, Erstarrungslin. im Syst.  $B_2O_3$ —RO  
(R=Ca, Si, Ba), W. Guertler 40, 387.

**Erden, seltene**

- Äquivalentgewichtsbest. durch Ausfällung m. Oxals. u. Titrat. des Überschlusses m. Permanganat, G. Krüss, A. Loose 4, 162.
- Äquivalentgew.-best. durch Überführung v. Oxyd in Sulfat, G. Krüss 3, 46
- Atomgewichtsbest. durch maßanalyt. Best. d. durch d. Oxyde gebundenen Schwefelsäure, W. Feit, C. Przibylla 50, 249.
- Atomgewichtsbestimmungsmethode, W. Wild 38, 191.
- Atomgewichtsbestimmungsmethode, O. Brill 47, 464.
- Atomvol., Bedeutung für d. periodische Syst., C. Benedicks 39, 41.
- Basizität, B. Brauner 32, 27.
- Basizitätstabelle, G. Krüss, A. Loose 3, 111.
- Bibliographie v. Ceriterden, Yttererden u. Thorium, R. J. Meyer 43, 416.
- Darst. d. Legg. m. Quecksilber durch Elektrolyse, W. Kettembeil 33, 217.
- Darst., wasserfreier Chloride durch Glühen im Chlorwasserstoffstrom im Kohlerohr, O. Pettersson 4, 1.
- Elektrolyse v. Lössg., G. Krüss 3, 60.
- Einw. v. Kohle auf Salzlössg., K. Hofmann, G. Krüss 3, 89.
- Emissionsspektren, Anw. z. Kontrolle d. Trennungsoperationen, G. Eberhard 45, 374.
- Fraktionierung durch Anilin u. Aniliniumchlorid, G. Krüss 3, 108.
- Fraktionierung d. Erden a. Monazit, W. Feit 43, 267.
- Fraktionierung d. Erden a. Monazit nach verschiedenen Methoden, R. Marc 38, 121.
- Fraktionierung d. Erden d. Monazits, durch Krystallisation, Atomgewichtsbest., W. Feit, C. Przibylla 43, 202.
- Isomorphie d. Salze m. Wismutsalzen, G. Bodman 27, 254.
- Nachweis, mikroskopischer, R. J. Meyer 33, 31, 113.
- Reindarst. d. Ceriterden durch ihre Doppelcarbonate, R. J. Meyer 41, 97.
- Salze, mit Cerschwefelsäure ( $Ce^{IV}$ ), B. Brauner 39, 261.
- Hydro-Sulfate (Erdschwefelsäuren), B. Brauner, J. Picak 38, 322.
- Spektralanalyse, Wert z. Untersuchung d. Erden, G. Krüss 3, 44.
- Stellung im periodischen Syst., B. Brauner 32, 1.
- Trenng. durch teilweise Zersetz. d. Chloride in alkohol. Lössg., G. Krüss 3, 106.
- Trennungsmethth., B. Brauner 32, 28.

**Erden, seltene**

Verh. d. Lösgg. d. Nitrate gegen Kaliumchromat, G. Krüss, A. Loose 3, 92, 103.

**Erdschwefelsäuren**

Hydro-Sulfate d. seltenen Erden, B. Brauner, J. Picck 38, 322.

**Erhärtung**

- v. Bariumsulfat, P. Rohland 38, 311.
- v. Calciumsulfat (Gips) m. Gelatinelösg., P. Rohland 40, 192.
- v. Calciumsulfat (totgebranntem Gips), Theorie, P. Rohland 36, 332.
- v. Gips, Wesen des Vorganges, P. Rohland 35, 199.
- v. Sulfaten, Wesen des Vorganges, P. Rohland 35, 201.

**Erstarrungslinie**

- v. Aluminium-Antimonlegg., Diskussion d. Verlaufes, G. Tammann 48, 53.
- v. Aluminium-Silberlegg., G. J. Petrenko 46, 49.
- v. Aluminium-Wismut u. Aluminium-Zinnlegg., A. G. C. Gwyer 49, 311.
- v. Antimon-Wismutlegg., K. Hüttner, G. Tammann 44, 131.
- v. Antimon-Zinnlegg., W. Reinders 25, 118.
- v. Bariumoxyd-Boroxyd-, Calciumoxyd-Boroxyd-, Strontiumoxyd-Boroxydgemischen, W. Guertler 40, 337.
- v. binären Gemischen, Abflachung d. Maxima, F. W. Küster, R. Kreermann 41, 1.
- v. binären Gemischen, Anw.z. Ermittlung d. Zusammensetz. d. Verbb. G. Tammann 37, 303.
- v. binären Systemen, Verlauf bei Schnitt m. d. Siedelin., A. H. W. Aten 47, 386.
- v. Blei-Goldlegg., R. Vogel 45, 11.
- v. Bleichlorid-Bleioxydgemischen, R. Ruer 49, 365.
- v. Bleioxyd-Boroxydgemischen, W. Guertler 40, 228.
- v. Brom-Jodgemischen, P. C. E. Meerum Terwogt 47, 203.
- v. Cäsiumsulfid-Schwefel- u. Rubidiumsulfid-Schwefelgemischen, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 48, 297.
- v. Cadmium-Antimonlegg., W. Treitschke 50, 217.
- v. Cadmium-Goldlegg., R. Vogel 48, 333.
- v. Cadmium-Thalliumlegg., N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 101.
- v. Calcium-Natriumsilikatgemischen, N. V. Kultascheff 35, 187.
- v. Per-Chlorsäure-Wassergemischen, H. J. van Wyk 32, 115.
- v. Per-Chlorsäure-Wassergemischen, H. J. van Wyk 48, 1.
- v. Eisen-Manganlegg., M. Levin, G. Tammann 47, 136.
- v. Eisen-Kobalt- u. Eisen-Nickellegg., W. Guertler, G. Tammann 45, 205.
- v. Eisen-Schwefel(Eisensulfid)-Schmelzen, W. Treitschke, G. Tammann 49, 320.
- v. Eisen-Siliciumlegg., W. Guertler, G. Tammann 47, 163.
- v. Gold-Antimon- u. Gold-Wismutlegg., R. Vogel 50, 145.
- v. Gold-Nickellegg., M. Levin 45, 238.
- v. Gold-Thalliumlegg., M. Levin 45, 31.
- v. Gold-Zinnlegg., R. Vogel 46, 60.
- v. Kalium-Natriumlegg., M. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 109.
- v. Kalium-Quecksilberlegg., N. S. Kurnakow 23, 445.
- v. Kalium-Thalliumlegg., N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 87.

**Erstarrungslinie**

- v. Kaliumjodid-Jodgemischen, A. Hamburger, R. Abegg 50, 481.
- v. Kaliumnitrat-Silbernitrategemischen, A. Usow 88, 419.
- v. Kobalt-Nickellegg., W. Guertler, G. Tammann 42, 358.
- v. Kupfer-Sauerstoffgemischen (Kupfer m. 2-Kupfer-1-oxyd), E. Heyn 39, 6.
- v. Legierungen, verschiedene Typen, E. Heyn 39, 2.
- v. Magnesium-Aluminiumlegg., G. Grube 45, 225.
- v. Magnesiumlegg. m. Antimon, Cadmium, Wismut, Zink, G. Grube 49, 72.
- v. Magnesium-Bleilegg., G. Grube 44, 117.
- v. Magnesium-Blei- u. Magnesium-Zinnlegg., N. S. Kurnakow, N. J. Stepanow 46, 177.
- v. Magnesium-Silberlegg., S. F. Žemczužnyj 49, 400.
- v. Magnesium-Thallium- u. Magnesium-Zinnlegg., G. Grube 46, 76.
- v. Mangan-Siliciumlegg., F. Doerinckel 50, 117.
- v. Mischkrystallen in binären u. ternären Systemen, H. E. Boeke 50, 355.
- v. Natrium-Aluminium-, Natrium-Magnesium- u. Natrium-Zinklegg., C. H. Mathewson 48, 191.
- v. Natrium-Antimon-, Natrium-Blei, Natrium-Cadmium, Natrium-Wismutlegg., C. H. Mathewson 50, 171.
- v. Natrium-Blei-, Natrium-Cadmium u. Natrium-Wismutlegg., N. S. Kurnakow 23, 455.
- v. Natrium-Quecksilberlegg., N. S. Kurnakow 23, 448.
- v. Natrium-Quecksilberlegg., G. Tammann 37, 810.
- v. Natrium-Quecksilberlegg., A. Schüller 40, 385.
- v. Natrium-Thalliumlegg., N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 87.
- v. Natrium-Zinnlegg., C. H. Mathewson 46, 94.
- v. Natriumsulfat-, -wolframat, -molybdänat in binären u. ternären Gemischen (Mischkrystalle), H. E. Boeke 50, 355.
- v. Nickel-Antimonlegg., K. Lossew 49, 58.
- v. Nickel-Siliciumlegg., W. Guertler, G. Tammann 49, 93.
- v. Quecksilberlegg. m. Blei, Cadmium, Wismut, Zink, Zinn, N. A. Puschin 36, 206.
- v. Quecksilber-Thalliumlegg., N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 101.
- v. Salpetersäure-Wassergemischen, F. W. Küster, R. Kremann 41, 19.
- v. Selen-Schwefellegg., W. E. Ringer 32, 183.
- v. Silberlegg. m. Antimon, Thallium, Wismut, G. J. Petrenko 50, 133.
- v. Stickstoff-2-oxyd — 2-Stickstoff-4-oxydgemischen, N. v. Wittorff 41, 85.
- v. Thallium-Aluminium- u. Thallium-Kupferlegg., F. Doerinckel 48, 185.
- v. Thallium-Antimonlegg., R. S. Williams 50, 127.
- v. Thalliumlegg. m. Cadmium, Kalium, Natrium, Quecksilber, Zinn, N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 86.
- v. Thallium-Zinnlegg., N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 101.
- v. Wismut-Schwefelgemischen, A. H. W. Aten 47, 386.
- v. Wismut-Tellurlegg., K. Mönkemeyer 46, 415.
- v. Zink-Antimonlegg., K. Mönkemeyer 48, 182.

**Erstarrungslinie**

- v. Zink-Antimonlegg., S. F. Żemczużnyj 49, 384.
- v. Zink-Goldlegg., R. Vogel 48, 319.
- v. Zink-Silberlegg., H. J. Petrenko 48, 347.
- v. Zinn-Quecksilberlegg., H. J. van Heteren 42, 130.

**Erstarrungspunkt s. Schmelzpunkt u. Gefrierpunkt.****Erythrodextrin**

- Bestandteil unreiner Stärke, Reindarst., optische Drehung, F. E. Hale 31, 114, 119.

**Essigsäure**

- Affinität, relative, M. C. Lea 6, 378.
- Best. d. Neutralisationsp. durch Leitfähigkeitsbestst., F. W. Küster, M. Grütters, W. Geibel 42, 229.
- Gefrierpp. d. Lsgg. in Salpetersäure-3-Hydrat, F. W. Küster, R. Kremann 41, 42.
- Leitverm., elektrisch., u. Dissoziationskonst. in wässr. Lsg., P. Walden, M. Centnerszwer 30, 173.
- Leitverm., elektrisch., Einfl. auf Leitverm. v. Molybdänsäure, A. Rosenheim A. Bertheim 34, 441.
- Siedepunkterhöhung, molare, H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 424.
- Verbb. d. Metallsalze m. Pyridin, F. Reitzenstein 32, 298.

**Estrichgips s. Calciumsulfat (Gips).****Europium**

- Atomgewichtsbest. durch maßanalytische Best. d. durch d. Oxyd gebundenen Schwefelsäure, W. Feit, C. Pražbilla 50, 259.
- Bibliographie, R. J. Meyer 43, 416.
- Emissionsspektrum, Trenng. v. Gd u. Sm, G. Eberhard 45, 374.

**Eutektische Krystallisation s. Krystallisation, eutektische.****Eutektische Punkte s. Punkte, eutektische.****Eutektikum**

- Best. d. Menge aus Abkühlungslinn., G. Tammann 47, 290.

**Explosionsvorgänge**

- Anw. z. Ermittlung v. Gleichgew., K. Finkh 45, 116.
- Anw. z. Ermittlung v. chemischen Gleichgew., Theorie, Anw. auf d. Reakt.  $N_2 + O_2 = 2NO$ , W. Nernst 45, 126.

**Extinktionskoeffizient s. Spektralanalyse.****Extraktion**

- v. Kupfersulfid durch Elektrolyse, J. Egli 30, 24.

**F****Füllungen**

- Gleichgewichtserscheinungen, F. W. Küster 19, 81.

**Faradays Gesetz**

- Gültigkeit für d. Elektrolyse v. Salzschnmelzen, A. Helfenstein 23, 255.
- Gültigkeit für Elektrolyse geschm. Elektrolyte, G. Auerbach 28, 1.
- Gültigkeit bei d. Elektrolyse v. schwefelsauren Kupfersulfatlsgg., J. Siegrist 26, 275.

**Farbe**

d. Alkohole, W. Spring 12, 253.

v. Atom, Ion u. Molekül, M. C. Lea 9, 313; 12, 340.

d. Cäsium-3-halogenide, H. L. Wells, S. L. Penfield 1, 86.

d. Haloiddoppelsalze, Bez. z. Konstitution, N. S. Kurnakow 17, 205.

v. Indikatorionen, J. Wagner 27, 133.

v. Metallaminen, Änderung m. d. Ammoniakgehalt, N. S. Kurnakow 17, 210.

v. Salzhydraten, N. S. Kurnakow 17, 230.

**Farbe, dilute**

d. Alkali- u. Erdalkalihalogenide, L. Wöhler, H. Kasarnowski 47, 353.

v. Mineralien, E. Weinschenk 12, 375.

**Farbstoffe, organische**

Absorptionsspektren, Beeinflussung durch d. Temp., G. u. H. Krüss 1, 117.

Extinktionskoeffizient ihrer Lsgg., G. u. H. Krüss 1, 119.

**Faulen der Tone**

Ursachen d. Plastizitätsänderungen, P. Rohland 41, 325.

**Feldspate**

Spektralanalytisches Verh., O. Vogel 5, 58.

**Ferri- s. Eisen- ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ).****Ferro- s. Eisen- ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ )****Fester Zustand**

Anw. d. van der Waalsschen Zustandsgleichung auf denselben, C. Benedicks 47, 455.

**Filtertiegel**

Herstellung u. Behandlung, F. Henz 37, 13.

**Flamme**

d. Bunsenbrenners, Gleichgew. d. Wassergases in derselben u. Temperaturbest. auf chemischem Wege, F. Haber, F. Richardt 38, 5.

**Flammenspaltung**

beim Bunsenbrenner, F. Haber, F. Richardt 38, 16.

**Flammentemperatur**

d. Bunsenbrenners, Best. auf chemischem u. thermoelektrischem Wege, Verteilung im Reaktionsraum, F. Haber, F. Richardt 38, 5.

**Flavescen**

Indikator für Neutralisationsmethth., J. Wagner 27, 142.

**Flüssigkeiten, schwere**

z. Dichtebest., G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 213.

**Flüssigkeitsschichten s. Schichtenbildung.****Flüssigkeitszustand**

Verschiedenheit v. d. Gaszustand, J. Traube 37, 225; 38, 406.

**Fluiden**

Definition, J. Traube 37, 225.

Volumen, J. Traube 38, 406.

**Fluoplumbate s. Bleifluoride.****Fluor**

Atomgew., Neubest., J. Meyer 36, 313.

Best., B. Brauner 7, 4.

Best., J. M. van Bemmelen 15, 87.

**Fluor**

Best. durch Austreiben als Fluorwasserstoff u. Fällung als Calciumfluorid, P. Jannasch, A. Röttgen 9, 267.

Best. in Fluoriden, K. Daniel 38, 257.

Best. neben Kohlen-2-oxyd, gasvolumetr., W. Hempel, W. Scheffler 20, 1.

Best. als Silicium-2-Kalium-6-fluorid, G. Marchetti 10, 72.

Darst. durch Erhitzen v. Blei-3-Kalium-1-Hydro-8-fluorid ( $Pb^{IV}$ ), B. Brauner 7, 8.

Nachw. als Siliciumfluorid, K. Daniel 38, 299.

Oxydationswirkung d. elektrolytisch abgeschiedenen, F. W. Skirrow 33, 25.

Vorkommen in Zähnen, W. Hempel, W. Scheffler 20, 9.

**Fluor-Borsäure  $BF_3H$** 

Bildg. aus Borsäure u. Fluorwasserstoff, R. Abegg, C. J. J. Fox, W. Hers 35, 129.  
s. auch Borfluorid u. Borfluorwasserstoffsäure.

**Fluoresceïn**

Indikator für Alkalimetrie u. Acidimetrie, J. Wagner 27, 141.

**Fluoreszenzspektrum**

v. Argon, M. Berthelot 9, 4.

**Fluoride**

v. Aniliden u. substituierten Anilinen, R. F. Weinland, H. Lewkowitz 45, 39.

Best. d. Fluorgehaltes nach Wöhler-Fresenius. Kritik d. Meth., K. Daniel 38, 257.

Doppelsalze, Bibliographie, H. v. Helmholtz 3, 117.

Doppelsalze, Eigenschaften, Analyse, H. v. Helmholtz 3, 122.

Isomorphismus m. Oxyfluoriden, F. Mauro 2, 30.

d. Rubidiums, H. Eggeling, J. Meyer 46, 174.

Verh. gegen Wasserstoff-per-oxyd, A. Piccini 1, 51; 2, 21; 10, 488.

v. Schwermetallen, E. Böhm 43, 326.

Verh. in Lsg., A. Jaeger 27, 22.

**Fluorion**

Einfl. auf anodische Polarisierung, E. Müller, A. Scheller 48, 112.

**Fluorjodate**

d. Alkalien, Darst., Krystallf., R. F. Weinland, O. Lauenstein 20, 81.

s. auch Metallfluorjodate.

**Fluor-Hydro-jodate**

R. F. Weinland, O. Köppen 22, 256.

s. auch Metall-Hydro-fluorjodate.

**Fluormanganite**

R. F. Weinland, O. Lauenstein 20, 40.

**Fluorphosphate**

R. F. Weinland, J. Alfa 21, 43.

**Fluorschwefelsäure**

Darst., Siedep., Analyse, T. E. Thorpe, W. Kirman 3, 63.

**Fluorselenate**

R. F. Weinland, J. Alfa 21, 55.

**Fluorsulfate**

R. F. Weinland, J. Alfa 21, 50.

**Fluorsulfonsäure s. Fluorschwefelsäure.**

**Fluortellurate**

R. F. Weinland, J. Alfa 21, 60.

**Fluor-2thionate**

R. F. Weinland, J. Alfa 21, 64.

**Fluortitansäure s. Titanfluorwasserstoffsäure.**

**Fluorvanadinsäure s. Vanadium-oxy-fluorid.**

**Fluorwasserstoff**

Einw. auf Molybdänsäure, E. F. Smith, V. Oberholtzer 4, 248.

**Fluorwasserstoffsäure**

Aufschlußmittel f. eisenhaltige Silikate, W. F. Hillebrand, H. N. Stokes 25, 326.

Elektrolyse z. Ozondarst., Stromausbeute, L. Graefenberg 36, 360.

Einw. auf Jodate, R. F. Weinland, O. Lauenstein 20, 81.

Einw. auf Jodate u. *Per*-Jodate, R. F. Weinland, O. Köppen 22, 256.

Einw. auf Manganate u. Manganite, R. F. Weinland, O. Lauenstein 20, 40.

Einw. auf Phosphate, R. F. Weinland, J. Alfa 21, 48.

Einw. auf Selenate, R. F. Weinland, J. Alfa 21, 55.

Einw. auf Sulfate, R. F. Weinland, J. Alfa 21, 50.

Einw. auf Tellurate, R. F. Weinland, J. Alfa 21, 60.

Einw. auf 2Thionate, R. F. Weinland, J. Alfa 21, 64.

Einw. auf Wismutsäure, R. F. Weinland, O. Lauenstein 20, 46.

Gefrierpp. u. elektr. Leitverm. d. Lösung, allein u. in Gegenw. v. Borsäure, R. Abegg, C. J. J. Fox, W. Herz 35, 135.

Gleichgew. m. Borsäure, Komplexbildg., R. Abegg, C. J. J. Fox, W. Herz 35, 135.

Gleichgew. m. Quecksilberoxyd u. Wasser (System  $\text{HgO}-\text{HF}-\text{H}_2\text{O}$ ), A. J. Cox 40, 169.

Leitverm. d. Lösung, allein u. in Gegenw. v. Borsäure, R. Abegg, C. J. J. Fox, W. Herz 35, 135.

Lösungsmittel f. Metalloxyde (Molekulargröße), A. Jaeger 27, 22.

Lösungsverm. f. Hammerschlag u. Rost ( $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ), Kupferoxyd, Rostentfernungsmittel, E. Deussen 44, 408.

Potential d. Anode bei Elektrolyse von  $\text{HF}-\text{H}_2\text{SO}_4$ -Gemischen, E. Müller, A. Scheller 48, 112.

Reindarst., J. Meyer 36, 321.

Reindarst., Inversionswirkung auf Rohrzucker, Leitverm., Dissoziationskonstante, Einfl. v. Temp., Neutralsalzen u. Verunreinigungen auf Inversionsgeschwindigkeit, E. Deussen 44, 300.

Verh. bei fraktionierter Destillation, Siedep., E. Deussen 49, 297.

**Fluoxy-per-molybdänate**

A. Piccini 1, 50; s. Molybdän-oxy-fluoride.

**Fluoxy-per-niobate s. Niob-oxy-fluoride.**

**Fluoxy-per-tantalate s. Tantal-oxy-fluoride.**

**Fluoxy-per-wolframate s. Wolfram-oxy-fluoride.**

**Flusssäure s. Fluorwasserstoffsäure.**

**Flusspat**

Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.

**Flussspat**

Verh. gegen Fluorwasserstoff, Anw. bei Polarisation fluorhaltig. Lösgg.,  
E. Deussen 44, 409.

**Formiatsedolith**

G. Thugutt 2, 100.

**Formierung, kathodische**

v. Bleielektroden, F. Haber 16, 447.

**Faskokobaltsulfat ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ) s. Kobaltammine ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ).****G.**

G $\alpha$ , G $\beta$  usw. s. Element G $\alpha$ , G $\beta$ .

**Gadolinit**

Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.

Konstit., A. Cleve 32, 153.

**Gadoliniterden**

Äquivalentgew., Best. durch Überf. v. Oxyd in Sulfat, G. Krüss 3, 54.

Fraktionierung durch Anilin u. Aniliniumchlorid, G. Krüss 3, 108.

Fraktionierung durch Kaliumchromat, G. Krüss, A. Loose 3, 96.

Fraktionierung durch Kaliumsulfat, G. Krüss, A. Loose 3, 93.

**Gadolinium**

Atomgew., Internat. Atomgewichtsausschuß 1906 43, 130.

Atomgewichtsbest., W. Feit, C. Przibylla 50, 260.

Atom-Vol., Mol.-Vol. d. Salze, Stellung im period. System, C. Benedicks  
39, 41.

Bibliographie, R. J. Meyer 43, 416.

Emissionsspektrum, Trenng. v. Sa u. Eu, G. Eberhard 45, 374.

Existenz als chem. Stoff, B. Brauner 32, 25.

Geschichte, C. Benedicks 22, 394.

Reindarst., Atomgew., Spektrum, C. Benedicks 22, 396.

**Gadoliniumacetat-4-Hydrat**

Darst., Dichte, Krystallf., C. Benedicks 22, 419.

**Gadoliniumäthylsulfat-9-Hydrat**

Darst., Dichte, Krystallf., C. Benedicks 22, 413.

**Gadolinium-*meta*-borat**

Bildg. aus Schmelzen, W. Guertler 40, 247.

**Gadoliniumbromid-6-Hydrat**

Darst., Dichte, Molekularvol., C. Benedicks 22, 403.

**Gadoliniumcarbonat-13-Hydrat**

C. Benedicks 22, 417.

**Gadolinium-*hydroxy*-carbonat-1-Hydrat**

C. Benedicks 22, 417.

**Gadoliniumchlorid-6-Hydrat**

Darst., Dichte, Molekularvol., C. Benedicks 22, 403.

**Gadolinium-1-Gold-6-chlorid-10-Hydrat ( $\text{Au}^{\text{III}}$ )**

C. Benedicks 22, 404.

**Gadolinium-1-Kalium-2-sulfat-1-Hydrat**

Darst., Dichte, Lösl., C. Benedicks 22, 409.



**Gadoliniumnitrat- $6\frac{1}{2}$ -(5)-Hydrat**

Darst., Dichte, C. Benedicks 22, 406.

**Gadoliniumoxalat-10-Hydrat**

Darst., Lös., C. Benedicks 22, 418.

**Gadoliniumoxyd**

Darst. aus Monazit, W. Feit, C. Przibylla 43, 202.

Darst., Dichte, C. Benedicks 22, 402.

Gleichgew., heterogenes, m. Boroxyd in Schmelzen, W. Guertler 40, 247.

Reindarst. aus Monazit durch Fraktionierung, Charakteristik, R. Marc 38, 121.

**Gadolinium-1-Platin-7-chlorid-10-Hydrat ( $Pt^{IV}$ )**

C. Benedicks 22, 404.

**2-Gadolinium-3-Platin-12-cyanid-18-Hydrat ( $Pt^{IV}$ )**

Darst., Dichte, Krystallf., C. Benedicks 22, 405.

**Gadoliniumpropionat-3-Hydrat**

C. Benedicks 22, 420.

**Gadoliniumselenat-0-(8-10)-Hydrat**

Darst., Dichte, Krystallf., C. Benedicks 22, 410.

**Gadolinium-Hydro-2-selenit-3-Hydrat**

C. Benedicks 22, 418.

**Gadoliniumsulfat-8-Hydrat**

Darst., Dichte, Krystallf., Lös., C. Benedicks 22, 408.

**Gadoliniumvanadinat**

$Gd_2O_3(V_2O_5)_2 \cdot 26H_2O$ , Darst., Dichte, Krystallf., C. Benedicks 22, 414.

**GalleIn**

Indikator f. Neutralisationsmethth., J. Wagner 27, 149.

**Gallerte**

Niederschlagsbildg. in denselben, Strukturen, Niederschlagsgeschw., J. Hausmann 40, 110.

**Galliumlegierungen s. Legierungen v. Gallium.****Galvanisches Element s. Element, galvanisches.****Galvanische Kette s. Element, galvanisches.****Gase**

Analyse durch Verbrennung, W. Hempel 31, 445, s. auch Gasanalyse.  
Ausdehnungskoeffizient, Berechnung auf Grund einer Theorie d. Valenz., J. Sperber 14, 374.

Best. d. in Kupferoxyd eingeschlossenen Gase, Th. W. Richards 1, 196.

Best. d. in Meerwasser gelösten Gase, E. Rupp 38, 117.

Best. d. in Mineralien gelösten Gase, K. Hüttner 43, 8.

Einw. auf Kaliumrhodanid bei höherer Temp., J. Milbauer 49, 46.

Lösungsverm. f. feste Stoffe, H. Arctowski 12, 418.

Okklusion in Berylliumoxyd, Ch. L. Parsons 40, 418.

Reaktionen, F. C. Phillips 6, 213.

Trocknen, Th. W. Richards, H. G. Parker 13, 94.

Verbrennung, fraktionierte, wasserstoffhaltiger Gemenge, F. Richardt 38, 65.

Wanne z. Auffangen, E. Rupp 38, 108.

Umsetzungen, H. Arctowski 8, 218.

s. auch Edelgase.

**Gase, inerte**

Einfl. auf d. Bildungsgeschw. v. Schwefel-3-oxyd, E. Berl 44, 292.

**Gasanalyse**

Acetylen, Reakt., F. C. Phillips 6, 240.

Äthan, Reakt., F. C. Phillips 6, 285.

Äthylen, Reakt., F. C. Phillips 6, 287.

Allylen, Reakt., F. C. Phillips 6, 240.

Anw. v. Palladium- u. Platinmoor, E. Harbeck, G. Lunge 16, 58.

App. n. Hempel, Abänderung, Th. W. Richards 29, 359.

Best. v. Benzoldampf als Dinitrobenzol, E. Harbeck, G. Lunge 16, 41.

Best. v. Fluor u. Kohlen-2-oxyd, W. Hempel, W. Scheffler 20, 1.

Best. v. Kohlenoxyd, Methan u. Wasserstoff durch Verbrennung, L. M. Dennis, C. G. Hopkins 19, 179.

Best. v. Kohlen-2-oxyd, gelöstem, F. P. Treadwell, M. Reuter 17, 179.

Best. d. in Kupferoxyd ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ ) eingeschlossenen Gase, Th. W. Richards 1, 196.

Best. v. Kupfer durch Hydrasiniumsulfat, gasanalyt., E. Ebler 47, 371.

Best. v. Quecksilber durch Hydrasiniumsälze, gasanalyt., E. Ebler 47, 377.

d. Gase, entwickelt b. d. Elektrolyse v. Alkalichloridlösung, anodisch, F. Foerster, F. Jorre 23, 184, 210.

d. Gase, entwickelt b. d. Elektrolyse v. Zink-Ammoniumchloridschmelzen, S. Grünauer 39, 420.

Heptan, Reakt., F. C. Phillips 6, 236.

Isobutan, Reakt., F. C. Phillips 6, 236.

Isobutylen, Reakt., F. C. Phillips 6, 237.

Kohlenoxyd. Einfl. auf d. Reakt. zwischen Äthylen u. Wasserstoff, E. Harbeck, G. Lunge 16, 51.

Kohlenoxyd, Reakt., F. C. Phillips 6, 243.

Kohlenoxysulfid, F. C. Phillips 6, 246.

Methan, Reakt., F. C. Phillips 6, 235.

Methylmercaptan, Reakt., F. C. Phillips 6, 248.

Methylsulfid, Reakt., F. C. Phillips 6, 248.

Platinmoorkapillare, Herstellung u. Behandlung, E. Harbeck, G. Lunge 16, 28.

Propan, Reakt., F. C. Phillips 6, 236.

Propylen, Reakt., F. C. Phillips 6, 237.

Sauerstoff, Reakt., F. C. Phillips 6, 253.

Stickstoff, Reakt., F. C. Phillips 6, 252.

Trenng. v. Äthylen u. Benzoldampf durch Addition v. Wasserstoff, E. Harbeck, G. Lunge 16, 27.

Trimethylen, Reakt., F. C. Phillips 6, 237.

Verbrennung, fraktionierte, v. Gasgemischen ( $\text{H}_2$ , CO,  $\text{CH}_4$ ,  $\text{C}_2\text{H}_6$ ,  $\text{C}_2\text{H}_4$ ) m. Palladium, F. Richardt 38, 65.

Wasserstoff, Reakt., F. C. Phillips 6, 229.

Wasserstoff, Verh. z. Platinmoor, E. Harbeck, G. Lunge 16, 29.

**Gasbeladung**

v. Elektroden, C. Fredenhagen 29, 424.

Z. f. anorg. Chem. Generalregister.

**Gasbürette**

m. automischer Einstellung, W. Manchot, J. Herzog 27, 399.

n. Hempel in abgeänderter Form, Th. W. Richards 29, 859.

**Gaselektrodenpotential**

R. Lorenz 31, 276.

**Gaskette**

Kohlenoxyd-Sauerstoff, Potentiale, Einfl. v. Beimengungen, V. Hoepfer 20, 419.

Stickstoff-Wasserstoff, E. Baur 29, 805.

Wasserstoff-Sauerstoff, V. Czepinski 30, 1.

Wasserstoff-Sauerstoff, E. Bose 30, 406.

Wasserstoff-Sauerstoff, R. Lorenz 31, 275.

Wasserstoff-Wasserstoff (Konzentrationselement). V. Czepinski 30, 8.

Cu | CO | CuCl | O | C, Borchersches Element, V. Hoepfer 20, 440.

(H<sub>2</sub> + CH<sub>4</sub>) | H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> | H<sub>2</sub>, V. Czepinski 30, 8.

N<sub>2</sub> | NH<sub>3</sub>-Lös. | H<sub>2</sub>, E. Baur 29, 805.

O<sub>2</sub> | H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> | H<sub>2</sub>, V. Czepinski 30, 1.

O<sub>2</sub> | alkalisches Eisenkaliumcyanid | Pt, C. Fredenhagen 29, 413.

Gaskonzentrationsketten s. Gaskette.

**Gasemeter**

m. Quecksilbersperrung, F. W. Küster, Franke, Geibel 42, 454.

**Gasonen**

Definition, J. Traube 37, 225.

Volumen, J. Traube 38, 406.

**Gaspipette**

n. Hempel in abgeänderter Form, Th. W. Richards 29, 859.

**Gassammelwanne**

E. Rupp 38, 108.

**Gaszustand**

d. Metalle bei einer unter dem Schmelzp. liegenden Temp., W. Spring 1, 240.

Verschiedenheit v. d. Flüssigkeitszustand, J. Traube 37, 225; 38, 406.

**Gefrierpunkte**

v. Ammoniumchloridlösgg., P. A. Meerburg 37, 202.

v. Ammoniumoxalat-, Kupfer-Ammoniumoxalatlösg. u. Eisenoxalatlösg. (Fe<sup>III</sup>), H. Schäfer, R. Abegg 45, 304.

v. Bariumbromid- u. Bariumjodidlösgg. in Gegenw. v. Brom oder Jod, J. Meyer 30, 115.

v. Bariumnitritlösgg., F. Vogel 35, 412.

v. Bleichloridlösgg. (Pb<sup>II</sup>) allein u. in Gegenw. v. Chlorwasserstoff., H. F. Fernau 17, 334.

v. Bleinitratlösgg., C. L. v. Ende 26, 138.

v. Bromlösgg. in Erdalkalihalogenidlösgg., J. Meyer 30, 115.

v. Calciumbromid- u. Calciumjodidlösgg. in Gegenw. v. Brom od. Jod, J. Meyer 30, 115.

v. Per-Chlorsäurelösgg., H. J. van Wyk 48, 26.

v. Chromaminsalzlösgg. (Cr<sup>III</sup>), A. Werner, G. Richter 15, 261, 271.

v. Chromaminsalzlösgg. (Cr<sup>III</sup>), P. Pfeiffer 29, 184.

v. Chromchloridsulfatlösgg. (Cr<sup>III</sup>), R. F. Weinland, R. Krebs 48, 251.

**Gefrierpunkte**

- v. Chrom-3-Natrium-6-rhodanidlösigg. ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ ), A. Cioci 19, 316.
- v. Chromsulfat- u. Chrom-Hydro-sulfatlösigg. ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ ), R. F. Weinland, R. Krebs 49, 163.
- v. Eisen-1-Äthyl-2-nitrososulfidlösigg. in Benzol, K. A. Hofmann, O. F. Wiede 9, 301.
- v. Eisenacetatlösigg., Eisenchloridacetatlösigg., Eisenbromidacetatlösigg. ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), A. Rosenheim, P. Müller 39, 179.
- v. Eisenchloridlösigg. ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ ), H. Goldschmidt, K. Syngros 5, 137.
- v. Fluorwasserstoffsäurelösigg., allein u. in Gegenw. v. Borsäure, R. Abegg, C. J. J. Fox, W. Herz 35, 136.
- v. Hydroxylammoniumchloridlösigg., H. Goldschmidt, K. Syngros 5, 133.
- v. isomeren Ammonium-, Hydroxylammonium- u. Hydraziniumsalzlösigg., A. Sabanejeff 17, 480.
- v. Jodlösigg. in Benzol u. Eisessig, G. Krüss, E. Thiele 7, 61.
- v. Jod in Erdalkalihalogenidlösigg., J. Meyer 30, 115.
- v. Jod in Kaliumjodidlösigg., A. Hamburger, R. Abegg 50, 436.
- v. Jodsäurelösigg., E. Groschuff 47, 339.
- v. Kaliumchloridlösigg., H. F. Fernau 17, 333.
- v. Kaliumchlorid-, -bromid, u. -jodidlösigg., A. Meusser 44, 79.
- v. Kaliumfluoridlösigg. u. v. Kaliumfluorid in Borsäure, R. Abegg, C. J. J. Fox, W. Herz 35, 133.
- v. Kobaltamminsalzlösigg. ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ), S. M. Jørgensen 19, 134.
- v. Kobaltamminsalzlösigg. ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ), A. Werner, R. Klien 22, 113.
- v. Kobaltamminsalzlösigg. ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ), P. Pfeiffer 29, 134.
- v. Kupfer-Alkalicyanidlösigg., H. Grossmann, P. von der Forst 43, 104.
- v. Kupfer-Ammoniumchloridlösigg., P. A. Meerburg 45, 1.
- v. 2-Kupfer-6-Kalium-8-cyanidlösigg. ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ ), F. P. Treadwell, C. v. Girsowald 38, 99.
- v. Lithiumsulfat- u. Kaliumsulfatlösigg. u. ihren Gemischen, G. Geffcken 43, 201.
- v. Magnesium- u. Manganchloridlösigg., F. P. Treadwell 37, 326.
- v. Manganchloridlösigg. ( $\text{Mn}^{\text{II}}$ ), H. Goldschmidt, K. Syngros 5, 139.
- v. Molekularverbb. in wässr. Lösigg., G. Krüss, E. Thiele 7, 74.
- v. Molybdän-1-oxy-2-hydroxy-2-chloridlösigg. ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ ) in verschiedenen Lösungsmitteln, A. Vandenberghe 10, 55.
- v. 3-Molybdän-8-oxidlösigg., G. Marchetti 19, 393.
- v. Molybdänsäurelösigg. u. Dimethylmolybdänatlösigg., A. Rosenheim, A. Bertheim 34, 434.
- v. Natriumcarbonatlösigg., H. Goldschmidt, K. Syngros 5, 133.
- v. Natrium-Hydro-carbonatlösigg., H. Goldschmidt, K. Syngros 5, 134.
- v. Natriumhydrosulfidlösigg. ( $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ ), J. Meyer 34, 47.
- v. Natrium-poly-sulfidlösigg., F. W. Küster, E. Heberlein 43, 83.
- v. Nickel- u. Magnesiumsulfatlösigg., A. Siemens 41, 251.
- v. Phosphorlösigg. in Benzol, A. C. Christomanos 45, 132.
- v. Platinamminsalzlösigg. ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ ), S. M. Jørgensen 19, 135.
- v. Platin-Magnesium-4-cyanidlösigg. ( $\text{Pt}^{\text{II}}$ ), H. Buxhoeven, G. Tammann 15, 326.

**Gefrierpunkte**

- v. Rubidiumfluoridlösigg., H. Eggeling, J. Meyer 46, 174.
- v. Strontiumbromid- u. Strontiumjodidlösigg. in Gegenw. v. Brom od. Jod, J. Meyer 30, 115.
- v. Vanadium-3-Alkali-6-rhodanidlösigg. ( $V^{III}$ ) in wässr. Lös., A. Cioci 19, 810.
- v. Vanadium-3-chloridlösigg., A. Piccini, N. Brizzi 19, 397.
- v. Tellursäurelösigg., A. Guthier 29, 82.
- v. *Meta*-Wolframsäurelösigg., M. Sobolew 12, 84.
- v. Wolframsäurephosphorsäurelösigg., M. Sobolew 12, 83.
- v. Zinkacetatlösigg., H. Goldschmidt, K. Syngros 5, 184.
- v. Zinkchloridlösigg., F. Mylius, R. Dietz 44, 209.
- v. Zinnchloridlösigg. ( $Sn^{IV}$ ), W. v. Kowalevsky 23, 18.

**Gefrierpunkt** s. auch **Schmelzpunkt** u. **Erstarrungslinie**.

**Gefrierpunktlinie** s. **Gefrierpunkte**.

**Gefrierpunktserniedrigung**

- dissoziierender Stoffe in binären Systemen, F. W. Küster, R. Kre-  
mann 41, 84.
- v. Kupfer durch 2-Kupfer-1-oxyd, E. Heyn 39, 19.
- v. Natriumsulfat-10-Hydrat durch Natriummolybdänsäuresilikat, W. Asch  
28, 808.

s. auch **Gefrierpunkte**.

**Gefrierpunktserniedrigung, atomare**

- v. Blei, N. S. Kurnakow, N. J. Stepanow 46, 185.
- v. Blei, Cadmium, Wismut, Zink, Zinn, N. A. Puschin 36, 206.
- v. Cadmium, Kalium, Natrium, Thallium, Quecksilber, Zinn, N. S.  
Kurnakow, N. A. Puschin 30, 94.
- v. Kalium u. Natrium, N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 109.
- v. Silber, S. F. Żemczużnyj 49, 400.
- v. Zinn, H. J. van Heteren 42, 150.
- v. Zinn, N. S. Kurnakow, N. J. Stepanow 46, 185.

**Gefrierpunktserniedrigung, molare**

- v. Arsenbromid, P. Walden 29, 875.

**Gefrierpunktlinie** s. **Erstarrungslinie**.

**Gefüge**

- v. elektrolytischem Calcium, L. Doermer 49, 362.
- s. auch **Kleingefüge**.

**Gel**

- Absorptionsverbb., J. M. van Bemmelen 18, 23.
- Bildg. u. Struktur, J. M. van Bemmelen 18, 14.
- Bildg. v. Niederschlägen in Gel, Strukturen, J. Hausmann 40, 110.
- Bindungsart d. Flüssigkeiten, J. M. van Bemmelen 13, 284.
- v. Eisenhydroxyd ( $Fe^{III}$ ), Entwässerungserscheinungen, Isotherme bei  $15^{\circ}$ .  
J. M. van Bemmelen 20, 185.
- v. Kieselsäure, Darst., J. M. van Bemmelen 13, 292.
- v. Kieselsäure, Verdampfungsgeschwindigkeit d. Wassers, J. M. van  
Bemmelen 13, 246.
- Osmotische Erscheinungen, J. M. van Bemmelen 18, 25.

**Gel**

- v. Silicium-2-oxyd, Entwässerungserscheinungen, J.M. van Bemmelen 18, 98  
 Struktur, J. M. van Bemmelen 18, 234, 304.  
 s. Hydrogel, Alkoholgel usw.

**Gelatine**

- Bildg. v. Niederschlägen in Gelatine, Strukturen, Geschwindigkeit, J. Hausmann  
 40, 110.

**Germanium**

- Atomgew., Intern. Atomgewichtsausschuß 1903 33, 242.

**Germanium-Amelensäure**

- A. Hantzsch 30, 316.

**Germaniumchloroform**

- Verh. gegen Wasser u. Alkalien, A. Hantzsch 30, 313.

**Germaniumhydrid s. Germaniumwasserstoff.****Germaniumhydroxyd ( $\text{Ge}^{\text{III}}$ )**

- Lösg. in Natriumhydroxyd, Leitverm., Verseifungsgeschw., Konstitution,  
 A. Hantzsch 30, 318.

**Germaniumlegierungen s. Legierungen v. Germanium.****Germaniummethan s. Germaniumwasserstoff.****Germanium-Silber**

- E. Voegelen 30, 328.

**Germaniumwasserstoff ( $\text{Ge}^{\text{IV}}$ )**

- Darst., Eigenschaften, E. Voegelen 30, 325.

**Geschwindigkeit**

- d. chemischen Selbsterhitzung (Adiabatische Reaktionskinetik), G. Bredig,  
 F. Epstein 42, 341.  
 d. Entwässerung v. Kupferhydroxyd ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ ), W. Spring, M. Lucion 2, 205.  
 s. auch Reaktionsgeschwindigkeit.

**Geschwindigkeitskoeffizient s. Reaktionsgeschwindigkeit.****Gesetze, stöchiometrische, s. Stöchiometrische Gesetze.****Gesteine, zersetzte**

- Absorptionserscheinungen derselb., Einw. v. Salzlösgg., M. Dittrich 47, 151.

**Gips s. Calciumsulfat u. Calciumsulfat-2-Hydrat.****Gewichte**

- f. Atomgewichtsbestat., Th. W. Richards 1, 152.

**Gewicht, spezifisches, s. Dichte.****Glas**

- Strukturänderung durch Erwärmung, E. Priwoznik 9, 289.

**Glas, natürliches**

- Verh. gegen Wasser u. Natriumhydroxyd, J. Thugutt 2, 151.

**Glauberit s. Calcium-Natriumsulfat.****Glaubersalz**

- Schmelzpunktserniedrigung durch Natriummolybdänsäuresilikat, W. Asch  
 28, 308.

- s. auch Natriumsulfat-10-Hydrat.

**Gleichgewicht**

- v. Ammoniak u. Wasser, F. Goldschmidt 28, 97.  
 v. Ammoniak u. Ammoniumhydroxyd in Lösgg., F. Goldschmidt 36, 88.

**Gleichgewicht**

- Best. aus Explosionsvorgängen, K. Finkh 45, 116.  
 Best. aus Explosionsvorgängen, Theorie, Anwend. auf d. Reakt.:  
 $N_2 + O_2 \rightleftharpoons 2NO$ , W. Nernst 45, 126.  
 v. Bleichlorid-Ammoniumchlorid in Lsgg., C. L. v. Ende 26, 155.  
 v. Bleichlorid-Chlorwasserstoffsäure in Lsgg., C. L. v. Ende 26, 150.  
 v. Bleichlorid ( $Pb^{II}$ )-Kaliumchlorid in Lsgg., C. L. v. Ende 26, 150.  
 v. Bleihalogenid ( $Pb^{II}$ )-Kaliumnitrat-Salpetersäurelsgg., C. L. v. Ende 26, 162.  
 v. Borsäure m. Kaliumfluorid u. Fluorwasserstoff in Lsgg., R. Abegg, C. J. J. Fox, W. Herz 35, 129.  
 v. Eisensalzen ( $Fe^{II}$ ) u. Kaliumjodid in neutraler u. saurer Lsg., K. Seubert, A. Dorner 5, 427.  
 v. Elektrolytlsgg., R. Abegg 39, 359.  
 v. Gasreakt., Theorie d. Best. durch d. Devillesche Röhre u. Explosionsvorgänge, W. Nernst 49, 213.  
 v. Kupferbromid- $(Cu^I)$  Kaliumbromidlsgg., G. Bodländer, O. Storbeck 31, 459.  
 v. Kupferchloridlsgg.  $(Cu^I)$ , G. Bodländer, O. Storbeck 31, 1.  
 v. Kupferchlorid  $(Cu^I)$  u. Chlorwasserstoffsäure in Lsgg., Komplexbildg., E. Abel 26, 401.  
 v. Kupferionen  $(Cu^{II})$  in Kupfersulfatlsgg. bei Elektrolyse, F. Foerster, O. Seidel 14, 109.  
 v. Kupferjodid u. Kupferionen m. Jod, G. Bodländer, O. Storbeck 31, 468.  
 v. Kupfer-Kaliumcyaniden in Lsgg., F. Kunschert 41, 359.  
 v. Kupfersalzen  $(Cu^{II})$ , E. Abel 26, 381.  
 v. Metallhydroxyd-Ammoniaklsgg., W. Bonadonrf 41, 132.  
 v. Natriumborat, Borsäure, arseniger Säure in Lsgg., F. Auerbach 37, 353.  
 v. Natrium-poly-sulfidlsgg., F. W. Küster, E. Heberlein 43, 53.  
 v. Natrium-poly-sulfidlsgg., F. W. Küster 44, 445.  
 v. Oxydationsstufen desselben Metalles, Theorie, E. Abel 26, 362.  
 v. Ozon m. Chlorwasserstoffsäure, St. Jahn 42, 203.  
 v. Quecksilber-Kaliumrhodanidlsgg., H. Grossmann 43, 356.  
 v. Quecksilbernitrat  $(Hg^{II})$  m. Quecksilbernitrat  $(Hg^I)$ , E. Abel 26, 375.  
 d. Reakt.:  $Ag \cdot Ag(CN)_2 + KR \rightleftharpoons KAg(CN)_2 + AgR$  ( $R = Cl', Br', J', CNS'$ )  
 R. Lucas 41, 193.  
 d. Reakt.:  $H_2 + O_2 \rightleftharpoons H_2O_2$ , K. Finkh 45, 118.  
 d. Reakt.:  $2KBr + Na_2CO_3 \rightleftharpoons 2NaBr + K_2CO_3$  in Schmelzen, E. Brunner 38, 269.  
 d. Reakt.:  $KCl + CsJ \rightleftharpoons KJ + CsCl$  in Schmelzen N. u. Wl. Békétóff 40, 369.  
 d. Reakt.:  $2KCl + Li_2CO_3 \rightleftharpoons 2LiCl + K_2CO_3$  in Schmelzen, E. Brunner 38, 370.  
 d. Reakt.:  $2KCl + Na_2CO_3 \rightleftharpoons 2NaCl + K_2CO_3$  in Schmelzen, E. Brunner 38, 366.  
 d. Reakt.:  $LiCl + CsJ \rightleftharpoons LiJ + CsCl$  in Schmelzen, N. u. Wl. Békétóff 40, 368.  
 d. Reakt.:  $LiCl + KJ \rightleftharpoons KCl + LiJ$  in Schmelzen, N. u. Wl. Békétóff 40, 368.  
 d. Reakt.:  $LiCl + NaJ \rightleftharpoons LiJ + NaCl$  in Schmelzen, N. u. Wl. Békétóff 40, 367.  
 d. Reakt.:  $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$ , F. Haber, G. van Oordt 43, 111.  
 d. Reakt.:  $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$ , Abhängigkeit v. d. Temp., F. Haber, G. van Oordt 44, 341.

**Gleichgewicht**

- d. Reakt.:  $N_2 + O_2 \rightleftharpoons 2NO$ , W. Nernst 49, 213.  
 d. Reakt.:  $N_2 + O_2 \rightleftharpoons 2NO$ , K. Jellinek 49, 229.  
 d. Reakt.:  $N_2 + O_2 \rightleftharpoons 2NO$ , Best. aus Explosionsversuchen, K. Finckh 45, 120.  
 d. Reakt.:  $NaCl + CsJ \rightleftharpoons NaJ + CsCl$ , N. u. Wl. Békétóff 40, 368.  
 d. Reakt.:  $NaCl + KJ \rightleftharpoons NaJ + KCl$ , in Schmelzen, N. u. Wl. Békétóff 40, 368.  
 d. Reakt.:  $2NaCl + LiCO_3 \rightleftharpoons 2LiCl + Na_2CO_3$ , in Schmelzen, E. Brunner 38, 372.  
 d. Reakt.:  $2NaCl + Li_2SO_4 \rightleftharpoons 2LiCl + Na_2SO_4$ , in Schmelzen, E. Brunner 38, 374.  
 d. Reakt.:  $SiO_2 + R_2CO_3 \rightleftharpoons R_2SiO_3 + CO_2$  ( $R = K, Na, Rb, Cs, Li$ ) N. M. von Wittorf 39, 187.  
 d. Reakt.:  $SO_2 + O \rightleftharpoons SO_3$ , Einstellung unter d. Einfl. v. Katalysatoren u. d. Feuchtigkeit, F. W. Küster, Franke, Geibel 42, 453.  
 d. Reakt.:  $SO_2 + R_2WO_4 \rightleftharpoons R_2SO_4 + WO_3$   
 u.  $SO_2 + 2RVO_3 \rightleftharpoons R_2SO_4 + V_2O_5$  ( $R = Li, Na, K, Rb, Ca$ ), D. G. Gerasimoff 42, 329.  
 v. Salzmischungen in geschm. Zustand, E. Brunner 38, 350.  
 zwischen Sauerstoff u. Eisensalzlösung, C. Fredenhagen 29, 412.  
 v. Sauerstoff u. Ozon, St. Jahn 48, 260.  
 d. Selenmodifikationen, Einfl. v. Temp. u. Licht, R. Marc 48, 393; 50, 446.  
 v. Silbercyanid-Kaliumcyanidlösung, G. Bodlaender, W. Eberlein 39, 222.  
 v. Silberjodid-Kaliumjodidlösung, K. Hellwig 25, 181.  
 v. Silberjodid-Kaliumjodidlösung, G. Bodlaender, W. Eberlein 39, 208.  
 v. Silberjodidnitratlösung, K. Hellwig 25, 160.  
 v. Silberrhodanid-Kaliumrhodanidlösung, G. Bodlaender, W. Eberlein 39, 213.  
 v. Silbersalzen in Lösung u. m. festen Stoffen ( $AgCN, AgCl, AgBr, AgJ, AgCNS, Ag_2S$ ), R. Lucas 41, 193.  
 v. Siliciumchloridlösung, W. v. Kowalevsky 25, 194.  
 v. Thalliumjodidlösung (Tautomerie), R. Abegg, W. Maitland 49, 341.  
 v. Thalliumsalzen ( $Th^{I,III}$ ) m. Sauerstoff, Metall u. Halogenen, R. Abegg, J. F. Spencer 44, 379.  
 v. Titan-4-chloridlösung, Titanfluoridlösung, W. v. Kowalevsky 25, 189.  
 v. 2-Vanadium-5-oxyd u. 2-Vanadium-4-oxyd m. Chlor u. Chlorwasserstoff in Lösung, F. A. Gooch, R. W. Curtis 38, 246.  
 v. Wasserstoff u. Sauerstoff, K. Bornemann 34, 29.  
 v. Wasserstoff-per-oxyd, K. Bornemann 34, 22.  
 v. Wassergas ( $H_2, CO, CO_2, H_2O$ ) in d. Bunsenflamme, F. Haber, F. Richardt 38, 5.  
 v. Zinksalzkomplexen in Lösung (Oxalate, Hydroxyd, Cyanide) F. Kunschert 41, 337.  
 v. Zinnchlorid ( $Sn^{IV}$ )-Wasser, W. v. Kowalevsky 23, 7.

**Gleichgewicht, heterogenes**

- v. Aluminium-Antimonlegg., langsame Bildg. einer Verb., Diskussion d. Erstarrungslin., G. Tammann 48, 53.  
 v. Aluminium-Magnesiumlegg., G. Grube 45, 225.  
 v. Aluminium-Silberlegg., G. J. Petrenko 46, 49.



## Gleichgewicht, heterogenes

- v. Aluminium-Wismut- u. Aluminium-Zinnlegg., A. G. C. Gwyer 49, 811.
- v. Ammoniumnitrat m. Salpetersäure u. Wasser, E. Groschuff 40, 1.
- v. Antimon-Cadmiumlegg., W. Treitschke 50, 217.
- v. Antimon-Nickellegg., Erstarrungs- u. Umwandlungslinn., K. Lossew 49, 58.
- v. Antimon-Thalliumlegg., Erstarrungslin., Kleingefüge, R. S. Williams 50, 127.
- v. Antimon-Zinklegg., K. Mönkemeyer 43, 182.
- v. Antimon-Zinklegg., Erstarrungslin., Kleingefüge, S. F. Żemczużnyj 49, 384.
- v. Antimon-Zinnlegg., W. Reinders 25, 118.
- v. Antimonchlorid ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ ), Chlorwasserstoff, Wasser, J. M. van Bemmelen, P. A. Meerburg, U. Huber Noodt 33, 272.
- v. Bariumoxyd-Boroxdygemischen in Schmelzen, W. Guertler 40, 343.
- v. Berylliumhydroxyd u. Ammoniumsalzen, W. Herz 24, 123.
- v. Berylliumoxyd-Oxalsäure-Wasser, Ch. L. Parsons, W. O. Robinson 49, 178.
- v. Berylliumoxyd-Schwefel-3-oxyd-Wasser, Ch. L. Parsons 42, 250.
- v. binären Systemen m. sich schneidenden Erstarrungs- u. Siedelinn., A. H. W. Aten 47, 386.
- v. Blei-Goldlegg., Erstarrungslin., R. Vogel 45, 11.
- v. Blei- u. Zink m. Mischungen ihrer geschm. Chloride, W. Reinders 25, 126.
- v. Bleichlorid-Bleioxydgemischen, Erstarrungslinie, Kleingefüge, R. Ruer 49, 365.
- v. Boraten d. Kaliums u. Natriums m. Lösgg., M. Dukelski 50, 38.
- v. Boroxyd m. Metalloxyden in Schmelzen, System  $\text{B}_2\text{O}_3 - \text{M}_2\text{O}_n$ , W. Guertler 40, 225.
- v. Cadmium-Goldlegg., R. Vogel 43, 333.
- v. Cadmium-Kupferlegg., Erstarrungslin., Kleingefüge, R. Sahmen 49, 301.
- v. Cadmiumhydroxyd u. Ammoniumsalzen, W. Herz 24, 124.
- v. Cäsiumsulfid-Schwefelgemischen, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 48, 297.
- v. Cäsiumsulfiden u. Schwefeldampf im Wasserstoff- u. Stickstoffstrom, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 50, 69.
- v. Calcium-Kohle-Sauerstoff, V. Rothmund 31, 136.
- v. Calciumoxyd-Boroxdygemischen, W. Guertler 40, 349.
- v. Calciumsilikat-Natriumsilikatgemischen m. Schmelzen, N. V. Kultascheff 35, 187.
- v. Per-Chlorsäure u. Wasser, H. J. van Wyk 32, 115.
- v. Per-Chlorsäure-Wassergemischen, Erstarrungs- u. Siedelinn., H. J. van Wyk 48, 1.
- v. Chromaten u. 2 Chromaten v. Blei, Quecksilber, Wismut m. Lösgg., A. J. Cox 50, 226.
- v. Eisenmodifikationen, Einfl. d. Drucks, G. Tammann 37, 448.
- v. Eisen-Kobalt- u. Eisen-Nickellegg., Erstarrungs- u. Umwandlungslinn., W. Guertler, G. Tammann 45, 205.
- v. Eisen-Schwefel (Eisensulfid)-Gemischen, Erstarrungs- u. Umwandlungslinn., Kleingefüge, W. Treitschke, G. Tammann 49, 320.

**Gleichgewicht, heterogenes**

- v. Eisen-Siliciumlegg., W. Guertler, G. Tammann 47, 163.
- v. Eisenacetat ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ) u. Wasser, W. Herz 20, 19.
- bei Fällungsreaktt., F. W. Küster, A. Thiel 33, 129.
- v. Gold-Nickellegg., M. Levin 45, 238.
- v. Gold-Thalliumlegg., M. Levin 45, 31.
- v. Gold-Wismut- u. Gold-Antimonlegg., Erstarrungslin., Kleingefüge, R. Vogel 50, 145.
- v. Gold-Zinnlegg., Erstarrungslin., Kleingefüge, R. Vogel 48, 319.
- v. Gold-Zinnlegg., R. Vogel 46, 60.
- d. Hydrolyse, Thermodynamik dess., F. Dolezalek, K. Finckh 50, 82.
- v. Jodaten  $\text{RJO}$ ,  $-\text{HJO}$ ,  $-\text{H}_2\text{O}$  ( $\text{R} = \text{K}, \text{Na}, \text{NH}_4$ ), P. A. Meerburg 45, 324.
- v. Jod-Bromgemischen, Erstarrungs-, Siede-, Dampfdrucklin., P. C. E. Meerum Terwogt 47, 203.
- v. Jodiden u. *Poly*-Jodiden v. K, Na, Li, Ca, Rb,  $\text{NH}_4$  m. Jodlösgg. in Benzol, A. Hamburger, R. Abegg 50, 403.
- v. Jodsäure-Wasser, E. Groschuff 47, 331.
- v. Kainit (Magnesiumsulfat-Kaliumchlorid), W. Meyerhoffer 34, 145.
- v. Kalium- u. Natriumlegg., N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 109.
- v. Kalium-Quecksilber u. Natrium-Quecksilberlegg., N. S. Kurnakow 23, 489.
- v. Kalium-Quecksilber u. Natrium-Quecksilberlegg. miteinander in Laugen, W. Kettembeil 38, 228.
- v. Kaliumchlorid, -bromid, -jodid m. Wasser, A. Meusser 44, 79.
- v. Kaliumnitrat u. Salpetersäure u. Wasser, E. Groschuff 40, 13.
- v. Kobalt-Nickellegg., Erstarrungs- u. Umwandlungslinie, W. Guertler, G. Tammann 42, 353.
- v. Kupfer-Kupferoxyd ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ ) (Kupfer-Sauerstoff), Erstarrungslin., Kleingefüge d. Gemische, E. Heyn 39, 1.
- v. Kupferchlorid-Ammoniumchlorid-Wasser, P. A. Meerburg 45, 1.
- v. Kupfer-Kaliumoxalat m. Lösgg., H. Schäfer, R. Abegg 45, 301.
- v. Magnesiumlegg. m. Antimon, Cadmium, Wismut, Zinn, Erstarrungslin., Kleingefüge, G. Grube 49, 72.
- v. Magnesium-Bleilegg., Erstarrungslin., Kleingefüge, G. Grube 44, 117.
- v. Magnesium-Blei- u. Magnesium-Zinnlegg., Erstarrungslin., Kleingefüge, N. S. Kurnakow, N. J. Stepanow 46, 177.
- v. Magnesium-Silberlegg., Erstarrungslin., Kleingefüge, S. F. Żemczużnyj 49, 400.
- v. Magnesium-Thallium u. Magnesium-Zinnlegg., G. Grube 46, 76.
- v. Magnesiumbromid-Äthergemischen, B. N. Menschutkin 49, 207.
- v. Magnesiumbromid-2-Äther u. Magnesiumjodid-2-Äther m. Äther, B. N. Menschutkin 49, 34.
- v. Magnesiumchlorid, Ammoniak u. Wasser,  $\text{Mg}(\text{OH})_2 + 2\text{NH}_4\text{Cl} \rightleftharpoons \text{MgCl}_2 + 2\text{NH}_4\text{OH}$ , W. Herz, G. Muhs 38, 188.
- v. Magnesiumsalzlösgg. u. Ammoniak, J. M. Lovén 11, 404.
- v. Mangan-Eisenlegg., M. Levin, G. Tammann 47, 136.
- v. Mangan-Siliciumlegg., Erstarrungslin. Kleingefüge, F. Doerinckel 50, 117.
- v. Manganhydroxyd ( $\text{Mn}^{\text{III}}$ ) m. Ammoniumsalzen, W. Herz 21, 243.

## Gleichgewicht, heterogenes

- v. Mangansalzen m. Ammoniak, W. Herz 22, 279.
- v. Mischkryst. v. Selen u. Schwefel m. Schmelzen u. Lösgg., W. E. Ringer 32, 183.
- v. Natrium-Aluminium-, Natrium-Magnesium- u. Natrium-Zinklegg., C. H. Mathewson 48, 191.
- v. Natrium-Blei-, Natrium-Cadmium-, Natrium-Wismutlegg., N. S. Kurnakow 23, 455.
- v. Natrium-Antimon-, Natrium-Blei-, Natrium-Cadmium- u. Natrium-Wismutlegg., Erstarrungslinn., Kleingefüge, C. H. Mathewson 50, 171.
- v. Natrium-Quecksilberlegg., A. Schüller 40, 385.
- v. Natrium-Zinnlegg., C. H. Mathewson 46, 94.
- v. Natriumsulfat-Schwefelsäure-Ws., J. D'Ans, L. D'Arcy Shepherd, P. Günther 49, 356.
- v. Natriumsulfat, -wolframat u. -molybdänat in binären u. ternären Gemischen, Erstarrungs- u. Umwandlungslinn. d. Mischkryst., H. E. Boeke 50, 355.
- v. Nickel-Siliciumlegg., Erstarrungs-, Umwandlungslinn., Kleingefüge, W. Guertler, G. Tammann 49, 93.
- v. Quecksilberlegg. m. Blei, Cadmium, Wismut, Zink u. Zinn, N. A. Puschin 36, 306.
- v. Quecksilber-Zinnlegg., H. J. van Heteren 42, 180.
- v. Quecksilbersalzen m. Säurelösgg. im Syst.  $\text{HgO}$ -Säure- $\text{H}_2\text{O}$ , A. J. Cox 40, 146.
- v. Rubidiumsulfid-Schwefel, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 48, 297.
- v. Rubidiumsulfiden-Schwefeldampf im Wasserstoff- u. Stickstoffstrom, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 50, 69.
- v. Salpetersäure-Ws., Erstarrungslinn., F. W. Küster, R. Kremann 41, 19.
- v. Salpetersäure m. Kaliumnitrat (Ammoniumnitrat) u. Ws., E. Groschuff 40, 1.
- v. Salpetersäure m. Wismutoxyd u. Ws., G. M. Rutten, J. M. van Bemelen 30, 342.
- v. Silber-Antimon-, Silber-Thallium-, Silber-Wismutlegg., Erstarrungslinn., Kleingefüge, G. J. Petrenko 50, 133.
- v. Silber-Zinklegg., Erstarrungs-, Umwandlungslinn., Kleingefüge, G. J. Petrenko 48, 347.
- v. Silberbromid u. -chlorid bei d. fraktionierten Fällung v. Bromiden u. Chloriden, F. W. Küster 19, 88.
- v. Silberbromid- u. -chlorid m. Kaliumchlorid-, Kaliumbromid bei d. Ausfällung gemischter Silberhalogenide, A. Thiel 24, 17.
- v. Silberbromid- u. -jodid bei d. Ausfällung aus gemischten Lösgg. v. Kaliumbromid, -jodid, A. Thiel 24, 24.
- v. Silberbromid, Silberrhodanid u. ihren Lösgg., F. W. Küster, A. Thiel 33, 129.
- v. Silbernitrat-, Kaliumnitratgemischen, A. Ussow 38, 419.
- v. Silberoxalat- u. -chromat- m. Kaliumoxalat- u. -chromatlösgg., H. Schäfer, R. Abegg 45, 306.

**Gleichgewicht, heterogenes**

- v. Stickstoff-1-oxyd-2-Stickstoff-4-oxydgemischen, Erstarrungs-  
lin., N. v. Wittorff 41, 85.
- v. Strontiumoxyd-Boroxydgemischen, W. Guertler 40, 346.
- im System  $K^+$ ,  $Na^+$ ,  $Mg^{++}$ ,  $Ca^{++}$ ,  $SO_4^{--}$ ,  $Cl^-$ ,  $H_2O$ , Bildungsverhältnisse d. Calcium-  
salze d. ozeanischen Salzablagerungen, J. H. van't Hoff 47, 244.
- im System  $Mg^{++}$ ,  $K^+$ ,  $SO_4^{--}$ ,  $Cl^-$ ,  $H_2O$ , W. Meyerhoffer 34, 145.
- v. Thallium-Aluminium- u. Thallium-Kupferlegg., F. Doerinckel  
48, 185.
- v. Thalliumlegg. m. Cadmium, Kalium, Natrium, Quecksilber,  
Zinn, N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 87.
- v. Thalliumjodiden m. Jodlössg., R. Abegg, W. Maitland 49, 341.
- v. tetragenen Doppelsalzen, W. Meyerhoffer 34, 145.
- v.  $TiO_2 + Na_2CO_3 \rightleftharpoons Na_2TiO_3 + CO_2$  u.  $TiO_2 + K_2CO_3 \rightleftharpoons K_2TiO_3 + CO_2$ , D. P.  
Smith 37, 332.
- Untersuchung durch thermische Analyse in abnormen Fällen, G. Tam-  
mann 45, 24.
- v. Wismut-Schwefelgemischen u. Verbb. m. ihren Schmelzen, A. H. W.  
Aten 47, 386.
- v. Wismut-Tellurlegg., K. Mönkemeyer 46, 415.
- v. Wismut-1-oxy-1-chlorid (u. bromid) m. Kaliumhydroxyd, W. Herz,  
G. Muhs 39, 115.
- v. Wismutoxyd m. Salpetersäure u. Ws., G. M. Rutten, J. M. van Bem-  
melen 30, 842.
- v. Zinkchlorid-Ammoniumchlorid-Ws., P. A. Meerburg 37, 199.
- v. Zinkchlorid-Ws., F. Mylius, R. Dietz 44, 209.
- v. Zinkhydroxyd u. Ammoniumsalsen, W. Herz 23, 222.
- v. Zirkoniumoxyd-Schwefelsäure u. Ws., O. Hauser 45, 185.

**Gleichgewicht, labiles**

- v. Zink-Antimonlegg. m. ihren Schmelzen, S. F. Žemčuznyj 49, 384.
- v. Zinkchlorid-Ws., F. Mylius, R. Dietz 44, 209.

**Gleichgewicht, simultanes**

- d. Reakt.  $Tl^{++} \rightarrow Tl^+$  u.  $2J' \rightarrow J$ , R. Abegg, W. Maitland 49, 341.

**Gleichgewichtskonstante**

- v. Halogenidschmelzen v. Blei, Silber, Zink, R. Lorenz 19, 288.
- d. Verteilung v. Natriumion zwischen Borsäure u. arseniger S., F. Auerbach  
37, 353; s. auch Komplexzerfallskonstante, Dissoziations-  
konstante usw.

**Gleichgewichtsercheinungen**

- bei Fällungsreaktt., F. W. Küster 19, 81.

**Glimmer**

- Spektralanalytisches Verh., O. Vogel 5, 56.
- Strukturformeln, F. W. Clarke, E. A. Schneider 1, 343.

**Glühofen s. Apparate.****Glukonsäure**

- Bildg. aus Dextrose, F. E. Hale 31, 124.

**Glycerin**

- Einw. auf Stärke, F. E. Hale 31, 107.

**Glycerin**

Gemisch m. Wa., Dichten, W. Herz, M. Knoch 45, 269.

Lösungsmittel für Salze usw., W. Herz, M. Knoch 45, 267.

Lösungsmittel (im Gemenge m. Wa.) für Salze usw., W. Herz, M. Knoch 46, 193.

Lösungsmittel für Metallhydroxyde, A. Müller 43, 320.

**Thio-Glykolsäure s. Thioglykolsäure.****Gold**

Anode in Kalilauge, A. Coehn, J. Osaka 34, 86.

Best., elektrolytische, m. rotierender Kathode, H. E. Medway 42, 116.

Best., jodometrische, R. N. Maxson 37, 81.

Best., jodometrische, in Goldchloridlösung. ( $\text{Au}^{\text{III}}$ ), H. Peterson 19, 63.

Best., jodometrische, v. Goldchlorid ( $\text{Au}^{\text{III}}$ ), F. A. Gooch, F. H. Morley 22, 200.

Best., jodometrische, v. kleinen Mengen, Fehlergrenze, R. N. Maxson 40, 254.

Best., kolorimetrische, v. geringen Mengen, R. N. Maxson 49, 172.

Destillation, Krystallf., Dichte, spez. Wärme, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 277.

Destillation in luftleeren Quarzgefäßen, A. Schuller 37, 71.

Dichte, Leitverm., Änderung durch mechanische Einfl., G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm 46, 244.

**Hydrosol s. Goldhydrosol.****kolloidale Lösung s. Goldhydrosol.**

Krystst., quecksilberhaltig, Darst., Th. Wilm 4, 325.

krystallisiertes, Fällung durch Formaldehyd, Trenng. v. Metallen durch Formaldehyd, Krystallf., Dichte, N. Averkieff 35, 329.

quecksilberhaltiges, Krystallf., Th. Wilm 4, 329.

Smp., Smpp., Kleingefüge d. Verbb. u. Legg. m. Antimon u. Wismut, R. Vogel 50, 145.

Smp., Smpp. u. Umwldg. d. Legg. m. Blei, R. Vogel 45, 11.

Smp., Smpp., Gleichgew., heterog., Kleingefüge d. Legg. m. Cadmium, R. Vogel 48, 333.

Smp., Smpp. d. Legg. m. Nickel, M. Levin 45, 238.

Smp., Smpp. d. Legg. m. Thallium, M. Levin 45, 81.

Smp., Smpp., Gleichgew., heterog., Kleingefüge d. Legg. m. Zink, R. Vogel 48, 319.

Smp., Smpp. d. Legg. u. Verbb. m. Zinn, R. Vogel 46, 60.

spez. Wärme, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 246; 248.

Theorie d. Cyanidextraktion, F. Kunschert 41, 355.

Verh. gegen Chlor u. Brom, G. Krüss, F. W. Schmidt 3, 421.

Überspanng. b. d. elektrolytischen Wasserstoffentwicklung, E. Müller 26, 56.

Vorkommen d. palladiumhaltigen Goldes in Kaukasus, Th. Wilm 4, 300.

**Gold-2-Antimon**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, R. Vogel 50, 151.

**Gold-Antimonlegierung**

Kryst., F. Roessler 9, 72; s. auch Leg. v. Gold- u. Antimon.

**Gold-Blei (Legg.) s. Blei-Gold.**

**Gold-Cadmium (Legg.) s. Cadmium-Gold.****Goldbromid (Au<sup>III</sup>)**

Darst., G. Krüss, F. W. Schmidt 3, 425.

**Gold-1-Caesium-4-bromid (Au<sup>III</sup>)**

Darst., Eigenschaft., Krystallf., H. L. Wells, H. L. Wheeler, S. L. Penfield 2, 306.

**Gold-1-Caesium-4-chlorid (Au<sup>III</sup>)**

Darst., Eigenschaft., Krystallf., H. L. Wells, H. L. Wheeler, S. L. Penfield 2, 306.

**Gold-1-Caesium-4-chlorid- $\frac{1}{2}$ -Hydrat (Au<sup>III</sup>)**

Darst., Eigenschaft., Krystallf., H. L. Wells, H. L. Wheeler, S. L. Penfield 2, 306.

**Goldchlorid (Au<sup>III</sup>)**

Einw. auf Kaliumjodid, R. N. Maxson 37, 81.

Verbb. m. organ. Basen, C. Renz 36, 109.

**Gold-1-Hydro-4-chlorid (Au<sup>III</sup>)**

Einfl. auf d. Reakt. v. Kalium-per-manganat m. Chlorwasserstoff, J. Brown 47, 314.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 89.

**Goldchlorid-1-Chinolin (Au<sup>III</sup>)**

C. Renz 36, 109.

**Goldchlorid-1-Pyridin (Au<sup>III</sup>)**

C. Renz 36, 109.

**Goldhydrosol**

Darst. m. Akrolein u. Allylalkohol, Eigenschaften d. Lsgg., N. Castoro 41, 126.

Darst. einer grünen Lsg., M. C. Lea 13, 447.

Darst., Modifikationen, A. Gutbier 32, 348.

flüssiges, A. Gutbier 31, 448.

flüssiges, Th. Wilm 4, 381.

flüssiges, Darst. durch Phenylhydraziniumchlorid, A. Gutbier, F. Resenscheck 39, 112.

Verh. gegen Elektrolyse u. Elektrolyte, J. C. Blake 39, 72.

**Goldlegierungen s. Legierungen von Gold.****Gold-1-Kalium-4-bromid (Au<sup>III</sup>)**

Verh. gegen Kobalt u. Nickel, C. Winkler 8, 2.

**Gold-1-Kalium-2-cyanid (Au<sup>I</sup>)**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 20.

**Gold-1-Natrium-4-chlorid (Au<sup>III</sup>)**

Verh. gegen gleitenden Druck, M. C. Lea 6, 5; 6, 352.

**Gold-1-Natrium-2-cyanid (Au<sup>I</sup>)**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 21.

**Goldoxyd (Au<sup>III</sup>)**

Bildg. v. Ozon beim Erhitzen, O. Brunck 10, 247.

Verh. gegen gleitenden Druck, M. C. Lea 6, 353.

**Goldpurpur**

wasserlöslicher, Darst., Eigenschaft., Konstit., E. A. Schneider 5, 80.

**Gold-1-Rubidium-4-bromid (Au<sup>III</sup>)**

Darst., Eigenschaft., Krystallf., H. L. Wells, H. L. Wheeler, S. N. Penfield 2, 308.

**Gold-1-Rubidium-4-chlorid (Au<sup>III</sup>)**

Darst., Eigenschaft., Krystallf., H. L. Wells, H. L. Wheeler, S. L. Penfield 2, 308.

**3-Gold-1-Wismut**

Kryst., F. Roessler 2, 70.

**Gold-1-Ytterbium-6-chlorid-9-Hydrat**

Darst., Dichte, A. Cleve 32, 138.

**Gold-Zink (Legg.) s. Zink-Gold.****Gold-1-Zinn**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, R. Vogel 46, 60.

**Gold-2-Zinn**

Gleichgew. m. Schmelzen, R. Vogel 46, 60.

**Gold-4-Zinn**

Gleichgew. m. Schmelzen, R. Vogel 46, 60.

**Granat**

Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.

Spektralanalytisches Verh., O. Vogel 5, 65.

**Granit**

Einw. v. Wa. - u. Salzlösgg., Absorptionsercheinungen, M. Dittrich 47, 151.

**Graphit**

Bildg. durch Zersetz. v. Acetylen, H. Erdmann, P. Köthner 18, 48.

**Guanidin**

Fällungsmittel für Metallhydroxyde, W. Herz 27, 310.

**Guanidiniumhydroxyd**

Verwendung z. Fällung v. Magnesiumoxyd, W. Herz, K. Drucker 26, 348.

**Guejarit**

Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 431.

**H****Hämatit**

Darst., H. Arctowski 6, 377.

**Hämatoxylin**

Indikator für Neutralisationsmethth., J. Wagner 27, 149.

**Härte**

d. Elemm., Bez. z. inneren Druck, J. Traube 34, 419.

d. Elemm., Bez. z. inneren Druck, C. Benedicks 47, 459.

v. Cadmium-Goldlegg., R. Vogel 48, 883.

v. Metallen, Abhängigkeit v. Volumen, J. Traube 40, 376.

v. Nickel-Siliciumlegg., W. Guertler, G. Tammann 49, 93.

v. Zink u. Zink-Cadmiumlegg., F. Novak 47, 443.

v. Zink-Silberlegg., G. J. Petrenko 48, 347.

Haftintensität s. Lösungsdruck.

**Halogene**

Best in d. gemischten Silbersalzen durch elektrol. Redukt., F. A. Gooch, Ch. Fairbanks 9, 349.

Komplexbildungstendenz, G. Bodlaender, W. Eberlein 39, 237.

**Halogenide**

v. Alkalien u. Erdalkalien, dilute Färbung, L. Wöhler, H. Kasarnowski 47, 358.

Bibliographie, Systematik, Konstit., P. Pfeiffer 31, 191.

Doppelsalze, Reakt., Systematik, Konstit., Bibliographie, P. Pfeiffer 31, 191.

v. Metallen, Bibliographie d. Verbb. m. Pyridin u. Chinolin, C. Benz 36, 110.

Siedep., relative, d. anorganischen, F. Freyer, V. Meyer 2, 1.

Umsetzungen bei Schmelzen, N. u. Wl. Békétóff 40, 355.

**3-Halogenide**

v. Cäsium, Farbe, Reakt., Krystallf., H. L. Wells, S. L. Penfield 1, 85.

v. Kalium, Darst., Farbe, Reakt., Schmelzpp., Krystallf., H. L. Wells, H. L. Wheeler, S. L. Penfield 1, 442.

v. Rubidium, Darst., Farbe, Reakt., Schmelzpp., Krystallf., H. L. Wells, H. L. Wheeler, S. L. Penfield 1, 442.

**5-Halogenide**

d. Alkalien, H. L. Wells, H. L. Wheeler 2, 255.

**Poly-Halogenide**

d. Erdalkalien, J. Meyer 30, 113.

**Sub-Halogenide**

Ursache d. diluten Farbe v. Alkali- u. Erdalkalihalogeniden, L. Wöhler, H. Kasarnowski 47, 358.

**Halogenverbindungen**

organische, Berechnung thermochemischer Daten, F. W. Clarke 33, 50.

**Halogenwasserstoffsäuren**

Einw. auf Molybdänsäure, E. F. Smith, V. Oberholtzer 4, 236.

Einw. auf Vanadinsäure, F. A. Gooch, R. W. Curtis 38, 246.

**Hammerschlag**

Lösl. in Fluorwasserstoffsäure u. Chlorwasserstoffsäure, E. Deussen 44, 411.

**Harnstoff**

Einfl. auf d. Absorptionskoeffizienten v. Ammoniak in Ws., F. Goldschmidt 36, 88.

Einfl. auf Leitverm. v. Elektrolyten, A. Hantzsch 25, 334.

Verh. gegen Quecksilberverbb. ( $Hg^{II}$ ), L. Pesci 15, 231.

**Hartsalz**

Natürliche Bildg., W. Meyerhoffer 34, 160.

**Hellanthin**

Indikator f. Neutralisationsmethth., J. Wagner 27, 147.

**Helium**

Atomgew., Dichte, Wärmekapazität, N. A. Langlet 10, 290.

Darst. a. Cleveit, N. A. Langlet 10, 289.

Spektrum, W. Crookes 11, 6.

Stellung im System d. Elemente, W. Crookes 18, 72.

**Heptan**

Oxydationstemp., F. C. Phillips 6, 221.



**Heptan**

Reaktt., F. C. Phillips 6, 286.

**n-Heptylalkohol**

Lösl. in Ws., S. Motylewski 38, 417.

**Herapathit** (schwefelsaures Jodchinin)

Anw. z. Nachw. freier Schwefelsäure, M. Carey Lea 4, 440.

Reakt. m. Bariumcarbonat in verdünntem Alkohol, Zusammensetz., A. Christensen 14, 297.

**Heulandit**

Verh. gegen Ammoniumchlorid, Konstit., F. W. Clarke, G. Steiger 29, 341.

**Hexahydrobenzol**

Bildg., G. Lunge, J. Akunoff 24, 191.

**Hexachlorplatinssäure** s. *Platin-2-Hydro-6-chlorid*.**Hexametaphosphorsäure** s. *6 meta-Phosphorsäure*.**Helminerde**

Fraktionierung durch Aniliniumchlorid, Äquivalentgewichtstest., K. Hofmann, G. Krüss 3, 409.

**Holmium**

Bibliographie, R. J. Meyer 43, 416.

**Holmiumchlorid**

O. Pettersson 4, 7.

**Holmiumoxyd**

Darst. aus Monazit, W. Feit, C. Przibylla 43, 202.

Zerlegbarkeit, K. Hofmann, G. Krüss 3, 414.

**Hornblendegranit**

Absorptionsverm., im zersetzten Zustand, Verh. gegen Ws.- u. Salzlösgg., M. Dittrich 47, 151.

**Humit**

fluorfrei, P. Jannasch, J. Locke 7, 92.

**Hyalomelan**

Verh. gegen Ws. u. Alkalien bei 200°, J. Thugutt 2, 152.

**Hydratation**

v. Ammoniak in wässr. Lösgg., F. Goldschmidt 36, 88.

v. Calciumoxyd, Katalyse d. Reaktion, P. Rohland 21, 28.

v. Calciumsulfat (Gips), Katalyse d. Reaktion, [Wesen d. Erhärtung, P. Rohland 35, 199.

v. Calciumsulfat (Gips), Katalyse d. Reaktion durch Salze, P. Rohland 36, 332.

v. Calciumsulfat (Gips) in Gelatinelösg., P. Rohland 40, 182.

Einfl. auf d. Lösl., N. Kurnakow 8, 103.

v. Sulfaten, P. Rohland 35, 201.

v. Zinnsäure, Modifikationen, R. Lorenz 9, 371.

**Hydratationsgeschwindigkeit**

Einfl. positiver u. negativer Katalysatoren, P. Rohland 31, 437.

**Hydratationswärme** s. *thermochemische Daten*.**Hydrate**

v. Ammoniak in Lösgg., F. Goldschmidt 28, 97.

v. Bariumhydroxyd, O. Bauer 47, 401.

Bez. z. Doppelsalzen, A. Werner 3, 291.

**Hydrate**

- Bez. z. Elektroaffinität, R. Abegg, G. Bodlaender 20, 490.  
 v. Bromiden, Verh. beim Erhitzen in Luft u. Bromwasserstoff, Konstit., J. L. Kreider 46, 350.  
 v. Cadmium- u. Zinkchlorid, Lösl., R. Dietz 20, 240.  
 v. Cersulfat ( $\text{Ce}^{\text{III}}$ ), Lösl., W. Muthmann, H. Rölig 16, 450.  
 v. Cersulfat ( $\text{Ce}^{\text{III}}$ ), Lösl. u. Stabilitätsverhältn., J. Koppel 41, 377.  
 v. Per-Chlorsäure, Schmelzpunktlinn., H. J. van Wyk 32, 115.  
 v. Metallnitraten, Lösl., R. Funk 20, 893.  
 v. Natrium-hypo-sulfit, Existenz in geschm. Zustand, F. W. Küster, A. Thiel 21, 401.  
 v. Platin-1-Magnesium-4-cyanid ( $\text{Pt}^{\text{II}}$ ), Löslichkeitslinn., Umwandlungssp., H. Buxhoevden, G. Tammann 15, 319.  
 v. Salzen, Farbe, N. S. Kurnakow 17, 230.  
 v. Salzen zweiwertiger Metalle, Vergleich m. d. Ammoniak- u. Pyridin-verbb., F. Reitzenstein 18, 253.  
 v. Schwefelsäure in Lösg., J. Domke, W. Bein 43, 144.  
 Unterschied v. Hydrogelen (Zirkoniumhydroxyd u. *meta*-Zirkoniumhydroxyd), J. M. van Bemmelen 49, 125.  
 v. Zinkchlorid, Smpp., Lösl., F. Mylius, R. Dietz 44, 209.

**Hydrate, labile**

- v. Salzen d. Wismuts u. d. seltenen Erden, G. Bodmann 27, 270.

**Hydrazin**

- Best., gasanalyt., m. ammoniakal. Kupferlösg., E. Ebler 47, 371.  
 Best., gasanalyt., durch Fehlingsche Lösg., J. Petersen 5, 2.  
 Best., gasanalyt., durch Quecksilber, E. Ebler 47, 377.  
 Best., mafsanalyt., durch Permanganat, J. Petersen 5, 3.  
 Depolarisationspotential, E. Müller 26, 40.

**Hydraziniumamidossulfonat**

- A. Sabanejeff 20, 22.

**Hydraziniumchlorid**

- Reduktionsmittel f. Selenbest., A. Gutbier, G. Metzner, J. Lohmann 41, 297.

**Hydraziniumhydroxyd**

- Fällungsmittel f. Tellur z. Trenng. v. Antimon, A. Gutbier 32, 260.  
 Hydrosolbildner b. Elemm., A. Gutbier 32, 347.  
 Hydrosolbildner f. Gold u. andere Metalle, A. Gutbier 31, 448.  
 Hydrosolbildner b. Selen, A. Gutbier 32, 106.  
 Hydrosolbildner f. Tellur, A. Gutbier 32, 51.  
 Reduktionsmittel f. Selenbest., A. Gutbier, G. Metzner, J. Lohmann 41, 295.

**Hydrazinium-1-nitrat**

- A. Sabanejeff, E. Dengin 20, 24.

**Hydrazinium-2-nitrat**

- A. Sabanejeff, E. Dengin 20, 25.

**Hydrazinium-1-Hydro-1-phosphat**

- Isomerie m. Hydroxylammonium-Hydro amidophosphat, A. Sabanejeff 17, 488.

**Hydrazinium-4-Hydro-2-phosphat**

- Isomerie m. Hydroxylammonium-hypo-phosphat, A. Sabanejeff 17, 489.

**Hydrazinium-hypo-phosphat**

Isomerie m. Ammonium-2meta-phosphat, A. Sabanejeff 17, 490.

A. Sabanejeff 20, 22.

**Hydrazinium-2-Hydro-1-phosphit**

Isomerie m. Ammonium-Hydro-amidophosphat, A. Sabanejeff 17, 486.

**Hydrazinium-4-Hydro-2-phosphit**

Isomerie m. Ammonium-hypo-phosphat, A. Sabanejeff 17, 487.

**Hydraziniumsalze**

Anw. z. qual. Trenng. v. Metallen, E. Ebler 48, 61.

**Hydraziniumsulfat**

Oxydation durch Alkalibromat, M. Schlötter 37, 164.

Reduktionsmittel f. Jodate u. Chlorate, M. Schlötter 38, 184.

Reduktionsmittelf. Selenbest., A. Gutbier, G. Metzner, J. Lohmann 41, 297.

**Hydraziniumsulfid**

A. Sabanejeff, A. Speransky 20, 24.

**Hydrazinium-pyro-sulfid**

A. Sabanejeff, A. Speransky 20, 23.

**Hydrazinium-2thionat**

A. Sabanejeff 20, 21.

**Hydrogel**

Absorptionsverbb., J. M. van Bemmelen 36, 380.

v. Aluminiumhydroxyd, Entwässerung, J. M. van Bemmelen 5, 481.

v. Aluminiumhydroxyd, Wassergehalt, J. M. van Bemmelen 18, 145.

v. Berylliumhydroxyd, Wassergehalt, J. M. van Bemmelen 18, 146.

Bildg. in verschiedenen kolloid. Lösgg., A. Müller 36, 340.

v. Chromhydroxyd ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ ), Wassergehalt, J. M. van Bemmelen 18, 144.

v. Eisenhydroxyd ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), Entwässerung, J. M. van Bemmelen 5, 482.

v. Eisenhydroxyd ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), Entwässerungserscheinungen, Isotherme bei  $15^\circ$ , J. M. van Bemmelen 20, 185.

v. Eisenhydroxyd ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), Wassergehalt, J. M. van Bemmelen 18, 144.

v. Eisenhydroxyd u. Kieselsäure, Absorptionsverbb. m. Säuren u. Basen, J. M. van Bemmelen 36, 387.

v. Eisenphosphat ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), E. A. Schneider 5, 84.

v. Eisenphosphat ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), E. A. Schneider 7, 386.

v. Elemm., A. Gutbier 32, 347.

v. Kieselsäure, E. Jordis, E. H. Kanter 35, 16.

v. Kieselsäure, E. Jordis 44, 204.

v. Kieselsäure, Hohlräume b. d. Entwässerung, J. M. van Bemmelen 18, 98.

v. Kieselsäure, Verh. bei höheren Temp., Dichte, J. M. van Bemmelen 30, 265.

v. Kupferhydroxyd ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ ), Darst., Entwässerungslin., J. M. van Bemmelen 5, 468.

v. Selen, A. Gutbier 32, 106.

v. Silber, J. C. Blake 37, 243.

v. Tellur, A. Gutbier 32, 51.

Unterschied v. chem. Hydraten; Modifikationen v. Zirkoniumhydroxyd, J. M. van Bemmelen 49, 125.

**Hydrogel**

- v. Zinn-2-oxyd, Wassergehalt, J. M. van Bemmelen 18, 144.
- s. auch Hydrosol, Kolloid u. Kolloidlösg.

**Hydrolangbeinitzsulfat-2-Hydrat**

- Bildg., Zusammensetz. d. ges. Lösg., W. Meyerhoffer, F. G. Cottrell 27, 442.

**Hydroyse**

- d. Alkalisalze v.  $\text{Be}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Zn}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Ge}(\text{OH})_4$ ,  $\text{Sn}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Pb}(\text{OH})_2$ , A. Hantzsch 30, 289.
- v. Antimonsulfat, S. Metzl 48, 148.
- v. Berylliumsulfat, Ch. L. Parsons 42, 254.
- v. Bleichlorid ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ ), H. F. Fernau 17, 851.
- v. Bleichlorid ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ ), C. L. v. Ende 26, 155.
- v. Blei-2-sulfat ( $\text{Pb}^{\text{IV}}$ ), Wärmetönung, F. Dolezalek, K. Finckh 50, 89.
- v. Cersalzösgg. ( $\text{Ce}^{\text{IV}}$ ), R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 866.
- v. Chromafen u. 2Chromaten d. Quecksilbers, Wismuts u. Bleis, A. J. Cox 50, 226.
- v. Chrom- u. Eisensulfat, Bedeut. f. d. Best. v. Schwefelsäure in Gegenw. v. Eisen, Th. W. Richards 23, 887.
- v. Eisenacetat ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), W. Herz 20, 16.
- v. Eisenacetatverbb., A. Rosenheim, P. Müller 39, 175.
- v. Eisenchlorid ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), F. W. Küster 11, 167.
- v. Eisensulfat ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), F. W. Küster 11, 170.
- Gleichgew., heterogenes, Thermodynamik desselb., F. Dolezalek, K. Finckh 50, 82.
- v. Indikatorsalzen, J. Wagner 27, 140.
- v. Natriumsulfid u. Natrium-*poly*-sulfiden, F. W. Küster, E. Heberlein 43, 64.
- v. Natriumsulfidlösgg., A. Fischer 42, 386.
- v. Natrium-*poly*-sulfidlösgg., F. W. Küster 44, 445.
- v. Neutralsalzen, K. Arndt 28, 864.
- v. Quecksilberchlorid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ), Verh. gegen Calciumcarbonat, H. Arctowski 9, 182.
- v. Quecksilbersalzen, A. J. Cox 40, 146.
- v. Salzlösgg. durch d. absorbierende Wirkung v. Kolloiden, J. M. van Bemmelen 23, 360.
- v. Sulfaten, Nachw. durch Jodchinin, M. Carey Lea 4, 440.
- v. Siliciumchlorid ( $\text{Si}^{\text{IV}}$ ), W. v. Kowalevsky 25, 194.
- v. Stärke unter Einfl. v. Jod u. Oxydationsmitteln, F. E. Hale 31, 100.
- v. Thalliumnitrat ( $\text{Tl}^{\text{III}}$ ), R. Abegg, J. F. Spencer 44, 395.
- v. Titanchlorid ( $\text{Ti}^{\text{IV}}$ ), W. v. Kowalevsky 25, 189.
- v. Uranbromid ( $\text{U}^{\text{IV}}$ ), Th. W. Richards, B. S. Merigold 31, 255.
- v. Wismutnitrat, G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 342.
- v. Zinnbromid ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ ) u. Zinnchlorid ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ ), R. Lorenz 9, 376.
- v. Zinnchlorid ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ ), W. v. Kowalevsky 23, 9.
- v. Zirkonium-1-*oxy*-2-chlorid, R. Ruer 43, 283.
- v. Zirkoniumsulfat, O. Hauser 45, 185.

**Hydroperoxyd s. Wasserstoff-per-oxyd.**

**Hydroschweflige Säure**

Bildg. aus schwefliger Säure u. Zinnchlorid ( $\text{Sn}^{\text{II}}$ ), M. Kohn 49, 443.

Formel, Reduktionswirkung, Verh. b. Oxydation, Zerfall d. Salze, J. Meyer 34, 43.

Hydrosolbildner f. Kupfer, Silber, Quecksilber, Selen usw., J. Meyer 34, 50.

**Hydrosol**

v. Acetylenkupfer, F. Küssert 34, 453.

v. Arsensulfid ( $\text{As}^{\text{III}}$ ), F. W. Küster, G. Dahmer 34, 410.

v. Arsensulfid ( $\text{As}^{\text{III}}$ ), Gelbildg. durch Ammonsalze, H. Winter 43, 223.

v. Edelmetallen (Gold, Platin, Palladium, Osmium, Ruthenium), Darst. durch Akrolein u. Allylalkohol, N. Castoro 41, 126.

v. Eisenhydroxyd ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), A. Rosenheim, P. Müller 39, 175.

v. Eisenhydroxyd ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), Bindung d. Chlors, R. Ruer 43, 91.

v. Eisenoxyd u. Kieselsäure, Absorptionsverbb. m. Säuren u. Basen, J. M. van Bemmelen 36, 387.

v. Elemm. (Au, Se, Te, Ag, Pt, Hg, Cu), A. Gutbier 32, 347.

v. Gold, A. Gutbier 31, 448.

v. Gold, A. Gutbier, F. Resenscheck 39, 112.

v. Gold, Verh. gegen Elektrolyse u. Elektrolyte, Koagulation, J. C. Blake 39, 72.

v. Goldpurpur, E. A. Schneider 5, 80.

v. Kieselsäure, E. Jordis, E. H. Kanter 35, 16.

v. Kieselsäure, E. Jordis 44, 200.

v. Kobaltoxyd ( $\text{Co}^{\text{II}}$ ), C. Tubandt 45, 368.

v. Kupfer, J. Meyer 34, 50.

v. Molybdänsäure, A. Rosenheim, J. Davidsohn 37, 316.

v. Selen, A. Gutbier 32, 106.

v. Selensulfid, A. Gutbier 32, 294.

v. Selensulfid, A. Gutbier, J. Lohmann 43, 407.

v. Selensulfid, Einw. d. Lichtes, A. Gutbier, J. Lohmann 42, 325.

v. Silber, J. C. Blake 39, 69.

v. Silber, A. Gutbier, G. Hofmeier 45, 77.

v. Tellur, Darst., Modifikationen, A. Gutbier 32, 52.

v. Tellur, Darst. durch Elektrolyse, A. Gutbier, F. Resenscheck 40, 264.

v. Tellur, Darst. durch Hydroxylammoniumchlorid u. unterphosphorige S., A. Gutbier 32, 91.

v. Tellur, Darstellungsmethth., Eigenschaften, A. Gutbier 42, 177.

v. Tellur-2-sulfid, A. Gutbier 32, 292.

v. Tellur-3-sulfid, A. Gutbier 32, 293.

v. Titansäure, E. A. Schneider 8, 96.

v. Wismut, Kupfer, Quecksilber, A. Gutbier, G. Hofmeier 44, 225.

v. Zirkonium, Leitverm., Verh. bei Elektrolyse, E. Wedekind 45, 385.

v. Zirkoniumhydroxyd, R. Ruer 43, 288.

v. Zirkoniumhydroxyd, Bindung d. Chlors, R. Ruer 43, 85.

v. *Meta*-Zirkoniumhydroxyd, R. Ruer 43, 294.

v. *Meta*-Zirkoniumhydroxyd, J. M. van Bemmelen 49, 125.

a. auch Hydrogel, Kolloid, Kolloidlösung.

**Hydrosulfatoimidooctaminkobaltisalze**

A. Werner, A. Baselli 16, 139, s. Kobaltammine ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ).

**Hydrosulfite**

Formel, Reduktionswirkungen, Verh. bei Oxydation, Zerfall, Konstit., J. Meyer 34, 48.

**Hydroxyde**

Einw. auf d. Plastizität v. Tonen, P. Rohland 41, 328.

d. Metalle, elektrochemische Darst., R. Lorenz 12, 486.

v. Metallammoniakkomplexen (Cu, Ni, Cd, Zn, Ag), Konstit. d. Lösgg., Potentiale v. Konzentrationselemm., Leitverm., Hydroxylionenkonz., W. Bonsdorff 41, 182.

**Hydroxylamin**

Bildg. bei Redukt. v. Salpetersäure durch Elektrolyse, J. Tafel 31, 290.

Depolarisationspotential, E. Müller 26, 39.

Dichte, Molekularvol., H. Goldschmidt, K. Syngros 5, 180.

Einw. auf Niobate, K. A. Hofmann, V. Kohlschütter 16, 478.

Einw. auf Vanadiumsulfatlösg. ( $\text{V}^{\text{III}}$ ), A. Piccini 11, 111.

Oxydationswirkung, L. Marino 20, 452.

Verbb., anorganische, K. A. Hofmann, V. Kohlschütter 16, 463.

Verbb., m. Metallcarbonaten, H. Goldschmidt, K. Syngros 5, 129.

Verb. m. Molybdän-2-oxyd ( $\text{Mo}^{\text{IV}}$ ) u. Kaliumcyanid,  $\text{MoO}_3 \cdot 4\text{KCN} \cdot \text{NH}_4\text{OH} \cdot \text{H}_2\text{O}$ , K. v. d. Heide, K. A. Hofmann 12, 283.

Verbb. m. Vanadinaten, K. A. Hofmann, V. Kohlschütter 16, 470.

Verbb. m. Uransäure ( $\text{U}^{\text{VI}}$ ) u. Ammoniak, K. A. Hofmann 15, 75.

**2 Hydroxylamin  $\text{NH}(\text{OH})_2$**

Hypothet. Bildg. bei Redukt. v. Salpetersäure durch Elektrolyse, J. Tafel 31, 293.

**Hydroxylamin-Calciumhydroxyd**

K. A. Hofmann, V. Kohlschütter 16, 464.

**Hydroxylammonium-Hydro-amidophosphat**

Isomerie m. Hydrazinium-Hydro-phosphat, A. Sabanejeff 17, 488.

**Hydroxylammoniumamidossulfat**

Isomerie m. Ammoniumoxyamidossulfat, A. Sabanejeff 17, 491.

**Hydroxylammonium-Ammonium-Hydro-phosphit**

K. A. Hofmann, V. Kohlschütter 16, 466.

**Hydroxylammonium-Ammoniumwolframat**

K. A. Hofmann, V. Kohlschütter 16, 465.

**Hydroxylammouiumchlorid**

Darst. aus Salpetersäure durch elektrolyt. Redukt. m. amalgam. Bleikathoden, J. Tafel 31, 321.

Fällungsmittel für Selen, A. Gutbier, G. Metzner, J. Lohmann 41, 299.

Fällungsmittel für Tellur z. Trenng. v. Antimon, A. Gutbier 32, 268.

Gefrierpp. wässr. Lösgg., H. Goldschmidt, K. Syngros 5, 133.

Hydrosolbildner bei Elemm., A. Gutbier 32, 347.

Hydrosolbildner bei Selen, A. Gutbier 32, 106.

Hydrosolbildner bei Tellur, A. Gutbier 32, 91.

Molekularvol. in Lösgg., J. Traube 8, 48.

**Hydroxylammonium-*hypo*-phosphat**

Isomerie m. Hydrazinium-4-*Hydro*-2-phosphat, A. Sabanejeff 17, 489.  
 2-Hydroxylammonium-1-*Hydro*-phosphit

K. A. Hofmann, V. Kohlschütter 16, 467.

**Hydroxylammonium-*hypo*-phosphit**

Isomerie m. Ammonium-2-*Hydro*-phosphit, A. Sabanejeff 17, 488.

**Hydroxylammoniumsalsze**

Anw. z. qual. Trenng. v. Metallen, E. Ebler 48, 61.

**Hydroxylammoniumsulfat**

Oxydation durch Alkalibromat, M. Schlötter 37, 164.

Verh. gegen Schwefel- u. Salpetersäure bei elektr. Redukt. m. verschiedenen Kathoden, J. Tafel 31, 317.

**Hydroxylammonium-2thionat**

Isomerie m. Ammonium-*per*-sulfat, A. Sabanejeff 17, 485.

**Hydroxylionen**

Best. in Metallhydroxyd-Ammoniaklössg., W. Bonsdorff 41, 173.

Entladung u. Wirksamkeit bei d. Elektrolyse v. Chlorwasserstoffsäure, F. Haber, S. Grinberg 16, 203.

Entladungspotential, F. Plzák 32, 385.

**Hygroskopizität**

v. Tonen, J. M. van Bemmelen 42, 314.

**Hyperborsäure s. *Per*-Borsäure u. *Per*-Borate.****Hyperoxyde s. *Per*-Oxyde.****Hypochlorit s. *Hypo*-Chlorit.****I****Ilvait**

Einw. v. Ammoniumchlorid, F. W. Clarke, G. Steiger 29, 346.

**Imidechromate ( $\text{Cr}^{\text{VI}}$ )**

Bildg. durch Einw. v. fl. Ammoniak auf Chrom-3-oxyd ( $\text{Cr}^{\text{VI}}$ ), A. Rosenheim, F. Jacobssohn 50, 299.

**Imidekobaltammine s. Kobaltammine.****Imidemolybdänate**

A. Rosenheim, F. Jacobssohn 50, 303.

s. auch Molybdänate ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ ).

**Imidophosphorsäure**

$\text{PO}(\text{OH})_2 \cdot \text{NH} \cdot \text{POOH} \cdot \text{NH} \cdot \text{POOH} \cdot \text{NH} \cdot \text{PO}(\text{OH})_2$ , Darst., Salze, H. N. Stokes 19, 51.

**Indikatoren**

Anw. d. Elektrometers als Indikator, F. Crotogino 24, 236.

Einteilung d. Indikatoren, für Neutralisationsmethd., J. Wagner 27, 138.  
 für Säuren, Theorie d. Wirkung, M. C. Lea 12, 343.

Verh. u. Theorie v. Methylorange u. Phenolphthalein F. W. Küster 13, 135.

**Indium**

Atomgew., Internat. Atomgewichtsausschuß 1905 43, 1.

Atomgew., A. Thiel 39, 119.

Elektrochemie d. Metalles u. d. Verbb. Potential, A. Thiel 40, 332.

**Indium**

Krystallf., Dichte, Smp. usw., A. Thiel 40, 320.

Reindarst., Elektrolyse, Atomgew., Eigenschaften d. Metalles u. d. Verbb., quant. Best., physiolog. Wirkungen, A. Thiel 40, 280.

Trenng. v. Eisen, A. Thiel 40, 284.

Vorkommen in Hüttenprodukten, Reindarst., A. Thiel 40, 284.

**Indiumalaun (In<sup>III</sup>)**

A. Piccini, V. Fortini 31, 451.

**Indium-1-Ammonium-2-sulfat-4-Hydrat (In<sup>III</sup>)**

A. Piccini, V. Fortini 31, 452.

**Indiumbromid (In<sup>I</sup>)**

Darst., chem. Eigenschaften, Dampfdichte, A. Thiel 40, 328.

**Indiumbromid (In<sup>III</sup>)**

Darst., chem. Eigenschaften, Dampfdichte, A. Thiel 40, 328.

**Indiumbromid (In<sup>III</sup>)**

Darst., Analysen, Anw. z. Atomgewichtsbest., A. Thiel 40, 317.

**Indium-4-Chinolinium-7-chlorid (In<sup>III</sup>)**

C. Renz 36, 102.

**Indiumchlorid (In<sup>I</sup>)**

Darst., Anw. z. Atomgewichtsbest., A. Thiel 40, 303.

**Indiumchlorid (In<sup>III</sup>)**

Darst., Analysen, Anw. z. Atomgewichtsbest., Leitverm. d. Lsgg., A. Thiel 40, 304.

Verbb. m. organischen Basen, Doppelsalze, C. Renz 36, 101.

**Indium-1-oxy-1-chlorid (In<sup>III</sup>)**

A. Thiel 40, 327.

**Indium-3-chlorid-3-Pyridin**

C. Renz 36, 101.

**Indium-3-fluorid-3-Hydrat**

Darst., Lösl., chem. Eigenschaften, A. Thiel 40, 331.

**Indiumhydroxyd**

A. Thiel 40, 322.

**Indiumjodid (In<sup>III</sup>)**

Darst., Analysen, Anw. z. Atomgewichtsbest., Dissoziation, A. Thiel 40, 305.

**Indiumlegierungen s. Legierungen v. Indium.****Indiumnitrat**

Verh. bei Erhitzen, J. Meyer 47, 281.

**Indiumoxyd (In<sup>III</sup>)**

Darst., Anw. z. Atomgewichtsbest., Flüchtigkeit, A. Thiel 40, 322.

Fluchtigkeit, J. Meyer 47, 281.

Fluchtigkeit, A. Thiel 48, 201.

**Indium-3-Pyridinium-6-chlorid**

C. Renz 36, 101.

**2-Indium-1-sulfid**

A. Thiel 40, 324.

**2-Indium-3-sulfid**

A. Thiel 40, 324.



**Induktionsperiode**

d. Reakt. zwischen Kalium-*per*-manganat u. Oxalsäure, A. Skrabal 42, 36.

**Induktionszeit**

bei Auflösg. v. Zink in SS., T. Ericson-Aurén 27, 221.

**Inkubationsperiode**

d. Reakt. zwischen Kalium-*per*-manganat u. Oxalsäure, A. Skrabal 42, 36.

**Innenvolumen**

d. Atome, Definition, J. Traube 40, 374.

**Innere Reibung s. Reibung, innere.****Inversionsgeschwindigkeit**

v. Rohrzucker durch Bor- u. Uranfluorwasserstoffsäure, E. Deussen 44, 410.

v. Rohrzucker durch Fluorwasserstoff- u. Kieselfluorwasserstoffsäure, E. Deussen 44, 306.

**Inversionskonstante**

v. Monochloressigsäure, E. Deussen 44, 318.

**Ionen**

v. Ammoniak, C. Frenzel 32, 327.

elektromotorisch wirksame u. unwirksame, C. Fredenhagen 29, 440.

Farbe, Bez. zwischen Farbe d. Atoms u. Moleküls, M. C. Lea 9, 313.

Farbe, Bez. z. d. d. Atome oder Moleküle, M. C. Lea 12, 340.

Farbe, als Funktion d. Atomgew., J. Thomson 10, 155.

Wanderungsgeschw. in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centerszwer 30, 170.

**Ionenbeweglichkeit**

komplexer Molybdänate u. Wolframate, H. Grossmann, H. Krämer 41, 54.

**Ionenkomplexe**

Valenzstruktur, R. Abegg 39, 360.

**Ionenkonzentration**

v. Kupfersalzen ( $\text{Cu}^{+n}$ ), schwerlöslichen, berechnet aus d. Potentialen d. Kupferelektrode in ihren Lösgg., Cl. Immerwahr 24, 272.

in Metallhalogenidenschmelzen, Berechnung, R. Lorenz 22, 252.

**Ionenlöslichkeit**

Bez. z. freien Bildungsenergie, R. Abegg, G. Bodländer 20, 460.

**Ionenreaktionen**

v. Metallsalzen in Pyridinlösg., J. Schröder 44, 1.

v. Nioboxalaten, F. Russ 31, 74.

v. 2-Pyridin-4-Aquo-Chromsalzen, P. Pfeiffer 31, 421.

v. Vanadium ( $\text{V}^{\text{III}}$ ), A. Piccini, L. Marino 32, 68.

**Ionisation s. Dissoziation, elektrolytische.****Ionisierungsmittel**

anorganische, P. Walden 25, 209; 29, 371.

**Ionisationsvermögen s. Dissoziationsvermögen.****Iridium**

Darst., Analyse, W. Palmaer 10, 328.

Nachw. in Platin, P. Bergsöe 19, 322.

**Iridium**

Trenng. v. Rhodium, A. Piccini, L. Marino 27, 71.

**Iridiumaethylmerkaptid ( $\text{Ir}^{\text{II}}$ )**

K. A. Hofmann, O. W. Rabe 14, 295.

**Iridiumalaune**

Darst., Krystallf., Smpp., L. Marino 42, 217.

**Iridiumammine ( $\text{Ir}^{\text{III}}$ )**

4-Ammin-2-Chloro-Iridiumchlorid-1-Hydrat, Darst., Krystallf., Leitverm., W. Palmaer 13, 211.

4-Ammin-2-Chloro-Iridium-Iridium-6-chlorid, W. Palmaer 13, 215.

4-Ammin-2-Chloro-Iridiumsulfat-2-Hydrat, W. Palmaer 13, 214.

5-Ammin-1-Aquo-Iridiumbromid, W. Palmaer 10, 370.

5-Ammin-1-Aquo-Iridiumchlorid, W. Palmaer 10, 368.

5-Ammin-1-Aquo-Iridiumjodid, W. Palmaer 10, 371.

5-Ammin-1-Aquo-Iridium-Iridium-6-chlorid, W. Palmaer 10, 372.

5-Ammin-1-Aquo-Iridiumnitrat, W. Palmaer 10, 372.

5-Ammin-1-Bromo-Iridiumbromid, W. Palmaer 10, 359.

5-Ammin-1-Bromo-Iridiumnitrit, W. Palmaer 10, 362.

5-Ammin-1-Bromo-Iridiumsulfat-1-Hydrat, W. Palmaer 10, 363.

5-Ammin-1-Chloro-Iridiumbromid, Darst., Krystallf., W. Palmaer 10, 347.

5-Ammin-1-Chloro-Iridiumchlorid, Darst., Krystallf., Leitverm., Dichte, W. Palmaer 10, 340.

5-Ammin-1-Chloro-Iridiumhydroxyd, W. Palmaer 10, 346.

5-Ammin-1-Chloro-Iridiumjodid, Darst., Krystallf., W. Palmaer 10, 349.

5-Ammin-1-Chloro-Iridium-Iridium-6-chlorid  $\left[\text{Ir}\left(\frac{\text{NH}_3}{\text{Cl}}\right)_3(\text{IrCl}_6)_2\right]$ , W. Palmaer 10, 356.

5-Ammin-1-Chloro-Iridiumnitrat, Darst., Krystallf., W. Palmaer 10, 350.

5-Ammin-1-Chloro-Iridiumnitrit, W. Palmaer 10, 350.

5-Ammin-1-Chloro-Iridiumoxalat, W. Palmaer 10, 355.

5-Ammin-1-Chloro-Iridium-Platin-6-chlorid ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ ), W. Palmaer 10, 356.

5-Ammin-1-Chloro-Iridiumsulfat-2-Hydrat, W. Palmaer 10, 351.

5-Ammin-1-Chloro-Iridiumsulfat  $4\left[\left(\text{Ir}\left(\frac{\text{NH}_3}{\text{Cl}}\right)_3\right)\text{SO}_4\right] \cdot 3\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ , W. Palmaer 10, 353.

5-Ammin-1-Chloro-Iridium-2thionat, W. Palmaer 10, 354.

5-Ammin-1-Jodo-Iridiumjodid, W. Palmaer 10, 364.

5-Ammin-1-Nitrato-Iridiumnitrat, W. Palmaer 10, 366.

6-Ammin-Iridiumbromid, W. Palmaer 10, 380.

6-Ammin-Iridiumchlorid, W. Palmaer 10, 378.

6-Ammin-Iridium-Eisen-6-cyanid ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), W. Palmaer 10, 383.

6-Ammin-Iridiumjodid, W. Palmaer 10, 381.

6-Ammin-Iridium-Iridium-6-chlorid ( $\text{Ir}^{\text{III}}$ ), W. Palmaer 10, 383.

6-Ammin-Iridiumnitrat, W. Palmaer 10, 382.

Nomenklatur, Bibliographie, W. Palmaer 10, 320.

**Iridiumammoniakverbindungen s. Iridiumammine.****Iridium-1-Ammonium-2-sulfat-12-Hydrat ( $\text{Ir}^{\text{III}}$ )**

Darst., Smp., Krystallf., L. Marino 42, 221.

**Iridiumanode**

anormale Polarisisation durch Halogene, E. Müller, A. Scheller 48, 112.

**Iridium-1-Chlorsium-2-sulfat-12-Hydrat (Ir<sup>III</sup>)**

Darst., Krystallf., Smp., L. Marino 42, 217.

**Iridiumchlorid (Ir<sup>III</sup>)**

W. Palmaer 10, 330.

Verh. gegen Ammoniak, W. Palmaer 10, 334.

**Iridiumchlorid (Ir<sup>IV</sup>)**

Verbb. m. organ. Basen, C. Renz 36, 105.

Verh. gegen Ammoniak, W. Palmaer 10, 334.

**Iridiumchlorid-1-Chinolin (Ir<sup>IV</sup>)**

C. Renz 36, 106.

**Iridiumchlorid-2-Pyridin (Ir<sup>V</sup>)**

C. Renz 36, 105.

**Iridiumhydroxyd (Ir<sup>III</sup>)**

Darst., L. Marino 42, 214.

**Iridium-2-Kalium-6-chlorid (Ir<sup>IV</sup>)**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 38.

Verh. gegen Ammoniak, W. Palmaer 10, 334.

**Iridium-3-Kalium-6-chlorid (Ir<sup>III</sup>)**

Verh. gegen Ammoniak, W. Palmaer 10, 334.

**Iridium-1-Kalium-2-sulfat-12-Hydrat (Ir<sup>III</sup>)**

Darst., Smp., L. Marino 42, 220.

**Iridiumlegierungen s. Legierungen v. Iridium.****Iridium-Platin**

Angreifbarkeit b. d. Elektrolyse v. Chlorwasserstoffsäure, F. Haber 16, 446.

**Iridium-1-Rubidium-2-sulfat-12-Hydrat (Ir<sup>III</sup>)**

Darst., Smp., L. Marino 42, 219.

**2-Iridium-3-sulfat- $\alpha$ -Hydrat (Ir<sup>III</sup>)**

Darst., Alaune, L. Marino 42, 214.

**Iridium-1-Thallium-2-sulfat-12-Hydrat (Ir<sup>III</sup>, Tl<sup>I</sup>)**

Darst., L. Marino 42, 222.

**Isobutan**

Oxydationstemp., F. C. Phillips 6, 221.

Reakt., F. C. Phillips 6, 236.

**Isobutylen**

Oxydationstemp., F. C. Phillips 6, 224.

Reakt., F. C. Phillips 6, 237.

**Isodimorphe**

v. Selen u. Schwefel, W. E. Ringer 32, 183.

v. Vanadiumsulfat-7-Hydrat (V<sup>III</sup>) u. Magnesiumsulfat-7-Hydrat, A. Piccini, L. Marino 32, 64.

v. Wismutnitrat m. Nitraten seltener Erden, G. Bodman 27, 261.  
s. auch Isomorphie u. Polymorphie.

**Isomaltose**

Bildg. aus Stärke, F. E. Hale 31, 124.

**Isomerie**

- v. 2-Äthylendiamin-2-Chloro-Kobalt-Antimon-6-chlorid, P. Pfeiffer, M. Tapuach 49, 487.
- v. 2-Äthylendiamin-2-Rhodanato-Kobaltsalzen ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ), A. Werner, F. Bräunlich 22, 128.
- v. 2-Ammin-2-Aquo-2-Chloro-Kobaltchlorid ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ), A. Werner 15, 170, 172.
- v. 3-Ammin-2-Aquo-1-Chloro-Kobaltsulfat, grau u. violett, A. Werner 15, 149.
- v. 2-Ammin-2-Aquo-3-Rhodanato-Chrom,  $\alpha$ - u.  $\beta$ -Verb., Darst., Reakt., Gefrierpunktserniedrigung, A. Werner, G. Richter 15, 268.
- v. 3-Ammin-3-Chloro-Rhodium, S. M. Jörgensen 5, 174.
- v. 3-Ammin-3-Nitrito-Kobalt ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ), S. M. Jörgensen 5, 175.
- v. 3-Ammin-3-Nitrito-Kobalt, A. Werner 8, 179.
- v. 5-Ammin-1-Nitrito-Kobaltchlorid, Xanthokobaltchlorid, S. M. Jörgensen 5, 172.
- v. 4-Ammin-Platin-Platin-4-chlorid ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ ), rotem Salz u. Magnus grünem Salz, S. M. Jörgensen, S. P. L. Sörensen 48, 441.
- v. Ammoniumoxyamidosulfat m. Hydroxylammoniumamidosulfat A. Sabanejeff 17, 491.
- v. anorgan. Verbb., A. Sabanejeff 17, 480.
- v. anorgan. Verbb., A. Hantzsch 19, 106.
- v. anorgan. Verbb., W. Herz 28, 342.
- v. Chromchloridsulfaten, R. F. Weinland, R. Krebs 48, 251.
- v. Chromrhodaniden, ammoniakalischen, A. Werner, G. Richter 15, 243.
- v. 2-Dimethylamin-2-Ammin-Platin-Platin-4-chlorid ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ ), S. M. Jörgensen 48, 385.
- v. Hydrazinium-Hydro-phosphat m. Hydroxylammonium-Hydro-amidophosphat, A. Sabanejeff 17, 488.
- v. Hydrazinium-2-Hydro-phosphat m. Hydroxylammonium-hypo-phosphat, A. Sabanejeff 17, 489.
- v. Hydrazinium-hypo-phosphat m. Ammonium-meta-phosphat, A. Sabanejeff 17, 490.
- v. Hydrazinium-2-Hydro-phosphit m. Ammonium-Hydro-amido-phosphat, A. Sabanejeff 17, 486.
- Hydrazinium-2-Hydro-phosphit m. Ammonium-hypo-phosphat, A. Sabanejeff 17, 487.
- v. Hydroxylammonium-hypo-phosphit m. Ammonium-2-Hydro-phosphit, A. Sabanejeff 17, 483.
- v. Hydroxylammonium-2thionat m. Ammonium-per-sulfat, A. Sabanejeff 17, 485.
- v. Kobalt-Ammoniumrhodanid u. Kobaltrhodanid-Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 28.
- Konfigurationsbest. bei Kobaltamminen ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ), A. Werner 8, 182.
- v. Metallammoniaken,  $\text{MR}_4$ , A. Werner 3, 310.
- v. Metallammoniaken,  $\text{MR}_6$ , A. Werner 3, 297.
- v. Metallhydroxyden, A. Hantzsch 30, 338.

**Isomerie**

- v. Molybdänsäure-1-Hydrat ( $\text{MoO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ), A. Rosenheim, J. Davidsohn 37, 316.
- v. Nickelrhodanid-2-Äthylendiamin-1-Hydrat, H. Grossmann, B. Schück 50, 5.
- v. Platin-4-Ammin-Metall-4-chloriden u. 4-Ammin-Metall-Platin-4-chloriden, N. S. Kurnakow 17, 208.
- v. Platinchlorid-Alkylphosphitverb. ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ ), A. Rosenheim, W. Levy 43, 34.
- v. Platin-2-Kalium-2-oxalat ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ ), H. G. Söderbaum 6, 46.
- v. Platin-2-Kalium-2-oxalat ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ ), A. Werner 12, 50.
- v. Rhodanwasserstoffsäure in Kobaltamminen ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ), A. Werner 22, 97.
- Stereoisomerie v. Koordinationsverb., A. Werner 9, 391.
- v. Thalliumjodiden (Tautomerie), R. Abegg, W. Maitland 49, 341.
- v. Zirkoniumhydroxyd, R. Ruer 43, 282.
- s. auch Allotropie, Polymorphie, Tautomerie.

**Isomorphie**

- v. Antimon m. Zinn, W. Reinders 25, 113.
- v. Blei-3-Kalium-1-Hydro-8-fluorid ( $\text{Pb}^{\text{IV}}$ ) m. Zinn-3-Kalium-1-Hydro-8-fluorid, B. Brauner 7, 7.
- v. Blei-2-Kalium-3-oxyd-3-Hydrat m. Platin-2-Kalium-3-oxyd u. Zinn-2-Kalium-3-oxyd, J. Bellucci, N. Parravano 50, 102.
- v. Brom m. Jod u. m. Jod-Brom, P. C. E. Meerum Terwogt 47, 203.
- Einfl. a. d. Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 68.
- v. Eisen u. Mangan, M. Levin, G. Tammann 47, 136.
- v. Eisen m. Nickel u. Kobalt, W. Guertler, G. Tammann 45, 205.
- v. Fluoriden u. Oxy-Fluoriden, F. Mauro 2, 30.
- v. Natriumsulfat, -molybdänat, -wolframat, H. E. Boeke 50, 355.
- v. Platinaten u. Stannaten, J. Bellucci 44, 183.
- v. Sulfaten d. seltenen Erden (Erd-Cerisulfaten), B. Brauner 39, 293.
- v. Telluraten m. Sulfaten usw., J. W. Retgers 12, 100.
- v. Thallium-3-jodid m. Alkali-3-jodiden, H. L. Wells, S. L. Penfield 6, 313.
- v. Thoriumoxyd u. Uran-2-oxyd, W. F. Hillebrand 3, 249.
- v. Vanadiumsulfat ( $\text{V}^{\text{V}}$ ) m. d. Sulfaten zweiwertiger Metalle, A. Piccini, L. Marino 32, 63.
- v. Wismutsalzen u. denen d. seltenen Erden, G. Bodman 27, 254.
- Zusammenhang m. Krystallform., J. Traube 40, 380.

**Isotherme**

- d. Entwässerung v. Eisenhydroxydhydrogel ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), J. M. van Bemmelen 20, 185.
- d. Entwässerung v. Kupferhydroxydhydrogel ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ ), J. M. van Bemmelen 5, 471.
- d. Entwässerung v. Silicium-2-oxydhydrogel, J. M. van Bemmelen 18, 98.
- im System: Antimonchlorid — Chlorwasserstoffsäure — Ws., J. M. van Bemmelen, P. A. Meerburg, U. Huber Noodt 33, 300.
- in den Systemen: Jodat( $\text{RJO}_3$ )-Jodsäure-Ws. ( $\text{R}=\text{K}, \text{Na}, \text{NH}_4$ ), P. A. Meerburg 45, 324.

**Isotherme**

im System: Kaliumnitrat — Salpetersäure — Ws., E. Groschuff 40, 13.

im System: Kaliumoxyd (Natriumoxyd) — Boroxyd — Ws., M. Dukelski 50, 38.

im System: Kupferchlorid—Ammoniumchlorid—Ws., P. A. Meerburg 45, 1.

im System: Natriumsulfat — Schwefelsäure — Ws., Gleichgew., J. D'Ans, L. D'Arcy Shepherd, P. Günther 49, 356.

im System: Wismutoxyd — Salpetersäure — Ws., G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 384.

im System: Zinkchlorid—Ammoniumchlorid—Ws., P. A. Meerburg 37, 209.

**Isorhodanatokobaltammine (Co<sup>III</sup>)**

A. Werner, H. Müller 22, 101.

a. Kobaltammine (Co<sup>III</sup>).

**i-Werte**

f. Bariumnitritlsgg., F. Vogel 35, 412.

v. Elektrolyten u. *Nicht*-Elektrolyten in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 217.

v. Jodsäure, E. Groschuff 47, 348.

**J.****Jamesonit**

Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 438.

**Jod**

Absorption aus Lsgg. durch Kohle, J. M. van Bemmelen 23, 353.

Absorptionsspektren in verschied. Lösungsmitteln u. Bez. z. Brechungsverm. d. letzteren, G. Krüss, E. Thiele 7, 67.

Additionsverb. m. Erdalkalihalogeniden, J. Meyer 30, 113.

Atomgew., Intern. Atomgewichtsausschufs 1905 43, 2.

Intern. Atomgewichtsausschufs 1906 48, 130.

Atomgew., Neubest., G. P. Baxter 46, 36.

Atomgew., Neubest., Reindarst., G. P. Baxter 43, 14.

Best. d. Cyans in Jod, C. Meineke 2, 168.

Best. neben Brom u. Chlor (elektrolyt.), F. A. Gooch, Ch. Fairbanks 9, 355.

Best. in Halogensalzen durch Destillation m. Arsensäure, F. A. Gooch, P. E. Browning 4, 178.

Best. (massanalytisch) durch Kaliumjodat, L. W. Andrews 36, 79.

Dampfdruck in verschiedenen Atmosphären, E. Thiele 1, 277.

Dampfdruck, H. Arctowski 12, 427.

Dissoziationswärme, J. Sperber 15, 281.

Einfl. auf d. Reakt. zwischen Salpetersäure u. Jodwasserstoff, A. Eckstädt 29, 85.

Einw. auf Eisensalze (Fe<sup>III</sup>), K. Seubert, A. Dorrer 5, 430.

Einw. auf Kobalthydroxyd, E. Hüttner 27, 109.

Einw. auf Natriumamid, F. Ephraim 44, 190.

**Jod**

- Einw. auf Natrium-*hypo*-sulfid b. Gegenw. v. Ammoniumsalzen, Ammoniak, G. Jörgensen 19, 18.
- Einw. auf Stärke (Hydrolyse), F. E. Hale 31, 100.
- Gefrierpp. d. Lössg. in Erdkalihalogenidlössg., J. Meyer 30, 115.
- Gleichgew., heterogen., d. Gemische m. Kaliumjodid (Erstarrungsalin.), A. Hamburger, R. Abegg 50, 431.
- Gleichgew., heterogen., in Syst., Jod-Brom., Erstarrungsalin., Siedelin, Dampfdrucklin., Dichten, Krystallform d. Jod-Bromgemische, Smp., Sdp., Dampfdruck v. Jod, P. C. E. Meerum Terwogt 47, 203.
- Gleichgew. d. Lössg. m. Thalliumjodiden, R. Abegg, W. Maitland 49, 341.
- Lösl. in Benzol u. KJ-Lössg., Gleichgew., d. Lössg. m. Alkali-polyjodiden, A. Hamburger, R. Abegg 50, 403.
- Lösl. in Erdalkalihalogenidlössg., J. Meyer 30, 114.
- Lösl. in Glycerin-Wassergemischen, W. Herz, M. Knoch 45, 269.
- Lösl. in Kohlenstoff-2-sulfid, H. Arctowski 6, 402.
- Lösl. in Kohlenstoff-2-sulfid, Chloroform, Äther, Benzol, H. Arctowski 11, 274.
- Lösl. in Methylenjodid, J. W. Retgers 3, 349.
- Lössg., Bez. d. Farbe z. Brechungsverm. d. Lösungsmittel, G. Krüss, E. Thiele 7, 64.
- Lössg., Farbänderungen m. Wechsel d. Temp., G. Krüss, E. Thiele 7, 64.
- Lössg., Verh. gegen Eisen, C. Winkler 8, 294.
- Molekulargew. in Lösungsmitteln, G. Krüss, E. Thiele 7, 59.
- Nachw. v. Cyan in Jod, C. Meineke 2, 165.
- Potential, F. Crotogino 24, 247.
- Potential: Platinelektrode in Jod-Jodkaliumlössg., F. W. Küster, F. Crotogino 23, 87.
- Stellung im period. Syst., K. Seubert 33, 246.
- Trenng. v. Brom u. Chlor, Best., R. J. Meyer 21, 79.
- Trenng. v. Brom u. Chlor durch Destillation, P. Jannasch, K. Aschoff 1, 144, 245.
- Trenng. v. Brom u. Chlor durch Destillation, C. Friedheim, R. J. Meyer 1, 419.
- Trenng. v. Brom u. Chlor, elektrolyt., H. Specketer 21, 290.
- Trenng. v. Brom u. Chlor durch Kalium-*per*-manganat, F. Crotogino 24, 231.
- Trenng. v. Brom u. Chlor u. Best. in organ. Substanz., P. Jannasch, E. Köllitz 15, 68.
- Trenng. v. Chlor durch Thalliumsulfat, P. Jannasch, K. Aschoff 1, 249.
- Verbb. v. überschüssigem Jod m. Bleisalzen, H. L. Wells 9, 304.
- Verbb. m. Lösungsmitteln, G. Krüss, E. Thiele 7, 63.

**Jodate**

- Einw. auf Natrium-*hypo*-sulfid neben Ammoniumsalzen u. Ammoniak, G. Jörgensen 19, 18.
- Redukt. m. Hydraziniumsulfat, M. Schlötter 38, 184.
- Verbb. m. Alkalichloriden. H. L. Wheeler 2, 446; s. auch Metallchlorid-jodate.
- Verbb. m. Tellursäure ( $\text{Te}^{\text{VI}}$ ), R. F. Weinland, H. Prause 28, 49.  
s. Tellursäurejodate.

**Per-Jodate**

Komplexsäuren d. siebenwertigen Jods, C. W. Blomstrand 1, 10.

Verbb. m. Molybdänaten, C. W. Blomstrand 1, 10.

Verbb. m. Molybdänaten s. auch Molybdänsäure-per-jodate.

**Jodatsodalith**

J. Thugutt 2, 76.

**Jod-Brom**

Existenz in fl. u. dampfförmigen Bromjodgemischen, Dissoziation, P. C. E. Meerum Terwogt 47, 203.

**Jodehinin**

Darst. d. Lsg., M. C. Lea 4, 448.

**Jodechlorid (J<sup>I</sup>)**

Bildg. aus Kaliumchlorat u. Jod, M. Schlötter 45, 270.

Bildg. in salzsaurer Lsg. v. Jodiden, L. W. Andrews 36, 76.

**Jod-3-chlorid**

Verbb. m. Chloriden zweiwertiger Metalle, R. F. Weinland, F. Schlegel-milch 30, 134.

**Jodeyan s. Cyanjodid.****Jodeosin**

Indikator für Neutralisationsmethth., J. Wagner 27, 141.

**Jodide**

Analyse unter Anw. v. Jodsäure, F. A. Gooch, C. F. Walker 14, 423.

Best., maßanalytisch, durch Kaliumjodat, L. W. Andrews 36, 78.

Doppelsalze, Charakteristik, Systematik, Konstit., Bibliographie, P. Pfeiffer 31, 191.

Einw. auf Eisensalze (Fe<sup>III</sup>), K. Seubert 5, 334.

v. Metallen, Bibliographie d. Verbb. m. Pyridin u. Chinolin, C. Renz 36, 110.

Verh. gegen Eisenchlorid (Fe<sup>III</sup>) in Lsg., Einfl. v. Zeit u. Mafse, K. Seubert, K. Gaab 9, 212.

**Poly-Jodide**

v. Kalium, Lithium, Natrium, Cäsium, Rubidium u. Ammonium, Gleichgew. m. Jodlsgg., Existenzgebiete, Dissoziationsdrucke, A. Hamburger, R. Abegg 50, 403.

**Jodid-Rhodanide**

v. Quecksilber (Hg<sup>II</sup>) u. Cadmium, H. Grossmann 37, 420.

**Jodidsodalith**

J. Thugutt 2, 72.

**Jodion**

Einfl. auf d. anodische Polarisierung, E. Müller, A. Scheller 48, 112.

Komplexbildende Kraft i. Verhältnis z. Rhodanion, H. Grossmann 37, 423.

Potential d. Entladung an Silber, H. Specketer 21, 277.

**Jodlösung**

Titerstellung, G. Bruhns 49, 277.

Titerstellung m. Brechweinstein, S. Metzl 48, 156; s. auch Jod, Lsg.

**Jodmolybdänsäure s. Molybdänsäure-Jodsäure.****Per-Jodmolybdänsäure s. Molybdänsäure-per-jodate.****Jodometrie s. unter Massanalyse.**



**Jodosalze s. Jodide.****Jodoskuren**

P. Pfeiffer 31, 202.

**Jodoxyd (J<sup>v</sup>)**Gleichgew., heterog. in d. Syst.:  $R_2O - J_2O_5 - H_2O$  ( $R = K, Na, NH_4$ ), P. A. Meerburg 45, 324.Verb. m. Cäsiumjodat ( $CaJO_3$ ),  $J_2O_5$ , Darst., Lösl., H. L. Wheeler 2, 444.Verb. m. Cäsium-1-Hydro-2-jodat ( $CaHJ_2O_5$ ),  $J_2O_5$ , H. L. Wheeler 2, 445.**Jodoxyd- $\frac{1}{2}$ -Hydrat (J<sup>v</sup>)**

Bildg. aus Jodsäure, Lösl., E. Groschuff 47, 331.

**Jodskure**

Anw. z. Analyse v. Jodiden, F. A. Gooch, C. F. Walker 14, 423.

Best., mafsanalyt. m. Natrium-hypo-sulfit, C. F. Walker 16, 99.

Einw. auf Natrium-hypo-sulfit b. Gegenw. v. Ammoniumsalzen, Ammoniak u. in neutraler Lösg., G. Jörgensen 19, 18.

Gleichgew. in d. Systst.:  $HJO_3 - RJO_3 - H_2O$  ( $R = K, Na, NH_4$ ), P. A. Meerburg 45, 324.

Leitverm., elektr., d. Lösg., Einfl. auf Leitverm. v. Molybdänsäure, A. Rosenheim, A. Bertheim 34, 444.

Molekularvolumen in Lösg., J. Traube 3, 21; 8, 41.

Umsetz. m. Jodiden, Beeinfl. d. Reakt. durch Chloride u. Bromide, F. A. Gooch, C. F. Walker 14, 429.

Verh. beim Erhitzen, Entwässerung, Lösl. in  $Wa.$  u.  $HNO_3$ , Dichte, Gefrierpp., Sdpp., Leitverm. d. Lösgg., Molekulargew., Gleichgew. i. Lösg., E. Groschuff 47, 331.

Verseifungsgeschw. des Methylacetats durch Jodsäure, A. Rosenheim, A. Bertheim 34, 445.

**Anhydro-Jodskure  $HJ_2O_5$** 

Bildg. aus Jodsäure, Lösl., E. Groschuff 47, 331.

**Jodskure-2-Fluoride**

d. Alkalimetalle, R. F. Weinland, O. Lauenstein 20, 31.

**Jodskure-Molybdänsäure s. Molybdänsäure-Jodskure.****Jodskuretellurate**

R. F. Weinland, H. Prause 28, 49; s. auch Tellursäurejodate.

**Jodstärke**

Darst. v. Normallösgg., L. W. Andrews 26, 179.

**Jodtellur s. Tellurjodid.****Jodwasserstoff**

Einw. auf Molybdänsäure, E. F. Smith, V. Oberholtzer 4, 242.

Verdampfungsgeschw. v. Naphthalin i. Jodwasserstoff, R. D. Phookan 2, 13.

**Jodwasserstoffsäure**Einw. auf Chromsäure ( $Cr^{VI}$ ), Reaktionsgeschw. u. Reaktionsordnung, K. Seubert, J. Carstens 50, 53.Einw. auf Eisenacetat ( $Fe^{III}$ ) in Lösg., K. Seubert, R. Rohrer 7, 402.Einw. auf Eisenchlorid ( $Fe^{III}$ ), K. Seubert, A. Dorner 5, 411.Einw. auf Eisensalze ( $Fe^{III}$ ) in Lösg., Abhängigkeit v. Hydrolyse u. Ionisation, F. W. Küster 11, 165.Einw. auf Eisensulfat ( $Fe^{III}$ ), Einfl. d. Mafsen. Zeit, K. Seubert, R. Rohrer 7, 146.

**Jodwasserstoffsäure**

Einw. auf Salpetersäure, Reaktionsmechanismus, A. Eckstädt 29, 51.

Einw. auf Selenigsäure u. Selensäure, F. A. Gooch, G. W. Reynolds 10, 248.

Einw. auf Tellursäure, A. Gutbier, F. Flury 32, 108.

Einw. auf 2-Vanadium-5-oxyd, F. A. Gooch, R. W. Curtis 38, 251.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 21.

Reduktionsmittel für Selenbest., A. Gutbier, G. Metzner, J. Lohmann 41, 300.

**Jodwasserstoffsäure Salze s. Jodide.**

**K****Kainit**

Bildungstemp., Löslichkeitslinn., natürliche Bildg., Technologie, W. Meyerhoffer 34, 147.

**Kalicabasit**

Umwdlg., J. Thugutt 2, 188.

**Kalilauge s. Kaliumhydroxyd.****Kalinephelin**

Einw. v. Alkalisilikaten, J. Thugutt 2, 186.

**Kalisalze**

Theorie d. Gewinnung aus Kainit, W. Meyerhoffer 34, 163.

**Kalisedalithe**

J. Thugutt 2, 113.

**Kalium**

Atomgew., Internat. Atomgewichtsausschuß 1906 48, 181.

Atomgew., Neubest., Th. W. Richards, E. H. Archibald 34, 367.

Best. m. Per-Chlorsäure, D. A. Kreider 9, 347.

Best. neben Bariumchlorid als Platin-2-Kalium-6-chlorid, P. Rohland 15, 417.

Best. als Pyro-Sulfat, P. E. Browning 29, 140.

Best., maßanalyt., als Kalium-Wismut-hypo-sulfit, F. W. Küster, M. Grütters 36, 325.

Darst. durch Elektrolyse acetonischer Kaliumnitratlsgg., A. Siemens 41, 270.

Legg. s. Legg. v. Kalium.

Lösl. in Quecksilber, W. Kerp 17, 296.

Lösl. in Quecksilber, W. Kerp, W. Böttger, H. Winter 25, 32.

Nachw. als Wismut-Kalium-hypo-sulfit, O. Hauser 35, 6.

Smp., Smp. d. Legg. m. Quecksilber, N. S. Kurnakow 23, 445.

Schmelzpunktserniedrigung, N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 109.

Spektrum in der Leuchtgassauerstofflamme, O. Vogel 5, 45.

Trenng. u. Nachw. neben Natrium als Perchlorat, A. D. Kreider, J. E. Breckenridge 13, 161.

**Kalium, zeolithisches**

Best. in Gesteinen, M. Dittrich 47, 159.

Z. f. anorg. Chem. Generalregister.

**Kaliumacetat**

Dichte u. Kapillaritätskonst. beim Smp., S. Motylewski 38, 416.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 16.

**Kalium-Aluminium** (in Doppelsalzen) s. **Aluminium-Kalium**.

**Kaliumamalgam** s. **Legierungen v. Kalium m. Quecksilber**.

**Kaliumamid**

Darst., Einw. auf Metallsalze in fl. Ammoniak, E. C. Franklin 46, 13.

Einw. auf Imidochromate, A. Rosenheim, F. Jacobsohn 50, 301.

Einw. auf Imidomolybdate, A. Rosenheim, F. Jacobsohn 50, 305.

**Kaliumamidochromat**

Darst., Krystallf., S. Loewenthal 6, 361.

Nichtexistenz, A. Werner, A. Klein 9, 292.

**Kaliumamidosulfonat**

Bildg. aus *Hydro*-Sulfit u. Nitrit, J. Meyer 84, 48.

**Kalium-Ammoniumimidochromat** ( $\text{Cr}^{\text{VI}}$ )

$\text{K}(\text{NH}_4)\text{CrO}_4(\text{NH})$ , A. Rosenheim, F. Jacobsohn 50, 302.

**Kalium-Antimon** (in Doppelsalzen) s. **Antimon-Kalium**.

**Kalium-meta-antimonat**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 48.

**Kalium-pyro-antimonat**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 48.

**Kalium-Antimonyltartrat** s. **Antimonyl-Kaliumtartrat**.

**Kaliumarsenat**

Verbb. m. Kaliumchromat, C. Friedheim, J. Moskin 6, 275.

Einw. v. Molybdänsäure, C. Friedheim, F. Mach 2, 356.

**Kalium-2-Hydro-arsenat**

Einw. v. Molybdänsäure ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ ), C. Friedheim, F. Mach 2, 328.

Verbb. m. Kalium-*Hydro*-sulfat ( $\text{KHSO}_4$ )( $\text{KH}_2\text{AsO}_4$ ) u. ( $\text{KHSO}_4$ )<sub>2</sub>( $\text{KH}_2\text{AsO}_4$ ),

C. Friedheim, J. Moskin 6, 289.

**2-Kalium-1-Hydro-arsenat**

Einw. v. Molybdänsäure, C. Friedheim, F. Mach 2, 354.

**Kaliumasid**

Anw. z. Trenng. d. Thoriums v. anderen seltenen Erden, L. M. Dennis 18, 412.

Darst., Anw. z. Fällung v. Thorium, L. M. Dennis, F. L. Kortright 6, 38.

Darst., Krystallf., L. M. Dennis, C. H. Benedict, A. C. Gill 17, 20, 24.

**Kalium-Barium-sulfoarsenat-7-Hydrat**

$\text{KBaAsO}_8 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ , L. W. McCay, W. Foster 41, 469.

**Kallumbicarbonat** s. **Kalium-Hydro-carbonat**.

**Kallumbisulfat** s. **Kalium-Hydro-sulfat**.

**Kalium-Blei** (in Doppelsalzen) s. **Blei-Kalium**.

**Kalium-Bor** (in Doppelsalzen) s. **Bor-Kalium**.

**Kaliumborat**  $\text{K}_2\text{B}_4\text{O}_7$ 

Hydrate, A. Atterberg 48, 367.

**Kalium-meta-borat**  $\text{K}_2\text{B}_3\text{O}_6$ 

Tropfengew., S. Motylewski 38, 413.

**Kaliumborat-Hydrat**  $\text{K}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ 

Gleichgew. m. Lsgg., M. Dukelski 50, 38.

**Kaliumborat-Hydrat**  $K_2B_{10}O_{16} \cdot 8H_2O$ 

A. Atterberg 48, 367.

Gleichgew. m. Lösgg., M. Dukelski 50, 38.

**Kalium-meta-borat-Hydrat** $K_2B_4O_7 \cdot 3H_2O$ , A. Atterberg 48, 367. $K_2B_4O_7 \cdot 2,5H_2O$ , Gleichgew. m. Lösgg., M. Dukelski 50, 38.**Kaliumbromat**

Anw. z. Titerstellung in d. Jodometrie, J. Wagner 19, 448.

Best., mafsanalyt., m. Eisensulfat ( $Fe^{III}$ ), J. K. Phelps 38, 110.

Molekularvol. in Lös., J. Traube 3, 16; 8, 41.

Redukt. m. Hydrazinium- u. Hydroxylammoniumsulfat, M. Schlötter 37, 164.

Zersetzungsspanngg. v. alkalisch. Lösgg., E. Müller 26, 24.

**Kaliumbromid**

Dichte im geschm. Zustand, Gleichgew. m. anderen Salzen, E. Brunner 38, 357.

Dichte u. Kapillaritätskonst. b. Smp., S. Motylewski 38, 416.

Diffusion in Silbernitratgelatine, J. Hausmann 40, 183.

Einfl. auf d. Entwässerung v. Kupferhydroxyd ( $Cu^{II}$ ), W. Spring, M. Lucion 2, 211.Einw. auf Quecksilberrhodanid ( $Hg^{II}$ ), H. Grossmann 37, 417.

Färbung, dilute, L. Wöhler, H. Kasarnowski 47, 353.

Gemisch m. Kaliumchlorid, fraktionierte Fällung durch Silbernitrat, Gleichgewichtserscheinungen, F. W. Küster 19, 88.

Leitverm. d. Lösgg. in anorg. Lösungsmitteln, P. Walden 25, 209.

Leitverm. d. Lösgg. in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 160.

Leitverm. d. Lös. in Schwefelsäure-1-chlorid, P. Walden 29, 382.

Lösl. in Aceton-Wasser- u. Glycerin-Wassergemischen, W. Herz, M. Knoch 45, 262.

Lösl. in Alkoholen, P. Rohland 18, 327.

Lösl. in Ws., Gefrierpp. d. Lösgg., A. Meusser 44, 79.

Molekularvol. in Lös., J. Traube 3, 14.

Smp., K. Hüttner, G. Tammann 43, 215.

Überführung in Kaliumchlorid durch Chlor, F. W. Küster 18, 79.

Verh. d. Lös. gegen Ozon, F. P. Treadwell, E. Anneler 48, 98.

Zersetzungsspanng. v. Lösgg., H. Specketer 21, 280.

**Kalium-2-bromid-1-jodid**

H. L. Wells, H. L. Wheeler 1, 453.

**Kalium-Brom-Molybdänit** s. Molybdän-Kalium-oxo-bromid ( $Mo^V$ ).**Kalium-Cadmium** (in Doppelsalzen) s. Cadmium-Kalium.**Kalium-Calcium-Magnesiumsulfat** s. Magnesium-Calcium-Kaliumsulfat.**Kalium-Calciumsulfat** s. Calcium-Kaliumsulfat.**Kaliumcarbonat**

Dichte im geschm. Zustand, Gleichgew. m. anderen Salzen, E. Brunner 38, 359.

Einw. v. Titanoxyd ( $Ti^{IV}$ ), Gleichgew.  $K_2CO_3 + TiO_2 \rightleftharpoons K_2TiO_3 + CO_2$ , D. P. Smith 37, 384.Gleichgew. d. Reakt.  $K_2CO_3 + SiO_2 \rightleftharpoons K_2SiO_3 + CO_2$ , Dissoz. im fl. Zustand, N. M. von Wittorf 39, 187.

**Kaliumcarbonat**

Gleichgew. d. Reakt.:  $K_2CO_3 + WO_3 \rightleftharpoons K_2WO_4 + CO_2$ , u.  
 $K_2CO_3 + V_2O_5 \rightleftharpoons 2KVO_3 + CO_2$ ,

D. G. Gerassimoff 42, 329.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 15; 8, 51.

Smp., Umwandlungsp., Schmelz- u. Umwandlungswärme, K. Hüttner,  
 G. Tammann 43, 215.

**Kalium-Hydro-carbonat**

Einw. auf Magnesiumcarbonat, K. Kippenberger 6, 184.

Leitverm., molekul., F. P. Treadwell, M. Reuter 17, 192.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 15.

**Kalium-Cer (in Doppelsalzen) s. Cer-Kalium.****Kalium-meta-Chlorantimonat s. Antimon-Kalium-chlorid.****Kaliumchlorat**

Best., maßanalytische, m. Eisensulfat ( $Fe^{II}$ ), J. K. Phelps 38, 110.

Einw. v. Jod in Gegenw. v. Salpetersäure, M. Schlötter 45, 270.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 16; 8, 41.

Redukt. d. Hydraziniumsulfat, M. Schlötter 38, 188.

Verh. bei starkem Druck, M. C. Lea 5, 332.

Verh. beim Erhitzen, O. Brunck 10, 228.

**Kalium-per-chlorat**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 42.

Redukt. auf nassem Wege, B. Sjollesma 42, 127.

**Kaliumchlorchromat ( $Cr^{VI}$ )**

Verh. gegen Ammoniak, A. Werner, A. Klein 9, 294.

Verh. gegen fl. Ammoniak, A. Rosenheim, F. Jacobssohn 50, 302.

**Kaliumchlorid**

Bildg. aus Kaliumbromid u. Kaliumjodid durch Chlor, F. W. Küster  
 18, 77.

Dichte im geschm. Zustand, Gleichgew. m. anderen Salzen, E. Brunner 38, 356.

Dichte u. Kapillaritätskonst. beim Smp., S. Motylewski 38, 416.

Diffusion in Silbernitratgelatine, J. Hausmann 40, 128.

Einfl. auf Auflösungsgeschw. v. Zink in  $SS.$ , T. Ericson-Aurén 27, 241.

Einfl. auf d. Entwässerung v. Kupferhydroxyd ( $Cu^{II}$ ), W. Spring,  
 M. Lucion 2, 210.

Einw. d. Lsg. auf verwiterte Gesteine, M. Dittrich 47, 156.

Einw. auf Quecksilberrhodanid ( $Hg^{II}$ ), H. Grossmann 37, 415.

Elektrolyse d. Gemische m. Bleichlorid, Smpp. d. Gemische, A. Appel-  
 berg 36, 62.

Elektrolyse v. Gemischen m. Zinkchlorid, S. Grünauer 39, 466.

Elektrolyse d. Lsg. m. Diaphragma, Stromausbeute an Kaliumhydroxyd,  
 F. Foerster, F. Jorre 23, 170.

Färbung, dilute, L. Wöhler, H. Kasarnowski 47, 353.

Gefrierpp. d. Lsgg., H. F. Fernau 17, 333.

Gemisch m. Kaliumbromid, fraktionierte Fällung durch Silbernitrat.  
 Gleichgewichtsercheinungen, F. W. Küster 19, 83.

Gleichgew., heterog., im Syst.:  $Mg^{++}$ ,  $K^+$ ,  $Na^+$ ,  $Ca^{++}$ ,  $SO_4^{--}$ ,  $Cl^-$ ,  $H_2O$  (Bildungsverhältnisse ozeanischer Salzablagerungen), J. H. van't Hoff 47, 244.

**Kaliumchlorid**

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{KCl} + \text{LiJ} \rightleftharpoons \text{KJ} + \text{LiCl}$ ,

$\text{KCl} + \text{NaJ} \rightleftharpoons \text{KJ} + \text{NaCl}$ ,

$\text{KCl} + \text{CsJ} \rightleftharpoons \text{KJ} + \text{CsCl}$  in Schmelzen, N. u. Wl

Békétoff 40, 361.

Leitverm., molekular, A. Werner 8, 167.

Leitverm. d. Lsg. in Gegenw. v. *Nicht*-Elektrolyten, A. Hantzsch 25, 384.

Leitverm. in Gegenw. v. Schwefelbarnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 79.

Leitverm. u. Dissoziationskonst. in wässr. Lsg., P. Walden, M. Centnerszwer 30, 174.

Lösl. in Aceton-Wassergemischen, W. Herz, M. Knoch 41, 317.

Lösl. in Alkoholen, P. Rohland 18, 327.

Lösl. in Glycerin-Wassergemischen, W. Herz, M. Knoch 45, 267.

Lösl. in Ws., Gefrierpp. d. Lsgg., A. Meusser 44, 79.

Lösungswärme d. Gemische m. Natriumchlorid u. Kaliumjodid, N. u. Wl. Békétoff 40, 363.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 14.

Reindarst., F. W. Küster 19, 85.

Reindarst., A. Thiel 24, 8.

Reindarst., Analyse, Th. W. Richards, E. H. Archibald 34, 367.

Smp., K. Hüttner, G. Tammann 43, 215.

Verb. m. Magnesiumsulfat (Kainit), Gleichgewichtsverhältnisse, W. Meyerhoffer 34, 145.

Zersetzungsspanng. d. Lsg., H. Specketer 21, 280.

**2-Kalium-1-Hydro-1-chlorid-2-jodat**

$\text{KCl.KHl}_2\text{O}_6$ , H. L. Wheeler 2, 446.

**Kalium-2-chlorid-1-jodid**

H. L. Wells, H. L. Wheeler 1, 453.

**Kalium-2-chlorid-3-jodid**

H. L. Wells, H. L. Wheeler 2, 258.

**Kalium-hypo-chlorit**

Einw. auf Kobalthydroxyd, E. Hüttner 27, 103.

**Kalium-Chlor-Molybdänat s. Molybdän-Kalium-oxo-chlorid ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ ).****Kalium-Chrom (in Doppelsalzen) s. Chrom-Kalium.****Kaliumchromat**

Anw. z. Titerstellung in d. Jodometrie, J. Wagner 19, 436.

Depolarisator b. Elektrolysen, E. Müller 26, 74.

Einw. auf Gadoliniterdenlsgg., G. Krüss, A. Loose 3, 92.

Einw. auf Kobaltsalzlsgg., M. Gröger 49, 198.

Einw. auf Mangansalzlsgg., M. Gröger 44, 459.

Einw. auf Palladium-Ammoniumchlorid, M. Frenkel 1, 238.

Einw. auf Palladiumchlorid ( $\text{Pd}^{\text{II}}$ ), M. Frenkel 1, 232.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 15; 8, 45.

Verb. m. Kaliumarsenat, C. Friedheim, J. Moskin 6, 275.

Verh. gegen Molybdänsäure, R. H. Bradbury 7, 44.

Zersetzungsspanng. v. alkalischen Lsgg., E. Müller 26, 24.

**Kalium-2chromat**

Anw. z. Titerstellung i. d. Jodometrie, J. Wagner 19, 433.

Anw. z. Titerstellung v. Natrium-hypo-sulfitlsgg., G. Bruhns 49, 277.

Bildg. geschichteter Strukturen bei d. Krystallisation, R. E. Liesegang 48, 364.

Darst., elektrochem., R. Lorenz 12, 396.

Depolarisator f. Wasserstoff, A. Coehn, M. Gläser 33, 20.

Extinktionskoeffizient d. Lsg., G. u. H. Krüss 1, 119.

Katalysator f. Hydrationsreaktt., P. Rohland 31, 433.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 15; 8, 46.

Verh. gegen Molybdänsäure, R. H. Bradbury 7, 45.

**3-Kalium-1-citrat-1-Hydrat**

A. Mandl 37, 239.

**Kaliumcyanat**

Bildg. aus Kaliumrhodanid u. Metalloxyden, J. Milbauer 42, 433.

Bildg. durch Zers. v. Kaliumrhodanid in verschiedenen Gasen, J. Milbauer 49, 46.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 43.

**Kaliumcyanid**

Bildg. bei Zers. v. Kaliumrhodanid, J. Milbauer 49, 46.

Doppelsalz m. Kaliumnitrit, K. A. Hofmann 10, 260.

Einfl. auf d. Fällung d. Kupfers durch Schwefelwasserstoff, F. P. Treadwell, C. v. Girsowald 38, 92.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 16; 8, 43.

Reindarst., J. Meyer 31, 396.

Verb. m. Kaliumvanadinat, E. Petersen 38, 343.

Verb. m. Molybdän-2-oxyd ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ ) u. Hydroxylamin

$\text{MoO}_3 \cdot 4\text{KCN} \cdot \text{NH}_4\text{OH} \cdot \text{H}_2\text{O}$ , K. v. d. Heide, K. A. Hofmann 12, 232.

**4-Kaliumcyanid-Molybdän-2-oxyd ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ )**

10- u. 5-Hydrat, K. v. d. Heide, K. A. Hofmann 12, 235.

**5-Kaliumcyanid-3-Molybdän-4-sulfo-3-cyanid**

7-Hydrat,  $\text{Mo}_3\text{S}_4(\text{CN})_6 \cdot 5\text{KCN} \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ , K. v. d. Heide, K. A. Hofmann 12, 291.

**4-Kaliumcyanid-2-Molybdän-1-sulfo-1-oxo-2-cyanid**

4-Hydrat  $\text{Mo}_2\text{SO}(\text{CN})_4 \cdot 4\text{KCN} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ , K. v. d. Heide, K. A. Hofmann 12, 290.

**6-Kaliumcyanid-2-Molybdän-3-sulfid ( $\text{Mo}^{\text{III}}$ )**

5-Hydrat, K. v. d. Heide, K. A. Hofmann 12, 239.

**2-Kalium-1-cyanid-1-nitrit**

$\frac{1}{2}$ -Hydrat, K. A. Hofmann 10, 260.

**Kalium-Eisen (in Doppelsalzen) s. Eisen-Kalium.****Kaliumelaidinat**

Verh. gegen Phenolphthalein, A. v. Dieterich, L. Wöhler 34, 194.

**Kaliumferrat ( $\text{Fe}^{\text{VI}}$ )**

Verh. gegen Eisessig u. Chlorwasserstoff, R. J. Meyer, H. Best 22, 139.

**Kaliumfluorid**

Einfl. auf d. Inversionsgeschw. d. Fluorwasserstoffsäure, E. Deussen 44, 324.

Einfl. auf Lösl. v. Metalloxyden in Fluorwasserstoffsäure, A. Jaeger 27, 27.

Gefrierpp. u. Leitverm. d. Lsgg., R. Abegg, C. J. J. Fox, W. Herz 35, 129.

**Kaliumfluorid**

Gleichgew. m. Borsäure in Lösgg., Komplexbildg., R. Abegg, C. J. J. Fox, W. Herz 85, 129.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 15.

Verbb. m. Wasserstoff-per-oxyd  $\text{KF} \cdot \text{H}_2\text{O}_2$ , S. Tanatar 28, 255.

**Kallum-1-Hydro-2-fluorid**

Aufschlußmittel f. geglühtes  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ,  $\text{Cr}_2\text{O}_3$ , E. Deussen 44, 424.

**1-Kallum-3-Hydro-1-fluorid-1-phosphat**

Darst., Krystallf., R. F. Weinland, J. Alfa 21, 48.

**3-Kallum-3-Hydro-2-fluorid-2-selenat**

Darst., Krystallf., R. F. Weinland, J. Alfa 21, 55.

**3-Kallum-3-Hydro-2-fluorid-2-sulfat**

Darst., Krystallf., R. F. Weinland, J. Alfa 21, 50.

**2-Kallum-2-Hydro-2-fluorid-1-tellurat-2-Hydrat**

Darst., R. F. Weinland, J. Alfa 21, 60.

**2-Kallum-2-Hydro-2-fluorid-2-thionat-2-Hydrat**

Darst., Krystallf., R. F. Weinland, J. Alfa 21, 64.

**Kaliumfluorjodat**

$\text{KJO}_2\text{F}_3$ , Darst., Krystallf., R. F. Weinland, O. Lauenstein 20, 31.

**Kaliumfluoxy-per-molybdänat**

A. Piccini 1, 52.

**Kaliumfluoxy-per-niobat**

A. Piccini 2, 22.

**Kaliumfluoxy-per-tantalat**

A. Piccini 2, 24.

**Kaliumfluoxy-per-wolframat**

A. Piccini 2, 21.

**Kaliumformiat**

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 16.

**Kallumhydroxyd**

Best., jodometrisch, C. F. Walker, D. H. N. Gillespie 19, 194.

Diffusion in Kupfersulfatgelatine, J. Hausmann 40, 186.

Einfl. auf d. Entwässerungsgeschw. v. Kupferhydroxyd, W. Spring, M. Lucion 2, 208.

Einw. auf Arsenoxyd ( $\text{As}^V$ ), Le Roy W. McCay 25, 462.

Lösl. in Ws. Dichte d. Lösgg., P. Ferchland 30, 130.

Lösungsmittel f. Schwefel, Einw. auf Natrium-poly-sulfide, F. W. Küster, E. Heberlein 43, 78.

Kontraktion d. Lösg. b. d. Auflösung v. Aluminium, J. Thomsen 15, 450.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 14; 8, 43.

Stromausbeute b. d. Elektrolyse v. Kaliumchloridlösg. m. Diaphragma, F. Foerster, F. Jorre 23, 170.

Zersetzungsspanng. d. Lösg. an Quecksilberkathoden, W. Kettembeil 38, 218.

**Kallumimidomolybdänat ( $\text{Mo}^V$ )**

$\text{K}_2\text{MoO}_4(\text{NH})$ , A. Rosenheim, F. Jacobsohn 50, 305.

**Kalium-Iridium (in Doppelsalzen) s. Iridium-Kalium.****Kaliumjodat**

Anw. s. Titerstellung, J. Wagner 19, 441.



**Kaliumjodat**

Bildg. aus Kaliumchlorat u. Jod, M. Schlötter 45, 270.

Diffusion in Silbernitratgelatine, J. Hausmann 40, 135.

Gleichgew., heterogen., im Syst.:  $\text{KJO}_3 - \text{HJO}_3 - \text{H}_2\text{O}$ , Isotherme, P. A. Meerburg 45, 329.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 16; 8, 41.

Redukt. durch Hydrasiniumsulfat, M. Schlötter 38, 184.

Verh. gegen Fluorwasserstoffsäure, R. F. Weinland, O. Lauenstein 20, 31.

Zersetzungsspanngg. in alkalischen Lösgg., E. Müller 26, 24.

**Kalium-1-Hydro-2-jodat**

Anw. z. Titerstellung, J. Wagner 19, 437.

Lösl., Gleichgew., heterogen., im Syst.:  $\text{KJO}_3 - \text{HJO}_3 - \text{H}_2\text{O}$ , P. A. Meerburg 45, 324.

**Kalium-2-Hydro-3-jodat**

Lösl., Gleichgew., heterogen., im Syst.:  $\text{KJO}_3 - \text{HJO}_3 - \text{H}_2\text{O}$ , P. A. Meerburg 45, 324.

**Kaliumjodat, fluoriertes**

$\text{KJO}_3\text{F}_2$ , Darst., Krystallf., R. F. Weinland, O. Lauenstein 20, 31.

**Kaliumjodid**

Dichte u. Kapillaritätskonst. b. Smp., S. Motylewski 38, 416.

Diffusion in Silbernitratgelatine, J. Hausmann 40, 133.

Einfl. auf d. Entwässerung v. Kupferhydroxyd ( $\text{Cu}^{II}$ ), W. Spring, M. Lucion 2, 212.

Einw. auf Stärke, F. E. Hale 31, 106.

Färbung, dilute, L. Wöhler, H. Kasarnowski 47, 353.

Gleichgew. m. Jod in Benzol, Lösl. in Ws. u. Jodlösgg., A. Hamburger, R. Abegg 50, 403.

Gleichgew., heterogen., d. Gemische m. Jod (Erstarrungslin.), A. Hamburger, R. Abegg 50, 431.

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{KJ} + \text{LiCl} \rightleftharpoons \text{KCl} + \text{LiJ}$

$\text{KJ} + \text{NaCl} \rightleftharpoons \text{KCl} + \text{NaJ}$

$\text{KJ} + \text{CaCl} \rightleftharpoons \text{KCl} + \text{CaJ}$

in Schmelzen, N. u. Wl. Békétoff 40, 361.

Leitverm. d. Lösgg. in anorganischen Lösungsmitteln, P. Walden 25, 209.

Leitverm. d. Lösgg. in Schwefel-2-oxyd, Dissoziationskonst., P. Walden, M. Centnerszwer 30, 158, 174.

Lösl. in Alkoholen, P. Rohland 18, 327.

Lösl. in Ws., Gefrierpp. d. Lösgg., A. Meusser 44, 79.

Lösungswärme d. Gemisches m. Kaliumchlorid, N. u. Wl. Békétoff 40, 364.

Molekulargew. in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 220.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 14.

Reakt. m. Wasserstoff-per-oxyd in Gegenw. v. Cersalzen, E. Baur 30, 254. Smp., K. Hüttner, G. Tammann 43, 215.

Überführung in Kaliumchlorid durch Chlor, F. W. Küster 18, 77.

Verb. m. Arsenoxyd ( $\text{As}^{III}$ ), H. L. Wheeler 4, 457.

Verb. m. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 75.

**Kaliumjodid**

Verh. d. Lsgg. gegen Ozon, F. P. Treadwell, E. Anneler 48, 86.

Verh. gegen Eisenacetat ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ) in neutraler u. saurer Lsg., K. Seubert, R. Rohrer 7, 393.

Verh. gegen Eisenchlorid ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ) in neutraler Lsg., K. Seubert, A. Dorrer 5, 339.

Verh. gegen Eisensalze ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ) in Lsg., Abhängigkeit v. Hydrolyse u. Ionisation, F. W. Küster 11, 165.

Verh. gegen Eisensulfat ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ) in neutraler Lsg., K. Seubert, R. Rohrer 7, 137.

Zersetzungsspanng. in Lsg., H. Specketer 21, 280.

Zersetzungsspanng. in Schmelzen, C. C. Garrard 25, 279.

**Kalium-3-Jodid**

H. L. Wells, H. L. Wheeler 1, 453.

**Kalium-7-Jodid**

A. Hamburger, R. Abegg 50, 403.

**Kalium-poly-Jodid**

Gleichgew. m. Jodlsgg. in Benzol, Bildg. in KJ-J-schmelzen, A. Hamburger, R. Abegg 50, 403.

**Kaliumjodid-Arsenoxyd ( $\text{As}^{\text{III}}$ )**

H. L. Wheeler 4, 457.

**Kaliumjodid-4-Schwefelharnstoff**

A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 75.

**Kalium-Kobalt** (in Doppelsalzen) s. Kobalt-Kalium.

**Kalium-Kupfer** (in Doppelsalzen) s. Kupfer-Kalium.

**Kalium-Lanthan** (in Doppelsalzen) s. Lanthan-Kalium.

**Kaliumlegierungen** s. Legierungen v. Kalium.

**Kalium-Magnesium** (in Doppelsalzen) s. Magnesium-Kalium.

**Kalium-Mangan** (in Doppelsalzen) s. Mangan-Kalium.

**Kaliummanganat**

Einw. auf Zinksalzlsgg., M. Salinger 33, 344.

Potential d. Lsgg., C. Fredenhagen 29, 447.

**Kalium-per-manganat**

Absorptionsspektrum d. Lsgg., Beeinflussung durch d. Temp., G. u. H. Krüss 1, 117.

Darst., elektrochem., aus Manganlegg. in alkal. Lsg., R. Lorenz 12, 394.

Einw. auf Chlorwasserstoffsäure in Gegenw. anorgan. Salze, J. Brown 47, 314.

Einw. auf Chlorwasserstoffsäure in Gegenw. v. Eisenchlorid ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), J. Brown 44, 145.

Einw. auf Oxalsäure, Kinetik d. Reaktion, R. Skrabal 42, 1.

Einw. auf Hypo-Salpetrige Säure, A. Kirschner 16, 434.

Einw. auf Stärke (Hydrolyse), F. E. Hale 31, 105.

Einw. auf Stickstoffwasserstoffsäure, L. M. Dennis, A. W. Browne 40, 102.

Geschw. d. Reakt. m. Oxalsäure, R. Ehrenfeld 33, 117.

Lösl. in Aceton-Wassergemischen, W. Herz, M. Knoch 41, 315.

Molekulargew. in Lsg., J. Traube 8, 42.

**Kalium-per-manganat**

Potential d. Lössg., C. Fredenhagen 29, 447.

Redukt. durch Platinoxid ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ ), L. Wöhler 40, 462.

Redukt. durch Wasserstoff, F. Glaser 36, 22.

Verh. gegen alkohol. Chlorwasserstoffsäure, R. J. Meyer, H. Best 22, 179.

Verh. gegen gleitenden Druck, M. C. Lea 6, 353.

Verh. gegen Eisessig, R. J. Meyer, H. Best 22, 183.

Verh. in d. Hitze, G. Rudolf 27, 58.

**Kallummerkürd s. Kalium-Quecksilber.****Kalium-Molybdän (in Doppelsalzen) s. Molybdän-Kalium.****Kallummolybdänat**

Elektrolyse d. Lössg., A. Junius 46, 438.

Molekularvol. i. Lössg., J. Traube 8, 40.

Smp., Umwandlungsp., K. Hüttner, G. Tammann 43, 215.

**2-Kalium-3-molybdänat-2-Hydrat**

Bildg. bei Elektrolyse v. Kallummolybdänatlössg., A. Junius 46, 438.

**2-Kalium-8-molybdänat-13-Hydrat**

A. Rosenheim 15, 188.

**Kallum-para-molybdänat-8-Hydrat**

Bildg. bei Elektrolyse v. Kallummolybdänatlössg., A. Junius 46, 438.

**Kallum-per-molybdänat**

$\text{K}_2\text{O} \cdot 2\text{MoO}_3 \cdot \text{MoO}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ , W. Muthmann, W. Nagel 17, 78.

**Kallummolybdänat, chloriertes s. Molybdän-Kalium-oxy-chlorid ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ )****Kallummolybdänit, bromiertes s. Molybdän-Kalium-oxy-bromid ( $\text{Mo}^{\text{V}}$ )****Kallummolybdän-per-jodat**

C. W. Blomstrand 1, 30; s. auch Molybdänsäure-per-jodate.

**2-Kalium-3-Natrium**

Existenzgebiet, N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 109.

**Kallum-Natrium (in Doppelsalzen) s. Natrium-Kalium.****Kallum-Neodym (in Doppelsalzen) s. Neodym-Kalium.****Kallum-Nickel s. Nickel-Kalium.****Kallumnlobat**

F. Russ 31, 53.

**Kallum-per-nlobat**

$\text{K}_4\text{Nb}_2\text{O}_{11} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ , P. Melikoff, L. Pissarjewsky 20, 342.

**Kallumnlobat-Hydrat**

$\text{K}_4\text{Nb}_2\text{O}_{11} \cdot 5,5\text{H}_2\text{O}$ , F. Russ 31, 56.

**Kallumnitrat**

Einfl. a. d. Entwässerung v. Kupferhydroxyd ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ ), W. Spring, M. Lucion 2, 214.

Erstarrungslin. d. Gemische m. Silbernitrat, Umwandlungslin., A. Ussow 38, 419.

Leitverm. in Ammoniaklössg., F. Goldschmidt 28, 126.

Lösl. in Salpetersäure, Gleichgew. m.  $\text{HNO}_3$  u. Ws., E. Groschuff 40, 10.

Molekularvol. in Lössg., J. Traube 3, 15.

Redukt., elektrolyt., stufenweise, E. Müller 26, 34.

Smp., Umwandlungsp., A. Ussow 38, 419.

Smp., Zersetz. durch  $\text{SiO}_2$ , Analyse, Th. W. Richards, E. H. Archibald 34, 370.

**Kaliumnitrat**

Verb. m. Kalium-Hydro-sulfat, C. Friedheim, J. Mozkin 6, 297.

Zersetzungsspanng. in alkalischen Lösgg., E. Müller 26, 24.

**Kalium-1-Hydro-2-nitrat**

Darst., Lösl. in Salpetersäure u. Ws., E. Groschuff 40, 8.

**Kalium-2-Hydro-3-nitrat**

Darst., Smp., Lösl. in Salpetersäure u. Ws., Krystallisationsgeschw., E. Groschuff 40, 7.

**2-Kalium-1-Hydro-1-nitrat-1-sulfat**

KNO<sub>3</sub>, KHSO<sub>4</sub>, C. Friedheim, J. Mozkin 6, 297.

**Kaliumnitrit**

Einw. auf Bleinitrat in Lösg., F. Peters 11, 138.

Elektrolyse m. verschiedenen Metallkathoden, E. Müller 26, 37.

Doppelsalz m. Kaliumcyanid, K. A. Hofmann 10, 280.

**Kaliumoleat**

Verh. gegen Phenolphthalein, A. v. Dieterich, L. Wöhler 34, 194.

**Kaliumosmiat-2-Hydrat (Os<sup>VI</sup>)**

A. Rosenheim, E. A. Sasserath 21, 128.

Reinigung, H. Moraht, C. Wischin 3, 154.

**Kaliumoxalat**

Dissoziation desselb. sowie d. sauren Oxalate, H. Schäfer, R. Abegg 45, 310.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 16.

**Kalium-1-Hydro-1-oxalat**

Leitverm., F. Russ 31, 87.

**Kaliumoxyd**

Avidität gegen Säureanhydride, D. G. Gerassimoff 42, 329.

Gleichgew., heterogen., im System: K<sub>2</sub>O—B<sub>2</sub>O<sub>3</sub>—H<sub>2</sub>O, Löslichkeitslin., M. Dukelski 50, 88.

Lösl. in geschm. Boroxyd (B<sup>III</sup>), W. Guertler 40, 230.

**Kalium-Palladium (in Doppelsalzen) s. Palladium-Kalium.****3-Kalium-1-phosphat**

Verh. gegen Kaliumvanadinate, C. Friedheim, K. Michaelis 5, 443.

Verh. gegen Molybdänsäure (Mo<sup>VI</sup>), C. Friedheim, G. Wirtz 4, 290.

**Kalium-2-Hydro-1-phosphat**

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 15; 8, 48.

Verbb. m. 2-Kalium-1-Hydro-phosphat, L. Staudenmaier 5, 386.

Verh. gegen Kaliumhydroxyd, L. Staudenmaier 5, 385.

Verh. gegen Molybdänsäure (Mo<sup>VI</sup>), C. Friedheim, G. Wirtz 4, 286.

**Kalium-5-Hydro-2-phosphat**

L. Staudenmaier 5, 394.

**2-Kalium-1-Hydro-1-phosphat**

Verb. m. Chromsäure, C. Friedheim, J. Mozkin 6, 284.

Verb. m. Kalium-2-Hydro-phosphat, L. Staudenmaier 5, 386.

Verh. gegen Molybdänsäure (Mo<sup>VI</sup>), C. Friedheim, G. Wirtz 4, 288.

**5-Kalium-4-Hydro-3-phosphat**

L. Staudenmaier 5, 388.

**7-Kalium-5-Hydro-4-phosphat**

L. Staudenmaier 5, 390.

**4-Kalium-hypo-phosphat**

C. Bansa 6, 135.

**2-Kalium-2-Hydro-hypo-phosphat**

Doppelsalze, C. Bansa 6, 128.

**Kalium-2-Hydro-phosphat-Fluorwasserstoff**

Darst., Krystallf., R. F. Weinland, J. Alfa 21, 43.

**Kalium-meta-phosphat-2-Hydrat**

Darst., Leitverm., F. Warschauer 36, 174.

**Kalium-hypo-phosphit-Hydroxylamin**(KH<sub>2</sub>PO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>(NH<sub>2</sub>O)<sub>2</sub>, K. A. Hofmann, V. Kohlschütter 16, 468.**2-Kalium-1-platinat-3-Hydrat (Pt<sup>IV</sup>)**

Darst., Verh. beim Erhitzen, Krystallf., Konstit., Leitverm. d. Lsgg.

Wanderungsgeschw. d. Anion, J. Bellucci 44, 173.

Leitverm. d. Lsgg., J. Bellucci, N. Parravano 45, 163.

**Kaliumplumbat (Pb<sup>IV</sup>)**

Tropfengew., S. Motylewski 38, 413.

**Kaliumplumbat-Hydrat**K<sub>2</sub>PbO<sub>4</sub>·3H<sub>2</sub>O, J. Bellucci, N. Parravano 50, 109.**Kalium-Praseodym (in Doppelsalzen) s. Praseodym-Kalium.****Kalium-Quecksilber**

Verbb. verschiedener Zusammensetzung, N. S. Kurnakow 23, 441.

**Kalium-2-Quecksilber**

Smp., Existenzgeb., N. S. Kurnakow 23, 441.

**Kalium-8-Quecksilber**

Löslichkeitslin., Existenzgeb., W. Kerp, W. Böttger, H. Winter 25, 19.

**Kalium-9-Quecksilber**

Löslichkeitslin., Existenzgeb., W. Kerp, W. Böttger, H. Winter 25, 19.

**Kalium-10-Quecksilber**

Löslichkeitslin., Existenzgeb., W. Kerp, W. Böttger, H. Winter 25, 19.

**Kalium-12-Quecksilber**

Darst., W. Kerp 17, 300.

Löslichkeitslin., Existenzgeb., W. Kerp, W. Böttger, H. Winter 25, 19.

**Kalium-14-Quecksilber**

Existenzgeb., W. Kerp, W. Böttger, H. Winter 25, 20.

**Kalium-Quecksilber (in Doppelsalzen) s. Quecksilber-Kalium.****Kaliumrhodanid**

Diffusion in Silbernitratgelatine, J. Hausmann 40, 135.

Einw. auf Metalloxyde bei höherer Temperatur, Reindarst., Smp.  
J. Milbauer 42, 433.

Einw. auf Quecksilberchlorid u. -bromid, H. Grossmann 37, 412.

Indikator b. Redukt. v. Eisensalzen, L. L. de Konink 28, 175.

Leitverm. d. Lsgg. in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerswer  
30, 160.Molekulargew. in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerswer  
30, 221.

Molekularvol. in Lsgg., J. Traube 8, 43.

Verh. gegen verschiedene Gase (N<sub>2</sub>, CO, H<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>O, H<sub>2</sub>S, CO<sub>2</sub>, SO<sub>2</sub>) bei  
hoher Temp., Zersetz., J. Milbauer 49, 46.

**Kalium-Rhodium** (in Doppelsalzen) s. **Rhodium-Kalium**.

**Kalliumruthenat**

A. Gutbier, F. Ransohoff 45, 260.

**Kalium-Ruthenium** (in Doppelsalzen) s. **Ruthenium-Kalium**.

**Kaliumsalze**

Darst. aus Kainit, Theorie, W. Meyerhoffer 34, 163.

Lösl. im Vergleich m. d. v. Thalliumsalzen, W. O. Rabe 31, 154.

**Kaliumselenat**

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 45.

**2-Kalium-3-selenid-2-Hydrat**

A. Clever, W. Muthmann 10, 143.

**Kaliumselenit**

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 46.

**Kaliumselenoarsenat-Hydrat**

$\text{KAsSe}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ , A. Clever, W. Muthmann 10, 131.

**Kaliumseleno-*oxy*-arsenat-Hydrat**

$\text{K}_3\text{As}_2\text{Se}_3\text{O}_8 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ , A. Clever, W. Muthmann 10, 124.

**Kalium-Hydro-selenophosphit-Hydrat**

$\text{K}_2\text{HPSe}_3 \cdot 2\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$ , W. Muthmann, A. Clever 13, 196.

**Kaliumselenosulfoarsenat-Hydrat**

$\text{K}_3\text{As}_2\text{Se}_3\text{S}_3 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ , A. Clever, W. Muthmann 10, 133.

**Kaliumselenosulfophosphit**

$\text{K}_4\text{P}_2\text{Se}_3\text{S}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ , W. Muthmann, A. Clever 13, 198.

**Kalium-Silber** (in Doppelsalzen) s. **Silber-Kalium**.

**Kaliumsilikat**

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 51.

**Kalium-*meta*-silikat**

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{K}_2\text{SiO}_3 + \text{CO}_2 \rightleftharpoons \text{K}_2\text{CO}_3 + \text{SiO}_2$ , N. M. von Wittorf 39, 187.

**Kaliumstannat-3-Hydrat** ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ )

R. F. Weinland, A. Gutmann 17, 418.

Darst., Konstit., Leitverm. d. Lösg., J. Bellucci, N. Parravano 45, 151.

Krystallf., Isomorphie m. Blei- u. Platinverb., J. Bellucci, N. Parravano 50, 104.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 51.

**Kaliumstearat**

Verh. gegen Phenolphthalein, A. v. Dieterich, L. Wöhler 34, 194.

**Kaliumsulfat**

Dichte, geschm., E. Brunner 38, 361.

Gleichgew., heterog., i. Syst.  $\text{Mg}^{\text{++}}$ ,  $\text{K}^+$ ,  $\text{Na}^+$ ,  $\text{Ca}^{\text{++}}$ ,  $\text{SO}_4^{\text{--}}$ ,  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{H}_2\text{O}$  (Bildungsverhältnisse ozeanischer Salzablagerungen), J. H. van't Hoff 47, 244.

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{K}_2\text{SO}_4 + \text{WO}_3 \rightleftharpoons \text{K}_2\text{WO}_4 + \text{SO}_3$  u.  
 $\text{K}_2\text{SO}_4 + \text{V}_2\text{O}_5 \rightleftharpoons 2\text{KVO}_3 + \text{SO}_3$

D. G. Gerassimoff 42, 329.

Katalysator f. Hydratationsreaktt., P. Rohland 31, 438.

Leitverm., Gefrierpp. d. Lösgg., G. Geffcken 43, 201.

Molekularvol. i. Lösg., J. Traube 3, 15; 8, 45.

Potential d. Lösgg., C. Fredenhagen 29, 448.

**Kaliumsulfat**

Smp., Umwandlungsp., Schmelz- u. Umwandlungswärme, K. Hüttner, G. Tammann 43, 215.

**Kalium-Hydro-sulfat**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 15.

Verb. m. Kalium-2-Hydro-1-arsenat, C. Friedheim, J. Moskin 6, 289.

Verb. m. Kaliumnitrat, C. Friedheim, J. Moskin 6, 297.

**Kalium-per-sulfat**

Anw. z. Trenng. v. Kobalt u. Nickel, F. Mawrow 25, 196.

Einw. a. Kobaltsalze, F. Mawrow 24, 263.

Einw. a. Kobaltsalze, E. Hüttner 27, 92.

Einw. a. Wismutoxyd ( $\text{Bi}^{\text{III}}$ ), Ch. Deichler 20, 119.

Einw. a. Wismutoxyd, A. Gutbier, R. Bünz 49, 482.

Potential d. Lsgg., C. Fredenhagen 29, 448.

**2-Kalium-1-sulfid**

Bildg. b. Zersetz. v. Kaliumrhodanid, J. Milbauer 49, 46.

**Kalium-Hydro-sulfid**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 14; 8, 43.

**Kalium-poly-sulfid**

Konstit., F. W. Küster, E. Heberlein 43, 72.

**Kaliumsulfid**

Molekularvol. i. Lsg., J. Traube 8, 45.

**Kalium-pyro-sulfid**

Molekularvol. i. Lsg., J. Traube 8, 46.

**Kalium-Hydro-oxy-sulfoantimonat-Hydrat**

$\text{K}_2\text{HSbS}_2\text{O}_6 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ , R. F. Weinland, A. Gutmann 17, 414.

**Kalium-Hydro-oxy-sulfoarsenat**

$\text{KH}_2\text{AsSO}_5$ , R. F. Weinland, O. Rumpf 14, 59.

**Kalium-Hydro-oxy-sulfoarsenat-Hydrat**

$\text{K}_2\text{HASO}_5 \cdot 2\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$ , R. F. Weinland, O. Rumpf 14, 59.

**Kalium-oxy-sulfoarsenat-Hydrat**

$\text{K}_2\text{AsSO}_5 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ , R. F. Weinland, O. Rumpf 14, 51.

**Kalium-oxy-sulfoarsenat-Hydrat**

$\text{K}_2\text{AsS}_2\text{O}_7 \cdot 0.7\text{H}_2\text{O}$ , L. W. Mc Cay, W. Foster 41, 468.

**Kalium-per-sulfomolybdätnat ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ )**

$\text{KMoS}_6$ , K. A. Hofmann 12, 58.

$\text{KMoS}_6$ , K. A. Hofmann 12, 58.

**Kaliumsulfostannat**

Bildg. aus Zinnoxid u. Kaliumrhodanid, J. Milbauer 42, 437.

**Kalium-per-tantalat ( $\text{Ta}^{\text{VI}}$ )**

$\text{K}_2\text{TaO}_6 \cdot \frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$ , P. Melikoff, L. Pissarjewsky 20, 346.

**Kaliumtartrat**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 16.

**Kalium-Tellur (in Doppelsalzen) s. Tellur-Kalium.****Kaliumtellurat**

Leitverm., Hydrolyse, A. Gutbier 29, 30.

**Kaliumtellurat-2-Hydrat**

A. Gutbier 31, 344.

**Kaliumtellurat-δ-Hydrat**

A. Gutbier 31, 341.

**Kaliumtellurit**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 46.

**Kalium-1-Thallium**

Smp., Existenzgeb., N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 87.

**2-Kalium-1-Thallium**

Existenzgeb., N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 100.

**Kalium-Thallium** (in Doppelsalzen) s. **Thallium-Kalium**.**Kalium-2thionat**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 46.

**Kalium-Thorium** (in Doppelsalzen) s. **Thorium-Kalium**.**Kalium-Titan** (in Doppelsalzen) s. **Titan-Kalium**.**Kaliumtitanat**Bildg. aus  $K_2CO_3$  u.  $TiO_2$ , Gleichgew.:  $K_2CO_3 + TiO_2 \rightleftharpoons K_2TiO_6 + CO_2$ ,  
D. P. Smith 37, 334.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 413.

**Kaliumvanadinat**

Einw. auf Kaliumphosphat, C. Friedheim, K. Michaelis 5, 443.

 $K_2V_6O_{16}$ , Tropfengew., S. Motylewski 38, 413. $K_4V_{12}O_{47}$ , F. Ephraim 35, 78.**Kalium-meta-vanadinat**Gleichgew. d. Reakt.:  $2KVO_3 + SO_3 \rightleftharpoons K_2SO_4 + V_2O_5$  u.  
 $2KVO_3 + CO_2 \rightleftharpoons K_2CO_3 + V_2O_5$ ,

D. G. Gerassimoff 42, 329.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 49.

**Kalium-per-vanadinat** ( $V^{VI}$ ) $KVO_4$ , A. Scheuer 16, 290.Spaltung in Lsg., Geschw. d. katalytischen Zers., L. Pissarjewsky  
32, 343.**Kalium-per-vanadinat** $K_2V_6O_{20}$ , Spaltung in Lsg., Geschw. d. Katalyse durch Platin, L.  
Pissarjewsky 32, 342.**Kaliumvanadinat-Hydrat** $K_2V_4O_{11} \cdot 4H_2O$  u.  $6H_2O$ , F. Ephraim 35, 75. $K_2V_6O_{21} \cdot 1,5H_2O$ , F. Ephraim 35, 75. $K_{23}V_{14}O_{77} \cdot 3,5H_2O$ , F. Ephraim 35, 76.**4-Kalium-pyro-vanadinat-4-Kaliumcyanid-14-Hydrat**

E. Petersen 38, 343.

**Kaliumvanadit** $K_2V_4O_9 \cdot 4H_2O$ , J. Koppel, R. Goldmann 36, 300. $K_2V_6O_{19} \cdot 7H_2O$ , E. Petersen 38, 344.**Kalium-Vanadium** (in Doppelsalzen) s. **Vanadium-Kalium**.**Kalium-Wismut** (in Doppelsalzen) s. **Wismut-Kalium**.**Kaliumwismutat** ( $Bi^V$ ) $KBiO_3$ , Darst., Ch. Deichler 20, 99, 106.

Nichtexistenz, A. Gutbier, R. Bünz 48, 294.

**Kalium-Wolfram** (in Doppelsalzen) s. **Wolfram-Kalium**.



**Kaliumwolframat**

Elektrolyse, E. Schaefer 38, 178.

Gleichgew. d. Reakt.:  $K_2WO_4 + SO_2 \rightleftharpoons K_2SO_4 + WO_3$  u.  
 $K_2WO_4 + CO_2 \rightleftharpoons K_2CO_3 + WO_3$ ,

D. G. Gerassimoff 42, 329.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 40.

Smp., Umwandlungsp., K. Hüttner, G. Tammann 43, 215.

**Kalium-para-wolframat**

Bildg. b. Elektrolyse v. Kaliumwolframat, E. Schaefer 38, 178.

Verh. g. Kaliumvanadinat, C. Friedheim, E. Loewy 6, 22.

**Kalium-Ytterbium** (in Doppelsalzen) s. **Ytterbium-Kalium**.

**Kalium-Zink** (in Doppelsalzen) s. **Zink-Kalium**.

**Kalium-Zinn** (in Doppelsalzen) s. **Zinn-Kalium**.

**Kalium-Zirkonium** (in Doppelsalzen) s. **Zirkonium-Kalium**.

**Kalium-per-zirkonat-Hydrat**

$K_4Zr_2O_{11} \cdot 9H_2O$ , Darst., Konstit., L. Pissarjewsky 25, 396.

**Kalomel** s. **Quecksilberchlorid** (Hg).

**Kalk** s. **Calciumoxyd**.

**Kaolin**

Analyse, J. Thugutt 2, 67.

Einw. v. Ätzalkalien u. Alkalisilikaten, auf Kaolin, J. Thugutt 2, 133.

Experimentelles z. Bildg. v. Kaolin, J. Thugutt 2, 180.

**Kapillaraffinität**

P. Rohland 31, 154.

**Kapillare Steighöhe** s. **Steighöhe**, **kapillare**.

**Kapillaritätskonstante**

v. Salzen bei d. Smp., S. Motylewski 38, 410.

**Katalysatoren**

Einw. auf d. Oxydationstemp. v. Wasserstoff u. Kohlenwasserstoffen, F. C. Phillips 6, 215.

d. Hydratation v. Calciumoxyd, P. Rohland 21, 35.

positive u. negative für Hydratationsgeschw., P. Rohland 31, 437.

**Katalyse**

d. Ammoniakbildg. aus d. Elemm. durch Eisen, Nickel, Calcium, Mangan, Zwischenprodukte, F. Haber, G. van Oordt 44, 341.

d. Ammoniakoxydation m. Platinschwarz, Mechanismus, R. Vondráček 39, 80.

d. Ammoniumnitritersetz. durch Platinschwarz, Mechanismus, R. Vondráček 39, 26.

d. Auflösung v.  $CrCl_3$ , P. Rohland 29, 159.

d. Lösungsgeschw. v. Platinoxyden, L. Wöhler 40, 440.

bei Lösungsvorgängen, L. Bruner, St. Tothoczko 28, 326.

d. Chlor-2-oxydersetz., W. Bray 48, 217.

d. Erhärtung v. Calciumsulfat (Gips), P. Rohland 35, 194.

d. Gleichgewichtseinstellung d. Selenmodifikationen, R. Marc 50, 446.

d. Hydratation v. Calciumsulfat, P. Rohland 36, 332.

d. Jodwasserstoffreaktt. m. Salpetersäure od. salpetriger S., A. Eckstädt 29, 74.

**Katalyse**

- d. Kalium-*per*-manganat-Chlorwasserstoffreakt. durch Metallsalze, J. Brown 47, 314.
- d. Kalium-*per*-manganat-Oxalsäurereakt., A. Skrabal 42, 6.  
durch Katalysatoremischungen, P. Rohland 31, 489.
- v. Knallgas, K. Bornemann 34, 27.
- v. Knallgas durch Metalloxyde, F. Glaser 36, 28.
- Mechanismus d. katalyt. Wirkung, v. Platinschwarz, R. Vondráček 39, 24.
- d. Oxalsäurezerst., elektrolyt., durch Platin, T. Åkerberg 31, 168.
- d. Oxydations- u. Reduktionswirkungen an Platinelektroden, C. Fredenhagen 29, 407.
- d. Salze d. *Per*-säuren. L. Pissarjewsky 32, 341.
- d. Schwefel-3-oxydbildg. aus  $\text{SO}_2 + \text{O}$  durch Arsenoxyd ( $\text{As}^V$ ), Reaktionsgeschw., Einfl., v. Temp., Wasserdampf, Gasen usw., E. Berl 44, 267.
- d. Schwefel-3-oxydbildg., aus  $\text{SO}_2 + \text{O}$  durch  $\text{V}_2\text{O}_5$  u.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ , Einfl. d. Feuchtigkeit, F. W. Küster, Franke, Geibel 42, 458.
- d. Stickstoff-1-oxydzerst. durch Platin, K. Jellinek 49, 240.
- v. Wasserstoff-, Kohlenoxyd-, Methan-, Äthan-, Äthylenverbrennung u. d. Gemische, F. Richardt 38, 65.
- d. Wasserstoff-*per*-oxydreakt. m. Kaliumjodid durch Cersalze, E. Baur 30, 254.

**Pseudo-Katalyse**

bei Sauerstoffübertragung, C. Engler, L. Wöhler 29, 1.

**Kathode**

- v. Aluminium (Pb, Cd, C, Cu, Ni, Pd, Pt, Hg, Ag, Bi, Sn), bei Redukt. v. Salpetersäure, J. Tafel 31, 298.
- v. Blei, Potentiale bei Zerstäubung u. Auflockerung, M. Sack 34, 800.  
Zerstäubung u. Auflockerung, M. Sack 34, 294.
- v. Zinn, Potentiale bei Zerstäubung u. Auflockerung, M. Sack 34, 310.  
s. auch Anode u. Elektrode.

**Kathode, amalgamierte**

bei Redukt. v. Salpetersäure, J. Tafel 31, 300.

**Kathode, rotierende**

- Anw. z. Best. v. Metallen durch Elektrolyse, F. A. Gooch, H. E. Medway 35, 414.
- Anw. z. Cadmiumbest. aus Chloridlösung, Ch. P. Flora 47, 18.
- Anw. z. Cadmiumbest. aus Nitratlösung, Ch. P. Flora 47, 20.
- Anw. z. Cadmiumbest. aus Sulfatlösung, Ch. P. Flora 47, 1.
- Anw. z. quant. Elektrolyse, Einfl. v. Material u. Form, H. E. Medway 42, 110.
- Anw. z. quant. Elektrolyse v. Cadmium, Zinn, Zink u. Gold, H. E. Medway 42, 114.

**Kathode, verzinkte**

bei Redukt. v. Salpetersäure, J. Tafel 31, 300.

**Kathodenform**

Einfl. auf d. quant. Best. v. Kupfer durch Elektrolyse, H. E. Medway 42, 110.

**Kathodenmaterial**

Einfl. auf d. elektrolytische Best. v. Kupfer mit rotierender Kathode, H. E. Medway 42, 110.

**Kathodenmaterial**

Einfl. auf d. elektrolytische Best. v. Zinn, A. Fischer 42, 366.

Einfl. auf d. elektrolytische Redukt. d. Salpetersäure, J. Tafel 31, 289.

**Kathodolumineszenzspektrum s. Spektralanalyse.****Kationen**

komplexe, K. Hellwig 25, 157.

komplexe v. Quecksilber, A. Rosenheim, R. Cohn 27, 281.

**Keime**

Katalytische Wirkung bei Einw. v. Salpetersäure auf Jodwasserstoff  
A. Eckstädt 29, 90.

**Kernvolumen**

J. Traube 37, 225; s. auch Innenvolumen.

**Kette, galvanische s. Element, galvanisches.****Kieselfluorwasserstoffsäure, Kieselflussäure s. Silicium-Hydro-fluorid.****Kieselsäure**

Behandlung bei Silikatanalysen, E. Jordis, W. Ludewig 47, 190.

Einw. v. Erdalkalihydroxyden, E. Jordis, E. H. Kanter 35, 88.

Einw. v. Erdalkalihydroxyden, E. Jordis, E. H. Kanter 35, 148.

Einw. v. Kalkwasser, E. Jordis, E. H. Kanter 43, 48.

Einw. verschiedener Modifikationen auf Fluorwasserstoff, K. Daniel 38, 270.

Fluorsubstitutionsprodukte, K. Daniel 38, 290.

Hydrogel, Bindungsart d. Ws., J. M. van Bemmelen 13, 233.

Hydrogel, Entwässerung, J. M. van Bemmelen 13, 243.

Hydrogel, Verb. bei höheren Tempp., Dichte, J. M. van Bemmelen 30, 265.

Hydrogel, Hydrosol, Absorptionsverbb. m. Säuren u. Basen, J. M. van Bemmelen 36, 393.

Hydrosol, fl., Verb. m. Salzsäure, E. Jordis, E. H. Kanter 35, 16.

Leitverm. d. Lsg., J. Meyer 47, 46.

Lsg. in Natriumhydroxyd, Leitverm., elektrisches, Konstist., A. Hantzsch 30, 295.

Nachw. als Siliciumfluorid, K. Daniel 38, 299.

Reindarst. in fester Form, Hydrosol, Hydrogel, E. Jordis 44, 200.

Reindarst., Eigenschaften, E. Jordis 34, 455.

Verb. bei Silikatanalysen, E. Jordis 45, 362.

Verbb. m. Molybdänaten, W. Asch 28, 273; s. auch Molybdänsäuresilikate.

**Kieselsäureanhydrid s. auch Silicium-2-oxyd.****Kieselsäurehydrat**

Einw. auf Erdalkalihydroxyde, E. Jordis, E. H. Kanter 42, 418.

**Kieselsaure Salze s. Silikate u. Metallsilikate.****Kieselwolframsäure**

F. Kehrmann, B. Flürschheim 39, 98; s. auch Wolframsäuresilikate.

**Kieselwolframate**

Analyse, Trenng. v. Kiesel-2-oxyd u. Wolfram-3-oxyd, C. Friedheim, W. H. Henderson, A. Pinagel 45, 396.

**Kieserit**

Löslichkeitslin. u. Gleichgeww., W. Meyerhoffer 34, 147.

**Kinetik a. Reaktionskinetik.****Kleingefüge**

- v. Aluminium-Magnesiumlegg., G. Grube 45, 225.
- v. Aluminium-Silberlegg., G. J. Petrenko 46, 49.
- v. Aluminium-Wismut- u. Aluminium-Zinnlegg., A. G. C. Gwyer 49, 311.
- v. Antimon-Cadmiumlegg., W. Treitschke 50, 217.
- v. Antimon-Nickellegg., K. Lossew 49, 58.
- v. Antimon-Thalliumlegg., R. S. Williams 50, 127.
- v. Antimon-Wismutlegg., K. Hüttner, G. Tammann 44, 131.
- v. Antimon-Zinklegg., K. Mönkemeyer 43, 182.
- v. Antimon-Zinklegg., S. F. Żemczużnyj 49, 384.
- v. Antimon-Zinnlegg., W. Reinders 25, 120.
- v. Blei-Goldlegg., R. Vogel 45, 11.
- v. Bleichlorid-, Bleioxydgemischen, R. Ruer 49, 365.
- v. Cadmium-Goldlegg., R. Vogel 48, 333.
- v. Cadmium-Kupferlegg., R. Sahmen 49, 301.
- v. Cadmium-Zinklegg., F. Novak 47, 439.
- v. Eisen-Kobalt- u. Eisen-Nickellegg., W. Guertler, G. Tammann 45, 205.
- v. Eisen-Manganlegg., M. Levin, G. Tammann 47, 186.
- v. Eisen-Schwefel(Eisensulfid)gemischen, W. Treitschke, G. Tammann 49, 320.
- v. Eisen-Siliciumlegg., W. Guertler, G. Tammann 47, 163.
- v. Gold-Antimon- u. Gold-Wismutlegg., R. Vogel 50, 145.
- v. Gold-Zinklegg., R. Vogel 48, 319.
- v. Gold-Nickellegg., M. Levin 45, 338.
- v. Gold-Thalliumlegg., M. Levin 45, 31.
- v. Gold-Zinnlegg., R. Vogel 46, 60.
- v. Kieselsäurehydrogel, J. M. van Bemmelen 30, 265.
- v. Kupfer-2-Kupfer-1-oxydlegg., E. Heyn 39, 14.
- v. Kupfer-Zinnlegg. (sauerstoffhaltigen), E. Heyn, O. Bauer 45, 52.
- v. Legg., E. Heyn 39, 3.
- v. Magnesium-, Antimon-, Cadmium-, Zink-, Wismutlegg., G. Grube 49, 72.
- v. Magnesium-Blei- u. Magnesium-Zinnlegg., N. S. Kurnakow, N. J. Stepanow 46, 177.
- v. Magnesium-Silberlegg., S. F. Żemczużnyj 49, 400.
- v. Magnesium-Thallium- u. Magnesium-Zinnlegg., G. Grube 46, 76.
- v. Mangan-Siliciumlegg., F. Doerincel 50, 117.
- v. Natrium-Antimon-, Natrium-Blei-, Natrium-Cadmium-, Natrium-Wismutlegg., C. H. Mathewson 50, 171.
- v. Natrium-Zinklegg., C. H. Mathewson 48, 195.
- v. Nickel-Siliciumlegg., W. Guertler, G. Tammann 49, 93.
- v. Quecksilber-, Blei-, Cadmium-, Wismut-, Zink- u. Zinnlegg., N. A. Puschin 36, 241.
- v. Silber-Antimon-, Silber-Thallium-, Silber-Wismutlegg., G. J. Petrenko 50, 133.

**Kleingefüge**

- v. Silber-Zinklegg., G. J. Petrenko 48, 347.
- v. Thallium-Aluminium- u. Thallium-Kupferlegg., F. Doerincel 48, 185.
- v. Wismut-Schwefelgemischen, A. H. W. Aten 47, 886.
- v. Wismut-Tellurlegg., K. Mönkemeyer 46, 415.

**Knallgas**

- Bildg. v. Stickoxyd bei d. Explosion m. Luft, W. Nernst 49, 225.
- Bildg. v. Wasserstoff-per-oxyd bei d. Explosion v. Knallgas, Bildg. v. NO bei Explosion m. Luft, K. Finkh 45, 118.
- Einw. auf Platin-2-oxyd u. Platin-1-oxyd u. Hydrate, L. Wöhler 40, 442.
- Katalyse, K. Bornemann 34, 27.
- Katalyse durch Metalloxyde, F. Glaser 36, 28.

**Knochen, fossile**

- Absorption v. Calciumfluorid, Kalk, Phosphaten, J. M. van Bemmelen, E. A. Klobbie 15, 90.
- Analyse, J. M. van Bemmelen, E. A. Klobbie 15, 100.
- eines Elefanten, Gehalt an Calciumfluorid, J. M. van Bemmelen 15, 84.

**Koagulation**

- Bildg. u. Struktur, J. M. van Bemmelen 18, 15.
- v. Goldkolloidlösigg. durch Elektrolyte, J. C. Blake 39, 76.
- v. Kolloidlösigg., A. Müller 36, 340.

**Kobalt**

- Abscheidung durch Elektrolyse aus Lösigg. neben Magnesium, A. Siemens 41, 256.
- Anode in Kalilauge, A. Coehn, Y. Osaka 34, 86.
- Anodische Auflösg., C. Tubandt 45, 368.
- Atomgew., Kritik, C. Winkler 17, 236.
- Atomgewichtsbest., C. Winkler 8, 291.
- Atomgewichtsbest. durch Analyse v. Kobaltbromid, Th. W. Richards, G. P. Baxter 16, 371; 21, 250.
- Atomgewichtsbest. durch Analyse v. Kobaltchlorid, C. Winkler 4, 23.
- Atomgewichtsbest. durch Einw. v. überschüssigem Jod, C. Winkler 8, 4.
- Atomgewichtsbest. durch Redukt. v. Kobaltoxyd ( $\text{Co}^{\text{II}}$ ), H. Remmler 2, 225.
- Atomgewichtsbest. durch Redukt. v. Kobaltoxyd ( $\text{Co}^{\text{II}}$ ), W. Hempel, H. Thiele 11, 75.
- Atomgewichtsbest. durch Überführung in Kobaltchlorid ( $\text{Co}^{\text{II}}$ ), W. Hempel, H. Thiele 11, 88.
- Atomgewichtsbest. durch Umsetzung elektrolytisch gefällten Metalles m. Silbersulfatlösg., C. Winkler 4, 463.
- Best. als Per-oxyd durch Elektrolyse, A. Coehn, M. Gläser 33, 18.
- Nachw. m. Alkalirhodanid u. Amylalkohol, F. P. Treadwell 26, 108.
- Nachw. m. Ammoniumthioacetat, J. L. Danziger 32, 78.
- Nachw. in Nickel, S. P. L. Sørensen 5, 365.
- Nachw. neben Nickel durch anodische Abscheidung v. Kobalt-per-oxyd, A. Coehn, M. Gläser 33, 23.

**Kobalt**

Nachw. kleinster Mengen in Nickel, Th. W. Richards, A. S. Cushman 16, 174.

Passivität bei anodischer Polarisation in alkalischer Lsg., E. Müller, F. Spitzer 50, 347.

Reindarst. z. Atomgewichtsbest, Th. W. Richards, G. P. Baxter 16, 366.

Smp., Umwandlungsp., Smpp., Umwandlungssp. d. Legg. m. Eisen, W. Guertler, G. Tammann 45, 205.

Smpp. u. magnetische Umwandlungssp. d. Legg. m. Nickel, W. Guertler, G. Tammann 42, 358.

Trenng. v. Arsen u. Mangan durch alkalisches Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch, H. Lehnert 12, 124.

Trenng. v. Nickel, Ph. E. Browning, J. B. Hartwell 25, 323.

Trenng. v. Nickel durch ätherische Chlorwasserstoffsäure, F. St. Havens 18, 378.

Trenng. v. Nickel durch anodische Fällung als Per-oxyd, A. Coehn, M. Gläser 33, 20.

Trenng. v. Nickel m. Per-sulfat, F. Mawrow 25, 196.

Trenng. v. Wismut im Brom-Kohlensäurestrom, P. Jannasch, E. Rose 9, 194.

Trenng. v. Zink, Experimentalkritik d. Methth., A. Rosenheim, E. Huldachinsky 82, 84.

Trenng., elektrolytische, v. Cadmium, Kupfer, Zink in ameisensaurer Lsg., H. S. Warwick 1, 303.

Trenng., elektrolytische, v. Kupfer u. Wismut in salpetersaurer Lsg., E. F. Smith, J. B. Mayer 4, 269.

Umsetzung m. Silbersulfat, C. Winkler 4, 20.

Zerlegbarkeit, C. Winkler 4, 10.

**Kobaltacetat (Co<sup>III</sup>)**

Verh. d. ammoniakalischen Lsg. gegen Schwefel-2-oxyd, K. A. Hofmann, S. Reinsch 16, 381.

**Kobalt-2-acetat-2-Pyridin (Co<sup>II</sup>)**

F. Reitzenstein 32, 299.

**Kobalt-2-Acetylacetonat-2-Ammoniak (Co<sup>II</sup>)**

W. Biltz, J. A. Clinch 40, 223.

**Kobalt-2-Acetylacetonat-2-Anilin (Co<sup>II</sup>)**

Smp., W. Biltz, J. A. Clinch 40, 223.

**Kobalt-2-Acetylacetonat-2-Pyridin (Co<sup>II</sup>)**

Smp., W. Biltz, J. A. Clinch 40, 223.

**Kobalt-1-Äthylendiammonium-4-bromid-2-Hydrat (Co<sup>II</sup>)**

H. Grossmann, B. Schück 50, 25.

**Kobalt-1-Äthylendiammonium-4-chlorid (Co<sup>II</sup>)**

N. S. Kurnakow 17, 215.

**Kobalt-1-Äthylendiammonium-4-chlorid-6-Hydrat (Co<sup>II</sup>)**

H. Grossmann, B. Schück 50, 25.

**Kobalt-1-Äthylendiammonium-4-rhodanid-2-Hydrat (Co<sup>II</sup>)**

H. Grossmann, B. Schück 50, 23.

**Kobalt-1-Äthylendiammonium-2-sulfat-4-Hydrat (Co<sup>II</sup>)**

Darst., Krystallf., H. Grossmann, B. Schück 50, 27.

**Kobaltammine (Co<sup>III</sup>)**

4-Ammin-Kobalt-Platin-4-chlorid (Pt<sup>IV</sup>), Darst., Farbe, N. S. Kurnakow 17, 212.

**Kobaltammine (Co<sup>III</sup>)**

2-Äthylendiamin-2-Ammin-Kobaltchlorid-1-Hydrat, A. Werner, F. Bräunlich 22, 149.

2-Äthylendiamin-2-Ammin-Kobalt-Kobalt-5-chlorid (Co<sup>II</sup>), A. Werner, F. Bräunlich 22, 152.

2-Äthylendiamin-1-Chloro-1-Rhodanato-Kobaltrhodanid, A. Werner, F. Bräunlich 22, 154.

2-Äthylendiamin-2-Chloro-Kobalt-Antimon-6-chlorid (Cis- u. Trans-Verb.), P. Pfeiffer, M. Tapuach 49, 487.

2-Äthylendiamin-2-Chloro-Kobaltchlorid, Gefrierpp. d. Lösgg., P. Pfeiffer 29, 186.

2-Äthylendiamin-2-Chloro-Kobaltrhodanid, A. Werner, F. Bräunlich 22, 158.

2-Äthylendiamin-1-Oxalato-Kobaltbromid, A. Werner, A. Vilmos 21, 154.

2-Äthylendiamin-1-Oxalato-Kobaltchlorid-3-Hydrat, A. Werner, A. Vilmos 21, 150.

2-Äthylendiamin-1-Oxalato-Kobalt-Gold-4-chlorid (Au<sup>III</sup>), A. Werner, A. Vilmos 21, 153.

2-Äthylendiamin-1-Oxalato-Kobaltjodid, A. Werner, A. Vilmos 21, 154.

2-Äthylendiamin-1-Oxalato-Kobaltnitrat-2-Hydrat, A. Werner, A. Vilmos 21, 155.

2-Äthylendiamin-1-Oxalato-Kobaltoxalat-2-Hydrat, A. Werner, A. Vilmos 21, 158.

2-Äthylendiamin-1-Oxalato-Kobalt-Quecksilber-3-chlorid (Hg<sup>II</sup>), A. Werner, A. Vilmos 21, 152.

2-Äthylendiamin-1-Oxalato-Kobaltrhodanid, A. Werner, A. Vilmos 21, 155.

2-Äthylendiamin-1-Oxalato-Kobaltsulfat-4-Hydrat, A. Werner, A. Vilmos 21, 157.

2-Äthylendiamin-1-Oxalato-Kobalt-Hydro-sulfat-1-Hydrat, A. Werner, A. Vilmos 21, 156.

2-Äthylendiamin-2-Rhodanato-Kobaltbromid-1-Hydrat, A. Werner, F. Bräunlich 22, 148.

2-Äthylendiamin-2-Rhodanato-Kobaltchlorid-1-Hydrat, A. Werner, F. Bräunlich 22, 141.

2-Äthylendiamin-2-Rhodanato-Kobaltjodid-1-Hydrat, A. Werner, F. Bräunlich 22, 148.

2-Äthylendiamin-2-Rhodanato-Kobaltnitrat, A. Werner, F. Bräunlich 22, 147.

2-Äthylendiamin-2-Rhodanato-Kobaltrhodanid, A. Werner, F. Bräunlich 22, 144.

2-Äthylendiamin-2-Rhodanato-Kobaltsulfat, A. Werner, F. Bräunlich 22, 145.

**Kobaltammine (Co<sup>III</sup>)**

- 2-Äthylendiamin-2-*iso*-Rhodanato-Kobaltbromid - 1 $\frac{1}{2}$  - Hydrat, A. Werner, F. Bräunlich 22, 189.
- 2-Äthylendiamin-2-*iso*-Rhodanato-Kobaltchlorid-1(1 $\frac{1}{2}$ ) - Hydrat, A. Werner, F. Bräunlich 22, 190.
- 2-Äthylendiamin-2-*iso*-Rhodanato-Kobaltjodid-1-Hydrat, A. Werner, F. Bräunlich 22, 140.
- 2-Äthylendiamin-2-*iso*-Rhodanato-Kobaltnitrat-1-Hydrat, A. Werner, F. Bräunlich 22, 188.
- 2-Äthylendiamin-2-*iso*-Rhodanato-Kobaltrhodanid, A. Werner, F. Bräunlich 22, 127.
- 2-Äthylendiamin-2-*iso*-Rhodanato-Kobalt-Hydro-sulfat-1-Hydrat, A. Werner, F. Bräunlich 22, 186.
- 3-Äthylendiamin-Kobaltchlorid, Gefrierpp. d. Lösgg., P. Pfeiffer 29, 186.
- 3-Äthylendiamin-Kobaltsulfat, A. Werner, P. Spruck 21, 229.
- 3-Äthylendiamin-Kobalt-Kobalt-5-chlorid-5-Hydrat, (Co<sup>II</sup>) N. S. Kurnakow 17, 223.
- 3-Äthylendiamin-Kobalt-Kobaltchlorid (Co<sup>II</sup>) [Co(en)<sub>3</sub>]CoCl<sub>5</sub>·4H<sub>2</sub>O, A. Werner, F. Bräunlich 22, 115.
- 3-Äthylendiamin-Kobalt-Kupfer-5-chlorid-1-Hydrat (Cu<sup>II</sup>), N. S. Kurnakow 17, 225.
- 2-Ammin-2-Aquo-2-Chloro-Kobaltchlorid, A. Werner 8, 172; 15, 170
- 2-Ammin-2-Aquo-2-Chloro-Kobaltchlorid, S. M. Jörgensen 11, 448.
- 2-Ammin-2-Aquo-2-Chloro-Kobaltnitrat, A. Werner 15, 169.
- 2-Ammin-2-Aquo-2-Chloro-Kobalt-Hydro-sulfat, A. Werner 15, 166
- 2-Ammin-3-Aquo-1-Chloro-Kobaltsulfat-1-Hydrat, A. Werner 15, 171.
- 2-Ammin-2-Nitrito-1-Oxalato-Kobalt-Ammonium, S. M. Jörgensen 11, 440.
- 2-Ammin-2-Nitrito-1-Oxalato-Kobalt-Blei (Pb<sup>II</sup>), A. Miolati, F. W. Grottanelli 33, 271.
- 2-Ammin-2-Nitrito-1-Oxalato-Kobalt-Kalium, A. Miolati, F. W. Grottanelli 33, 268.
- 2-Ammin-2-Nitrito-1-Oxalato-Kobalt-Quecksilber (Hg<sup>I</sup>), A. Miolati, F. W. Grottanelli 33, 270.
- 2-Ammin-2-Nitrito-1-Oxalato-Kobaltsaure Salze, Vorschrift z. Darst., S. M. Jörgensen 17, 479.
- 2-Ammin-2-Nitrito-1-Oxalato-Kobalt-Silber, A. Miolati, F. W. Grottanelli 33, 270.
- 2-Ammin-4-Nitrito-Kobalt-Ammonium, Verh. gegen Oxalsäure, S. M. Jörgensen 11, 435.
- 2-Ammin-4-Nitrito-Kobalt-Ammonium, Darst. u. Reakt., S. M. Jörgensen 17, 476.
- 2-Ammin-4-Nitrito-Kobalt-Kalium, A. Miolati, F. W. Grottanelli 33, 268.
- 2-Ammin-4-Nitrito-Kobalt-Kalium, Verh. bei Überführungsversuchen, R. Kremann 33, 89.
- 2-Ammin-4-Nitrito-Kobaltsaures Salz v. 4-Ammin-2-Nitrito-Kobalt, S. M. Jörgensen 5, 180.



**Kobaltammine (Co<sup>III</sup>)**

- 2-Ammin-4-Nitrito-Kobaltsaures Salz v. 4-Ammin-2-Nitrito-Kobalt, Verh. g. verdünnte Chlorwasserstoffsäure, S. M. Jörgensen 18, 183.
- 2-Ammin-4-Nitrito-Kobaltsaures Salz v. 5-Ammin-1-Nitrito-Kobalt, S. M. Jörgensen 5, 180.
- 3-Ammin-1-Aquo-1-Chloro-1-Oxalato-Kobalt, A. Werner 15, 163.
- 3-Ammin-1-Aquo-2-Chloro-Kobaltchlorid, S. M. Jörgensen 5, 187.
- 3-Ammin-1-Aquo-2-Chloro-Kobaltchlorid, A. Werner 15, 157.
- 3-Ammin-1-Aquo-2-Chloro-Kobaltchlorid, Darst., S. M. Jörgensen 14, 418.
- 3-Ammin-1-Aquo-2-Chloro-Kobaltchlorid, Konstit., A. Werner 8, 161.
- 3-Ammin-1-Aquo-2-Chloro-Kobaltchlorid, Leitverm., A. Werner 8, 167.
- 3-Ammin-1-Aquo-2-Chloro-Kobaltchlorid, Leitverm., Gefrierpunkterniedrigung, S. M. Jörgensen 19, 184.
- 3-Ammin-1-Aquo-2-Chloro-Kobaltchlorid, Verh. gegen Oxalsäure, S. M. Jörgensen 11, 484.
- 3-Ammin-1-Aquo-2-Chloro-Kobaltnitrat, S. M. Jörgensen 14, 421.
- 3-Ammin-1-Aquo-2-Chloro-Kobaltnitrat, A. Werner 15, 156.
- 3-Ammin-1-Aquo-2-Chloro-Kobaltsaures Salz v. 2-Ammin-4-Nitrito-Kobalt, A. Werner 8, 166.
- 3-Ammin-1-Aquo-2-Chloro-Kobaltsalze, S. M. Jörgensen 17, 475.
- 3-Ammin-1-Aquo-2-Chloro-Kobalt-1-Silber-1-sulfat, S. M. Jörgensen 14, 420.
- 3-Ammin-1-Aquo-2-Chloro-Kobalt-1-Silber-1-sulfat, A. Werner 15, 155.
- 3-Ammin-1-Aquo-2-Chloro-Kobalt-Hydro-sulfat, S. M. Jörgensen 14, 419.
- 3-Ammin-1-Aquo-2-Chloro-Kobalt-Hydro-sulfat, A. Werner 15, 153.
- 3-Ammin-2-Aquo-1-Chloro-Kobaltchlorid, A. Werner 15, 160.
- 3-Ammin-2-Aquo-1-Chloro-Kobaltsulfat, S. M. Jörgensen 14, 421.
- 3-Ammin-2-Aquo-1-Chloro-Kobaltsulfat, graues, A. Werner 15, 157.
- 3-Ammin-2-Aquo-1-Chloro-Kobaltsulfat, violette, A. Werner 15, 158.
- 3-Ammin-2-Aquo-1-Oxalato-Kobaltnitrat, A. Werner 15, 162.
- 3-Ammin-2-Aquo-1-Sulfato-Kobaltsulfat-1-Hydrat, A. Werner 15, 161.
- 3-Ammin-2-Aquo-2-Sulfito-Kobalt-Natrium-2- u. 5-Hydrat, K. A. Hofmann, S. Reinsch 16, 396.
- 3-Ammin-1-Chloro-2-Nitrito-Kobalt, Isomerie, A. Werner 8, 180.
- 3-Ammin-1-Chloro-2-Nitrito-Kobalt, Krystallf., Leitverm., S. M. Jörgensen 18, 180.
- 3-Ammin-3-Nitrato-Kobalt, S. M. Jörgensen 5, 186.
- 3-Ammin-3-Nitrato-Kobalt, A. Werner, F. Steinitzer, K. Rücker 21, 114.
- 3-Ammin-1-Nitrito-1-Oxalato-Kobalt, A. Werner 15, 164.
- 3-Ammin-2-Nitrito-Kobaltbromid, S. M. Jörgensen 7, 315.
- 3-Ammin-2-Nitrito-Kobaltchlorid, S. M. Jörgensen 7, 310.
- 3-Ammin-2-Nitrito-Kobaltnitrit, S. M. Jörgensen 7, 302.
- 3-Ammin-2-Nitrito-Kobaltsulfat-2-Hydrat, S. M. Jörgensen 7, 315.

**Kobaltammine (Co<sup>III</sup>)**

3-Ammin-3-Nitrito-Kobalt, S. M. Jörgensen 5, 190.

3-Ammin-3-Nitrito-Kobalt, Vorschrift z. Darst., S. M. Jörgensen 17, 475.

3-Ammin-3-Nitrito-Kobalt, Konstit., Auffassung als 3-Ammin-2-Nitrito-Kobaltnitrit, S. M. Jörgensen 7, 302.

3-Ammin-3-Nitrito-Kobalt, Isomerien, Leitverm., A. Werner 8, 174.

3-Ammin-3-Nitrito-Kobalt, Darst., Krystallf., S. M. Jörgensen 18, 175.

3-Ammin-Trithiocarbonato-Sulfo-Kobalt  $\left[ \text{Co}_2 \left( \text{CS}_3 \right)_2 \left( \text{NH}_3 \right)_6 \right]$ , O. F. Wiede, K. A. Hofmann 11, 380.

3-Ammin-Trithiocarbonato-Hypo-sulfito-Kobalt  $\left[ \text{Co}_2 \left( \text{CS}_3 \right)_2 \left( \text{NH}_3 \right)_6 \right]$ , K. A. Hofmann 14, 267.

4-Ammin-2-Acido-Kobaltsalze (1.2) u. (1.6) Praseo- u. Violeosalze, Konstit., S. M. Jörgensen 14, 404.

4-Ammin-1-Aquo-1-Chloro-Kobaltnitrat, S. M. Jörgensen 17, 466.

4-Ammin-1-Aquo-1-Chloro-Kobaltsalze, Vorschrift z. Darst. u. Reakt., S. M. Jörgensen 17, 465.

4-Ammin-1-Aquo-1-Chloro-Kobaltsulfat (1.2), A. Werner, A. Klein 14, 82.

4-Ammin-1-Aquo-1-Cyano-Kobaltchlorid, K. A. Hofmann, S. Reinsch 16, 392.

4-Ammin-1-Aquo-1-Nitrito-Kobaltbromid, S. M. Jörgensen 7, 296.

4-Ammin-1-Aquo-1-Nitrito-Kobaltcarbonat, A. Werner, R. Klien 22, 120.

4-Ammin-1-Aquo-1-Nitrito-Kobaltchlorid, S. M. Jörgensen 7, 292.

4-Ammin-1-Aquo-1-Nitrito-Kobalt-hydroxy-chlorid, S. M. Jörgensen 7, 295.

4-Ammin-1-Aquo-1-Nitrito-Kobalt-Gold-4-chlorid (Au<sup>III</sup>), S. M. Jörgensen 7, 298.

4-Ammin-1-Aquo-1-Nitrito-Kobaltjodid, A. Werner, R. Klien 22, 122.

4-Ammin-1-Aquo-1-Nitrito-Kobaltnitrat, S. M. Jörgensen 7, 297.

4-Ammin-1-Aquo-1-Nitrito-Kobaltoxalat, S. M. Jörgensen 7, 299.

4-Ammin-1-Aquo-1-Nitrito-Kobaltoxalat, A. Werner, R. Klien 22, 121.

4-Ammin-1-Aquo-1-Nitrito-Kobalt-Platin-4-chlorid (Pt<sup>IV</sup>), S. M. Jörgensen 7, 298.

4-Ammin-1-Aquo-1-Nitrito-Kobaltsalz d. 2-Ammin-4-Nitrito-Kobaltsäure, S. M. Jörgensen 7, 299.

4-Ammin-1-Aquo-1-Nitrito-Kobaltsalze, Vorschriften z. Darst., S. M. Jörgensen 17, 467.

4-Ammin-1-Aquo-1-Nitrito-Kobaltsulfat, S. M. Jörgensen 7, 297.

4-Ammin-1-Aquo-1-Nitrito-Kobalttartrat-1-Hydrat, A. Werner, R. Klien 22, 121.

4-Ammin-1-Aquo-1-Sulfito-Kobaltcyanid-1-Hydrat, K. A. Hofmann, S. Reinsch 16, 391.

4-Ammin-1-Aquo-1-Sulfito-Kobalhydroxyd-2-Hydrat, K. A. Hofmann, S. Reinsch 16, 386.

Kobaltammine ( $\text{Co}^{\text{III}}$ )

- 4-Ammin-1-Aquo-1-Sulfito-Kobaltrhodanid-1-Hydrat, K. A. Hofmann, S. Reinsch 16, 385.
- 4-Ammin-1-Aquo-2-Sulfito-Kobalt-Ammonium-2-Hydrat, K. A. Hofmann, S. Reinsch 16, 394.
- 4-Ammin-2-Aquo-Kobaltbromid, S. M. Jørgensen 2, 294.
- 4-Ammin-2-Aquo-Kobaltchlorid, S. M. Jørgensen 2, 294.
- 4-Ammin-2-Aquo-Kobalt-Kobalt-6-cyanid ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ), S. M. Jørgensen 2, 298.
- 4-Ammin-2-Aquo-Kobalt-pyro-phosphat, S. M. Jørgensen 2, 299.
- 4-Ammin-2-Aquo-Kobaltsalze, Vorschriften z. Darst., S. M. Jørgensen 17, 467.
- 4-Ammin-2-Aquo-Kobaltsalze, Analogie m. d. 5-Ammin-Aquo- u. 6-Ammin-Kobaltsalzen, S. M. Jørgensen 2, 291.
- 4-Ammin-2-Aquo-Kobaltsulfat, S. M. Jørgensen 2, 296.
- 4-Ammin-2-Aquo-Kobalt-hydroxy-sulfat, S. M. Jørgensen 16, 184.
- 4-Ammin-2-Aquo-Kobalt-1-sulfat-1-Gold-4-bromid ( $\text{Au}^{\text{III}}$ ), S. M. Jørgensen 2, 298.
- 4-Ammin-2-Aquo-Kobaltsulfat-oxalat, S. M. Jørgensen 2, 300.
- 4-Ammin-2-Aquo-Kobalt-1-sulfat-Platin-6-chlorid ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ ), S. M. Jørgensen 2, 297.
- 4-Ammin-1-Bromo-1-Nitrito-Kobaltbromid, A. Werner, R. Klien 22, 123.
- 4-Ammin-2-Bromo-Kobaltbromid, Leitverm., A. Werner 8, 164.
- 4-Ammin-1-Carbonato-Kobaltbromid, S. M. Jørgensen 2, 284.
- 4-Ammin-1-Carbonato-Kobaltbromid, Leitverm., A. Werner 8, 165.
- 4-Ammin-1-Carbonato-Kobaltcarbonat, S. M. Jørgensen 2, 287.
- 4-Ammin-1-Carbonato-Kobaltchlorid, S. M. Jørgensen 2, 283.
- 4-Ammin-1-Carbonato-Kobalt-Gold-4-chlorid, S. M. Jørgensen 2, 285.
- 4-Ammin-1-Carbonato-Kobaltjodid, S. M. Jørgensen 2, 285.
- 4-Ammin-1-Carbonato-Kobaltnitrat, S. M. Jørgensen 2, 282.
- 4-Ammin-1-Carbonato-Kobalt-Platin-4-chlorid ( $\text{Pt}^{\text{II}}$ ), S. M. Jørgensen 2, 286.
- 4-Ammin-1-Carbonato-Kobalt-Platin-6-chlorid ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ ), S. M. Jørgensen 2, 286.
- 4-Ammin-1-Carbonato-Kobaltsalze, Vorschriften z. Darst., S. M. Jørgensen 17, 474.
- 4-Ammin-1-Carbonato-Kobaltsulfat, S. M. Jørgensen 2, 281.
- 4-Ammin-1-Carbonato-Kobalt-2thionat, S. M. Jørgensen 2, 287.
- 4-Ammin-1-Chloro-1-Nitrito-Kobaltchlorid, S. M. Jørgensen 5, 195.
- 4-Ammin-1-Chloro-1-Nitrito-Kobaltsalze, Vorschriften z. Darst., S. M. Jørgensen 17, 468.
- 4-Ammin-2-Chloro-Kobaltbromid (1.6), A. Werner, A. Klein 14, 34.
- 4-Ammin-2-Chloro-Kobaltbromid (1.6), S. M. Jørgensen 14, 416.
- 4-Ammin-2-Chloro-Kobaltchlorid (1.6), A. Werner, A. Klein 14, 33.
- 4-Ammin-2-Chloro-Kobaltchlorid-1-Hydrat (1.6), S. M. Jørgensen 14, 416.
- 4-Ammin-2-Chloro-Kobalt-2chromat (1.6), A. Werner, A. Klein 14, 39.

**Kobaltammine (Co<sup>III</sup>)**

- 4-Ammin-2-Chloro-Kobalt-Chrom-6-cyanid (Cr<sup>III</sup>), (1.6), A. Werner, A. Klein 14, 40.
- 4-Ammin-2-Chloro-Kobalt-Eisen-6-cyanid (Fe<sup>III</sup>), (1.6), A. Werner, A. Klein 14, 40.
- 4-Ammin-2-Chloro-Kobaltfluorid (1.6), A. Werner, A. Klein 14, 35.
- 4-Ammin-2-Chloro-Kobalt-Gold-4-chlorid (Au<sup>III</sup>), (1.6), A. Werner, A. Klein 14, 39.
- 4-Ammin-2-Chloro-Kobaltjodid (1.6), A. Werner, A. Klein 14, 34.
- 4-Ammin-2-Chloro-Kobaltnitrit (1.6), A. Werner, A. Klein 14, 35.
- 4-Ammin-2-Chloro-Kobaltnitrat (1.6), A. Werner, A. Klein 14, 35.
- 4-Ammin-2-Chloro-Kobalt-Platin-4-chlorid (Pt<sup>III</sup>), (1.6), A. Werner, A. Klein 14, 38.
- 4-Ammin-2-Chloro-Kobalt-Platin-6-chlorid (Pt<sup>IV</sup>), (1.6), A. Werner, A. Klein 14, 37.
- 4-Ammin-2-Chloro-Kobaltsalze, Vorschriften z. Darst., S. M. Jørgensen 17, 468.
- 4-Ammin-2-Chloro-Kobalt-1-Silber-1-sulfat (1.6), A. Werner, A. Klein 14, 31.
- 4-Ammin-2-Chloro-Kobalt-Hydro-sulfat (1.6), A. Werner, A. Klein 14, 28.
- 4-Ammin-2-Chloro-Kobalt-Hydro-sulfat (1.6), Darst., S. M. Jørgensen 14, 415.
- 4-Ammin-2-Chloro-Kobalt-2thionat (1.6), S. M. Jørgensen 14, 417.
- 4-Ammin-2-Chloro-Kobalt-Wismutsulfat (1.6), A. Werner, A. Klein 14, 311.
- 4-Ammin-2-Fluoro-Kobaltchlorid, E. Böhm 43, 388.
- 4-Ammin-1-Nitrito-1-Rhodanato-Kobaltbromid, Darst., Leitverm., Molekulargew., A. Werner, R. Klien 22, 116.
- 4-Ammin-1-Nitrito-1-Rhodanato-Kobaltchlorid, Darst., Leitverm., Molekulargew., A. Werner, R. Klien 22, 112.
- 4-Ammin-1-Nitrito-1-Rhodanato-Kobaltjodid, Darst., Leitverm., Molekulargew., A. Werner, R. Klien 22, 117.
- 4-Ammin-1-Nitrito-1-Rhodanato-Kobaltjodid, A. Werner, R. Klien 22, 118.
- 4-Ammin-1-Nitrito-1-Rhodanato-Kobaltnitrat, Darst., Leitverm., Molekulargew., A. Werner, R. Klien 22, 119.
- 4-Ammin-1-Nitrito-1-Rhodanato-Kobalt-Quecksilber-3-chlorid (Hg<sup>II</sup>), A. Werner, R. Klien 22, 114.
- 4-Ammin-1-Nitrito-1-Rhodanato-Kobaltrhodanid, Darst., Leitverm., A. Werner, R. Klien 22, 118.
- 4-Ammin-1-Nitrito-1-Rhodanato-Kobalt-Silberchloridnitrat, A. Werner, R. Klien 22, 115.
- 4-Ammin-1-Nitrito-1-Sulfito-Kobalt, K. A. Hofmann, S. Reinsch 16, 893.
- 4-Ammin-2-Nitrito-Kobaltchromat (1.2), S. M. Jørgensen 5, 167.
- 4-Ammin-2-Nitrito-Kobalt-2chromat (1.2), S. M. Jørgensen 5, 167.

**Kobaltammine (Co<sup>III</sup>)**

- 4-Ammin-2-Nitrito-Kobalt-Gold-4-chlorid (Au<sup>III</sup>) (1.2), S. M. Jörgensen 5, 168.
- 4-Ammin-2-Nitrito-Kobalt-Kalium-2-nitrat (1.2), S. M. Jörgensen 17, 473.
- 4-Ammin-2-Nitrito-Kobalt-Kobalt-6-nitrit (Co<sup>III</sup>), (1.2) S. M. Jörgensen 5, 178.
- 4-Ammin-2-Nitrito-Kobaltnitrat (1.2), Darst., Reakt., S. M. Jörgensen 5, 162.
- 4-Ammin-2-Nitrito-Kobalt-1-Hydro-2-nitrat (1.2), S. M. Jörgensen 5, 166.
- 4-Ammin-2-Nitrito-Kobalt-Platin-4-chlorid (Pt<sup>IV</sup>) (1.2), S. M. Jörgensen 5, 167.
- 4-Ammin-2-Nitrito-Kobalt-Platin-6-chlorid (Pt<sup>IV</sup>) (1.2), S. M. Jörgensen 5, 168.
- 4-Ammin-2-Nitrito-Kobaltsalz d. 2-Ammin-4-Nitrito-Kobaltsäure, S. M. Jörgensen 5, 180.
- 4-Ammin-2-Nitrito-Kobaltsalz d. 2-Ammin-4-Nitrito-Kobaltsäure, Verh. gegen verdünnte Chlorwasserstoffs., S. M. Jörgensen 13, 183.
- 4-Ammin-2-Nitrito-Kobaltsalze (1.2), Vorschriften z. Darst., S. M. Jörgensen 17, 472.
- 4-Ammin-2-Nitrito-Kobaltsalze (1.6), Darst. u. Reakt., S. M. Jörgensen 17, 468.
- 4-Ammin-2-Nitrito-Kobaltsulfat (1.2), S. M. Jörgensen 5, 166.
- 4-Ammin-2-Nitrito-Kobaltsulfat (1.6), Darst., S. M. Jörgensen 5, 160.
- 4-Ammin-1-Oxalato-Kobaltchlorid, S. M. Jörgensen 11, 429.
- 4-Ammin-1-Oxalato-Kobaltoxalat, S. M. Jörgensen 11, 434.
- 4-Ammin-1-Oxalato-Kobalt-Platin-4-chlorid-1 $\frac{1}{2}$ -Hydrat, (Pt<sup>IV</sup>) S. M. Jörgensen 11, 438.
- 4-Ammin-1-Oxalato-Kobalt-Platin-6-chlorid-1-Hydrat, (Pt<sup>IV</sup>) S. M. Jörgensen 11, 438.
- 4-Ammin-1-Oxalato-Kobaltsalze, Vorschriften z. Darst., S. M. Jörgensen 17, 474.
- 4-Ammin-1-Oxalato-Kobaltsulfat-1-Hydrat, S. M. Jörgensen 11, 432.
- 4-Ammin-2-Sulfito-Kobalt-1-Ammonium, K. A. Hofmann 14, 267.
- 4-Ammin-2-Sulfito-Kobalt-1-Ammonium, K. A. Hofmann, S. Reinsch 16, 388.
- 4-Ammin-2-Sulfito-Kobalt-Ammonium-3-Hydrat, A. Werner H. Grüger 16, 412.
- 4-Ammin-2-Sulfito-Kobalt-Ammonium, Verh. gegen Kupferchloridlösung. (Cu<sup>II</sup>), Bildg. v. Co<sub>2</sub>(NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>Cu.H<sub>2</sub>O, K. A. Hofmann, S. Reinsch 16, 387.
- 4-Ammin-2-Sulfito-Kobalt-Cäsium-2-Ammoniumsulfid-2-Hydrat: A. Werner, H. Grüger 16, 421.
- 4-Ammin-2-Sulfito-Kobalt-Kalium, A. Werner, H. Grüger 16, 416.
- 4-Ammin-2-Sulfito-Kobalt-Lithium- $\frac{1}{2}$ -Ammoniumsulfid, A. Werner, H. Grüger 16, 419.
- 4-Ammin-2-Sulfito-Kobalt-Natrium-1 u. 2-Hydrat, K. A. Hofmann, S. Reinsch 16, 395.

**Kobaltammine (Co<sup>III</sup>)**

- 4-Ammin-2-Sulfito-Kobalt-Natrium-2-Hydrat, A. Werner, H. Gröger 16, 415.
- 4-Ammin-2-Sulfito-Kobalt-Rubidium-2-Hydrat, A. Werner, H. Gröger 16, 417.
- 5-Ammin-1-Aquo-Kobaltchlorid, Konstit., S. M. Jörgensen 2, 290.
- 5-Ammin-1-Aquo-Kobaltchlorid, Lösl., N. Kurnakow 8, 114.
- 5-Ammin-1-Aquo-Kobaltoxalat-Platin-6-chlorid, S. M. Jörgensen 11, 428.
- 5-Ammin-1-Aquo-Kobaltsalze, Vorschriften z. Darst., S. M. Jörgensen 17, 460.
- 5-Ammin-1-Aquo-Kobaltsulfit-1-Hydrat (Co<sup>III</sup>), K. A. Hofmann, S. Reinsch 16, 388.
- 5-Ammin-1-Bromo-Kobaltsalze, Vorschriften z. Darst., S. M. Jörgensen 17, 463.
- 5-Ammin-1-Chloro-Kobaltchlorid, S. P. L. Sørensen 5, 369.
- 5-Ammin-1-Chloro-Kobaltchlorid, Konstit., S. M. Jörgensen 2, 290.
- 5-Ammin-1-Chloro-Kobaltchlorid, Lösl., N. Kurnakow 8, 114.
- 5-Ammin-1-Chloro-Kobaltchlorid, Reindarst., S. M. Jörgensen 19, 79.
- 5-Ammin-1-Chloro-Kobaltnitrat, Verh. b. Überführungsversuchen, R. Kremann 33, 89.
- 5-Ammin-1-Chloro-Kobaltsalze, Vorschriften z. Darst., S. M. Jörgensen 17, 462.
- 5-Ammin-1-Nitrato-Kobalt-Kobalt-6-nitrit, S. M. Jörgensen 5, 176.
- 5-Ammin-1-Nitrato-Kobaltsalze, Vorschriften z. Darst., S. M. Jörgensen 17, 463.
- 5-Ammin-1-Nitrito-Kobaltchlorid, Darst., Reakt., Lösl., S. M. Jörgensen 5, 169.
- 5-Ammin-1-Nitrito-Kobaltchlorid, Isomerie, S. M. Jörgensen 5, 172.
- 5-Ammin-1-Nitrito-Kobalt-Kobalt-6-nitrit (Co<sup>III</sup>), S. M. Jörgensen 5, 178.
- 5-Ammin-1-Nitrito-Kobaltsalz d. 2-Ammin-4-Nitrito-Kobaltsäure, S. M. Jörgensen 5, 180.
- 5-Ammin-1-Nitrito-Kobaltsalze, Vorschriften z. Darst., S. M. Jörgensen 17, 463.
- 5-Ammin-1-Nitrito-Kobaltsulfat, S. M. Jörgensen 5, 172.
- 5-Ammin-Oxalato-Kobaltbromid-1 $\frac{1}{2}$ -Hydrat, S. M. Jörgensen 11, 425.
- 5-Ammin-Oxalato-Kobalt-Hydro-2-bromid, S. M. Jörgensen 11, 425.
- 5-Ammin-Oxalato-Kobalt-Hydro-2-chlorid, S. M. Jörgensen 11, 426.
- 5-Ammin-Oxalato-Kobaltjodid-1 $\frac{1}{2}$ -Hydrat, S. M. Jörgensen 11, 424.
- 5-Ammin-Oxalato-Kobalt-Hydro-2-jodid, S. M. Jörgensen 11, 424.
- 5-Ammin-Oxalato-Kobalt-Hydro-2-nitrat, S. M. Jörgensen 11, 426.
- 5-Ammin-Oxalato-Kobaltoxalat, S. M. Jörgensen 11, 423.
- 5-Ammin-Oxalato-Kobalt-Platin-6-chlorid-2-Hydrat, S. M. Jörgensen 11, 427.
- 5-Ammin-Oxalato-Kobaltsalze, Vorschriften z. Darst., S. M. Jörgensen 17, 464.
- 5-Ammin-Oxalato-Kobaltsulfat-3-Hydrat, S. M. Jörgensen 11, 422.

**Kobaltammine (Co<sup>III</sup>)**

- 5-Ammin-Oxalato-Kobalt-*Hydro*-sulfat-1-Hydrat, S. M. Jørgensen 11, 419.
- 5-Ammin-1-*iso*-Rhodanato-Kobaltbromid, A. Werner, H. Müller 22, 103.
- 5-Ammin-1-*iso*-Rhodanato-Kobaltchlorid, A. Werner, H. Müller 22, 407.
- 5-Ammin-1-*iso*-Rhodanato-Kobaltjodid, A. Werner, H. Müller 22, 103.
- 5-Ammin-1-*iso*-Rhodanato-Kobaltnitrat, A. Werner, H. Müller 22, 106.
- 5-Ammin-1-*iso*-Rhodanato-Kobaltnitrit, A. Werner, H. Müller 22, 110.
- 5-Ammin-1-*iso*-Rhodanato-Kobalt-Platin-4-chlorid (Pt<sup>IV</sup>), A. Werner, H. Müller 22, 109.
- 5-Ammin-1-*iso*-Rhodanato-Kobalt-Platin-6-chlorid (Pt<sup>IV</sup>), A. Werner, H. Müller 22, 109.
- 5-Ammin-1-*iso*-Rhodanato-Kobaltrhodanid, A. Werner, H. Müller 22, 110.
- 5-Ammin-1-*iso*-Rhodanato-Kobaltsulfat-2-Hydrat, A. Werner, H. Müller 22, 101.
- 5-Ammin-1-*iso*-Rhodanato-Kobalt-Silber-3-nitrat, A. Werner, H. Müller 22, 111.
- 5-Ammin-Sulfato-Kobaltsalze, Vorschriften z. Darst., S. M. Jørgensen 17, 464.
- 5-Ammin-Sulfito-Kobaltbromid, A. Werner, H. Gröger 16, 409.
- 5-Ammin-Sulfito-Kobaltchlorid, A. Werner, H. Gröger 16, 406.
- 5-Ammin-Sulfito-Kobalt-*Hydro*-2-chlorid, A. Werner, H. Gröger 16, 408.
- 5-Ammin-Sulfito-Kobaltnitrat, A. Werner, H. Gröger 16, 410.
- 5-Ammin-Sulfito-Kobaltsulfit-2-Hydrat, A. Werner, H. Gröger 16, 403.
- 5-Ammin-Sulfito-Kobaltsulfit-2-Natriumsulfit-1-Hydrat, A. Werner, H. Gröger 16, 411.
- 6-Ammin-Kobaltchlorid, Konstit., S. M. Jørgensen 2, 290.
- 6-Ammin-Kobaltchlorid, Leitverm., A. Werner 8, 187.
- 6-Ammin-Kobaltchlorid, Lösl., N. Kurnakow 8, 114.
- 6-Ammin-Kobaltchlorid, Reindarst., S. M. Jørgensen 19, 78.
- 6-Ammin-Kobaltfluorid, E. Böhm 43, 340.
- 6-Ammin-Kobaltfluorid-2-chlorid, E. Böhm 43, 339.
- 6-Ammin-Kobaltfluorid-2-nitrat, E. Böhm 43, 336.
- 6-Ammin-Kobalt-Kobalt-6-nitrit, S. M. Jørgensen 5, 177.
- 6-Ammin-Kobalt-Platin-4-chlorid (Pt<sup>IV</sup>), N. S. Kurnakow 17, 217.
- 6-Ammin-Kobalt-Platin-6-rhodanid (Pt<sup>IV</sup>), A. Miolati 23, 243.
- 6-Ammin-Kobaltrhodanid, A. Miolati 23, 241.
- 6-Ammin-Kobaltrhodanid-2-Quecksilberrhodanid (Hg<sup>II</sup>), A. Miolati 23, 242.
- 6-Ammin-Kobaltrhodanid-2-Silberrhodanid, A. Miolati 23, 243.
- 6-Ammin-Kobaltsalz d. 2-Ammin-4-Nitrito-Kobaltsäure, S. M. Jørgensen 5, 179.
- 6-Ammin-Kobaltsalze, Vorschriften z. Darst., S. M. Jørgensen 17, 455.
- 6-Ammin-Kobalt-1-*Hydro*-2-sulfat, S. M. Jørgensen 17, 458.

**Kobaltammine (Co<sup>III</sup>)**

- 6-Ammin-Kobaltsulfat-*per-sulfat*, S. M. Jörgensen 17, 459.
- 6-Ammin-2-Aquo-2-Chloro-1-Oxy-2-Kobalt-1-*hydroxy*-chlorid, S. M. Jörgensen 16, 186; Umsetz., S. M. Jörgensen 16, 193.
- 6-Ammin-2-Aquo-2-Nitrato-1-Oxy-2-Kobalt-*hydroxy*-nitrat, S. M. Jörgensen 16, 193.
- 6-Ammin-2-Aquo-1-Sulfato-1-Oxy-2-Kobaltsulfat, S. M. Jörgensen 16, 190.
- 9-Ammin-1-Aquo-2-Sulfito-2-Kobaltsulfit-2-Hydrat, K. A. Hofmann, S. Reinsch 16, 389.
- Anhydro-Oxy-Ammin-Kobaltchlorid  $\text{Co}_2\text{O}_3(\text{NH}_3)_6\text{Cl}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ , A. Werner, A. Mylius 16, 254.
- Anhydro-Oxy-Ammin-Kobaltnitrat  $\text{Co}_2\text{O}_3(\text{NH}_3)_6(\text{NO}_2)_3$ , A. Werner, A. Mylius 16, 258.
- Aquotetramminxanthokobaltsalze s. 4-Ammin-Aquo-Nitrito-Kobaltsalze.
- Chloropraseokobaltsalze s. 4-Ammin-2-Chloro-Kobaltsalze (1.6).
- Croceokobaltsalze s. 4-Ammin-2-Nitrito-Kobaltsalze (1.6).
- Dichrokobaltsalze s. 3-Ammin-1-Aquo-2-Chloro-Kobaltsalze.
- 2-Dimethylglyoxim-2-Ammin-Kobaltchlorid-5-Hydrat, Darst., Leitverm., L. Tschugaeff 46, 160.
- 2-Dimethylglyoxim-2-Ammin-Kobalhydroxyd, L. Tschugaeff 46, 163.
- 2-Dimethylglyoxim-2-Ammin-Kobaltnitrat, L. Tschugaeff 46, 163.
- 2-Dimethylglyoxim-2-Ammin-Kobaltsulfat, L. Tschugaeff 46, 164.
- Flavokobaltsalze s. 4-Ammin-2-Nitrito-Kobaltsalze (1.2).
- Fuskokobaltsulfat, Darst., A. Werner, F. Beddow, A. Baselli 16, 123.
- Imido-6-Ammin-2-Kobalt-4-bromid, A. Werner, F. Steinitzer 16, 163.
- Imido-6-Ammin-2-Kobalt-4-chlorid, Hydrochlorid, A. Werner, F. Steinitzer 16, 162.
- Imido-6-Ammin-2-Kobalt-4-jodid, A. Werner, F. Steinitzer 16, 165.
- Imido-6-Ammin-2-Kobalt-4-nitrat-4-Hydrat, A. Werner, F. Steinitzer 16, 161.
- Imido-6-Ammin-3-Aquo-1-Nitrato-2-Kobalt-3-chlorid, A. Werner, F. Steinitzer, K. Rücker 21, 109.
- Imido-6-Ammin-3-Aquo-1-Nitrato-2-Kobalt-3-nitrat, A. Werner, F. Steinitzer, K. Rücker 21, 108.
- Imido-6-Ammin-*Hydro*-1-Nitrito-Kobalt-4-chlorid-1-Hydrat, A. Werner, F. Steinitzer 16, 165.
- Imido-8-Ammin-2-Kobalt-4-bromid-5-Hydrat, A. Werner, A. Baselli 16, 155.
- Imido-8-Ammin-2-Kobalt-4-chlorid-5-Hydrat, A. Werner, A. Baselli 16, 150.
- Imido-8-Ammin-2-Kobalt-4-nitrat-1-Hydrat, A. Werner, A. Baselli 16, 153.
- Imido-8-Ammin-2-Kobalt-2-sulfat-3-Hydrat, A. Werner, A. Baselli 16, 154.
- Imido-8-Ammin-1-Aquo-1-Sulfato-2-Kobalt-2-chlorid-2-Hydrat, A. Werner, F. Steinitzer, K. Rücker 21, 106.



**Kobaltammine (Co<sup>III</sup>)**

- Imido-8-Ammin-1-Aquo-1-Sulfato-2-Kobalt-2-nitrat-2-Hydrat,  
A. Werner, F. Steinitzer, K. Rücker 21, 108.
- Imido-8-Ammin-Hydro-Nitrito-2-Kobalt-4-chlorid-1-Hydrat,  
A. Werner, A. Baselli 16, 158.
- Imido-8-Ammin-Hydro-Nitrito-2-Kobalt-4-nitrat-1-Hydrat,  
A. Werner, A. Baselli 16, 157.
- Imido-8-Ammin-Hydro-Nitrito-2-Kobalt-2-sulfat-1-Hydrat,  
A. Werner, A. Baselli 16, 159.
- Imido-8-Ammin-Hydro-Sulfato-2-Kobalt-3-bromid, A. Werner,  
A. Baselli 16, 148.
- Imido-8-Ammin-Hydro-Sulfato-2-Kobalt-2-chloridnitrat,  
A. Werner, A. Baselli 16, 142.
- Imido-8-Ammin-Hydro-Sulfato-2-Kobalt-3-jodid, A. Werner,  
A. Baselli 16, 149.
- Imido-8-Ammin-Hydro-Sulfato-2-Kobalt-3-nitrat, A. Werner,  
A. Baselli 16, 139.
- Imido-8-Ammin-Hydro-Sulfato-2-Kobaltsalze,  
(NH=(Co(NH<sub>3</sub>)<sub>4</sub>)<sub>2</sub>HSO<sub>4</sub>)X<sub>2</sub>, A. Werner, A. Baselli 16, 139.
- Imido-8-Ammin-Hydro-Sulfato-2-Kobalt-Hydro-2-sulfat, A. Werner,  
A. Baselli 16, 145.
- Isomerie d. Verbb. Co(NH<sub>3</sub>)<sub>5</sub>(NO)<sub>2</sub>, S. M. Jörgensen 5, 175.
- Konfigurationsbest., A. Werner 8, 182.
- Konstit., S. M. Jörgensen 2, 279; 5, 147; 19, 109.
- Konstit. nach Überführungsversuchen, R. Kremann 33, 87.
- Luteo-Kobaltsalze s. 6-Ammin-Kobaltsalze.
- Melano-Kobaltchlorid, Darst., A. Werner, A. Baselli 16, 159.
- Melano-Kobaltchlorid, Darst. aus Oxy-Kobaltamminnitrat, A. Werner,  
A. Mylius 16, 264.
- Melano-Kobaltnitrat, A. Werner, A. Mylius 16, 266.
- Nomenklatur, A. Werner 14, 21.
- Oxy-Kobaltammine Co<sub>2</sub>O<sub>3</sub>(NH<sub>3</sub>)<sub>6</sub>(SCN)<sub>4</sub>, E. Mascetti 24, 189.
- Oxy-Kobaltammine Co<sub>2</sub>O<sub>3</sub>(NH<sub>3</sub>)<sub>10</sub>(SCN)<sub>8</sub>(NO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>, E. Mascetti 24, 189.
- Oxy-Kobaltammine Co<sub>2</sub>O<sub>3</sub>(NH<sub>3</sub>)<sub>10</sub>(SCN)<sub>4</sub>, E. Mascetti 24, 190.
- Oxy-Kobaltamminnitrat, Darst., Reakt., A. Werner, A. Mylius 16, 262.
- Praseo-Kobaltsalze s. 4-Ammin-2-Acido-Kobaltsalze (1.6).
- Purpureo-Kobaltsalze s. 5-Ammin-1-Acido-Kobaltsalze.
- Rhodanatoverbb., Darst., J. v. Zawidzki 22, 422.
- Roseo-Kobaltsalze s. 5-Ammin-1-Aquo-Kobaltsalze.
- Tetrammin - Diaquodiammin - Kobaltsalze, anhydrobasische,  
S. M. Jörgensen 16, 186.
- Verbb. d. Trithiokohlensäure, K. A. Hofmann 14, 266.
- Violeo-Kobaltsalze s. 4-Ammin-2-Acido-Kobaltsalze (1.2).
- Xantho-Kobaltsalze s. 5-Ammin-1-Nitrito-Kobaltsalze.
- Co(NH<sub>3</sub>)<sub>4</sub>.OH.F.NO<sub>2</sub>, E. Böhm 43, 337.
- Co<sub>2</sub>S(NH<sub>3</sub>)<sub>6</sub>(CS<sub>2</sub>)<sub>2</sub>.C<sub>4</sub>H<sub>4</sub>O<sub>4</sub>.4H<sub>2</sub>O, K. A. Hofmann 14, 269.
- Co<sub>2</sub>(NH<sub>3</sub>)<sub>6</sub>C<sub>2</sub>S<sub>2</sub>.H<sub>2</sub>O, K. A. Hofmann 14, 270.
- Co<sub>2</sub>(NH<sub>3</sub>)<sub>6</sub>C<sub>2</sub>S<sub>2</sub>.2H<sub>2</sub>O, K. A. Hofmann 14, 273.

**Kobaltammine (Co<sup>III</sup>)**

Co(NH<sub>3</sub>)<sub>6</sub>CS<sub>4</sub>H, K. A. Hofmann 14, 274.

**Kobaltammine (Co<sup>III</sup>, IV)**

Ozo-Imido-6-Ammin-2-Kobalt-Hydro-4-chlorid, A. Werner, F. Steinitzer, K. Rücker 21, 111.

Ozo-Imido-6-Ammin-2-Kobalt-3-nitrat, A. Werner, F. Steinitzer, K. Rücker 21, 110.

Ozo-2-Imido-8-Ammin-2-Kobalt-8-bromid-6-Hydrat, A. Werner, F. Beddow 16, 131.

Ozo-2-Imido-8-Ammin-2-Kobalt-8-chlorid-6-Hydrat, A. Werner, F. Beddow 16, 129.

Ozo-2-Imido-8-Ammin-2-Kobalt-8-nitrat-2-Hydrat, A. Werner, F. Beddow 16, 133.

Ozo-2-Imido-8-Ammin-2-Kobalt-8-nitrat-6-Hydrat, A. Werner, A. Baselli 16, 134.

Ozo-2-Imido-8-Ammin-2-Kobaltsalze  $O = (NH = Co_2[NH_3]_2)_2X_2$ , A. Werner, F. Beddow 16, 129.

Ozo-2-Imido-8-Ammin-2-Kobalt-4-sulfat-6-Hydrat, A. Werner, F. Beddow 16, 132.

2-Ozo-3-Imido-10-Ammin-4-Kobalt-8-bromid-1-Hydrat, A. Werner, F. Steinitzer, K. Rücker 21, 113.

2-Ozo-3-Imido-10-Ammin-4-Kobalt-8-chlorid-2-Hydrat, A. Werner, F. Steinitzer, K. Rücker 21, 112.

2-Ozo-3-Imido-10-Ammin-4-Aquo-4-Kobalt-5-nitrat, A. Werner, F. Steinitzer, K. Rücker 21, 114.

**Kobalt-Ammonium-2-chromat (Co<sup>II</sup>)**

(NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>Co(Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>)<sub>2</sub>·2H<sub>2</sub>O, G. Krüss, O. Unger 8, 453.

**2-Kobalt-1-Ammonium-1-hydroxy-2-chromat-1-Hydrat**

M. Gröger 49, 201.

**Kobalt-2-Ammonium-4-fluorid-2-Hydrat (Co<sup>II</sup>)**

H. v. Helmolt 3, 131.

E. Böhm 48, 386.

**Kobalt-3-Ammonium-6-nitrit (Co<sup>III</sup>)**

$\frac{1}{3}$ -Hydrat, A. Rosenheim, J. Koppel 17, 46.

**Kobalt-3-Ammonium-3-oxalat (Co<sup>III</sup>)**

3-Hydrat, S. P. L. Sørensen 11, 4.

**Kobalt-2-Ammonium-4-rhodanid (Co<sup>II</sup>)**

F. P. Treadwell 26, 109.

Isomerie m. Kobaltrhodanid-2-Schwefelharnstoff, Absorptionsspektrum d. Lsg., Leitverm., A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 28.

**Kobalt-2-Ammonium-4-rhodanid-4-Hydrat (Co<sup>II</sup>)**

A. Rosenheim, R. Cohn 27, 290.

**Kobalt-2-Ammonium-2-sulfat-6-Hydrat (Co<sup>II</sup>)**

Lösl., J. Locke 33, 75.

**2-Kobalt-6-Ammonium-6-hypo-sulfit-6-Hydrat (Co<sup>II</sup>)**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 241.

**Kobalt-2-Ammonium-4-thioacetat (Co<sup>II</sup>)**

J. L. Dansiger 32, 78.

**Kobalt-2-Anilinium-4-rhodanid** (Co<sup>II</sup>)

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 391.

**Kobalt-Barium-nitrit-Hydrat** (Co<sup>III</sup>)

Co<sub>2</sub>O<sub>3</sub> · 2 BaO · 4 N<sub>2</sub>O<sub>5</sub> · xH<sub>2</sub>O, A. Rosenheim, I. Koppel 17, 51.

**2-Kobalt-3-Barium-12-nitrit-14-Hydrat** (Co<sup>III</sup>)

A. Rosenheim, I. Koppel 17, 47.

**2-Kobalt-3-Barium-6-oxalat-12-Hydrat** (Co<sup>III</sup>)

F. Kehrmann, N. Pickersgill 4, 136.

**Kobalt-1-Barium-4-rhodanid-8-Hydrat** (Co<sup>II</sup>)

A. Rosenheim, R. Cohn 27, 290.

**Kobalt-1-Barium-2-thioglykolat-12-Hydrat** (Co<sup>II</sup>)

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 241.

**Kobaltbasen s. Kobaltammine.**

**2-Kobalt-3-Blei-12-nitrit-12-Hydrat** (Co<sup>III</sup>)

A. Rosenheim, I. Koppel 17, 48.

**Kobalt-ortho-borat**

Bildg. aus Schmelzen, W. Guertler 40, 239.

**Kobalt-pyro-borat**

Bildg. aus Schmelzen, W. Guertler 40, 239.

Entglasungstemp., Krystallisationsgeschw., W. Guertler 40, 270.

**Kobalt-Bor-Wolframat s. Wolframsäure-Borate.**

**Kobaltbromid** (Co<sup>II</sup>)

Darst. z. Atomgewichtsbest. v. Kobalt, Th. W. Richards, G. P. Baxter 16, 364.

Darst., Analyse z. Atomgewichtsbest. v. Kobalt, Th. W. Richards, G. P. Baxter 21, 252.

Molekulargew. in Pyridin, A. Werner, W. Schmujlow 15, 24.

**Kobaltbromid-2-Chinolin** (Co<sup>II</sup>)

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 380.

**Kobalt-2-Cäsium-4-bromid** (Co<sup>II</sup>)

G. F. Campbell 8, 128.

**Kobalt-3-Cäsium-5-bromid** (Co<sup>II</sup>)

G. F. Campbell 8, 128.

**Kobalt-2-Cäsium-4-chlorid** (Co<sup>II</sup>)

G. F. Campbell 8, 128.

**Kobalt-3-Cäsium-5-chlorid** (Co<sup>II</sup>)

G. F. Campbell 8, 127.

**Kobalt-1-Cäsium-3-chlorid-2-Hydrat** (Co<sup>II</sup>)

G. F. Campbell 8, 128.

**Kobalt-2-Cäsium-4-jodid** (Co<sup>II</sup>)

G. F. Campbell 8, 128.

**Kobalt-2-Cäsium-2-sulfat-6-Hydrat** (Co<sup>II</sup>)

Lösl., J. Locke 33, 75.

**Kobalt-2-Chinolinium-4-bromid-2-Hydrat** (Co<sup>II</sup>)

Darst., Krystallf., H. Grossmann, F. Hünseler 46, 380.

**Kobalt-2-Chinolinium-4-chlorid-2-Hydrat** (Co<sup>II</sup>)

Darst., Krystallf., H. Grossmann, F. Hünseler 46, 379.

**Kobalt-2-Chinolin.-4-rhodan.** — **Kobalt-1-hydroxy-1-fluor.-1-nitr.-4-Ammoniak.** 307

**Kobalt-2-Chinolinium-4-rhodanid** (Co<sup>II</sup>)

Darst., Krystallf., H. Grossmann, F. Hünseler 46, 379.

**Kobaltchlorid** (Co<sup>II</sup>)

Absorptionsspektrum in Lössg., A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 28.

Leitverm. d. Lössg., F. Reitzenstein 18, 273.

Leitverm. d. Lössg., Einfl. v. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

Molekulargew. in Piperidin, Pyridin, A. Werner, P. Ferchland, W. Schmuylow 15, 18, 23.

Reindarst., C. Winkler 4, 22.

Reindarst. z. Atomgewichtsbest. v. Kobalt, Th. W. Richards, G. P. Baxter 22, 222.

Verbb. m. Jod-3-chlorid, CoCl<sub>2</sub>.2JCl<sub>2</sub>.8H<sub>2</sub>O, R. F. Weinland, Fr. Schlegelmilch 30, 137.

Verb. m. Kobaltchlorid-3-Äthylendiamin-5-Hydrat (Co<sup>III</sup>), N. S. Kurnakow 17, 223.

Verh. gegen Piperidin, A. Werner, P. Ferchland 15, 13.

**Kobaltchlorid-3-Äthylendiamin-5-Hydrat** (Co<sup>III</sup>)

Verb. m. Kobaltchlorid (Co<sup>II</sup>), N. S. Kurnakow 17, 223.

**Kobaltchlorid-1-Chinolin** (Co<sup>II</sup>)

F. Reitzenstein 11, 256.

**Kobaltchlorid-1-Pyridin** (Co<sup>II</sup>)

F. Reitzenstein 11, 256.

**Kobaltchlorid-2-Pyridin** (Co<sup>II</sup>)

Leitverm., molek., F. Reitzenstein 18, 273.

**Kobaltchlorid-4-Pyridin** (Co<sup>II</sup>)

F. Reitzenstein 11, 255.

Leitverm., F. Reitzenstein 18, 273.

**Kobaltchlorid-1-Pyridin-5-Hydrat** (Co<sup>II</sup>)

F. Reitzenstein 18, 274.

**2-Kobaltchlorid-7-Schwefelharnstoff** (Co<sup>II</sup>)

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

**Kobaltchromat, basisches**

Darst., Doppelsalze, M. Gröger 49, 195.

**Kobalt-2chromat-2-Quecksilbereyanid** (Co<sup>II</sup>)

CoCr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>.2Hg(CN)<sub>2</sub>.7H<sub>2</sub>O, G. Krüss, O. Unger 8, 458.

**Kobalt-Cer** (in Doppelsalzen) s. **Cer-Kobalt.**

**Kobalteyanid** (Co<sup>II</sup>)

Oxydationsgeschw. durch gasförmigen Sauerstoff, W. Manchot, J. Herzog 27, 397.

**Kobaltdichloracetat-5-Pyridin** (Co<sup>II</sup>)

F. Reitzenstein 32, 302.

**Kobalt-Dimethylglyoximverbindungen** s. **Kobaltammine.**

**Kobalt-5-Hydro-7-fluorid-6-Hydrat** (Co<sup>II</sup>)

Darst., Dichte, Krystallf., E. Böhm 43, 331.

**Kobalt-1-hydroxy-1-fluorid-1-nitrat-4-Ammoniak** (Co<sup>III</sup>)

E. Böhm 43, 337.

**Kobalthydrid**

Bildg. bei Redukt. v. Kobaltoxyd m. Wasserstoff, F. Glaser 36, 20.

**Kobalthydroxyd**

Bildg. bei Elektrolyse v. Kobalt-3-Kalium-6-cyanid, H. v. Hayek 39, 255.

**Kobalthydroxyd (Co<sup>III</sup>)**

Einw. v. Kalium-*per*-sulfat, F. Mawrow 25, 196.

**Kobalthydroxyd (Co<sup>III</sup>) s. 2-Kobalt-3-oxyd-Hydrat.****Kobaltlake s. Kobaltammine.****Kobaltjodid (Co<sup>II</sup>)**

Leitverm. d. Lösgg. in anorg. Lösungsmitteln, P. Walden 25, 213.

Leitverm. d. Lösgg. in Dimethylsulfat, P. Walden 29, 388.

**Kobalt-3-Kalium-6-cyanid (Co<sup>III</sup>)**

Elektrolyse, H. v. Hayek 39, 255.

Leitverm., P. Walden 23, 375.

**Kobalt-4-Kalium-6-cyanid (Co<sup>II</sup>)**

Darst., Verh. gegen 2-Stickstoff-3-oxyd, A. Rosenheim, I. Koppel 17, 67.

**Kobalt-2-Kalium-2-chromat-2-Hydrat (Co<sup>II</sup>)**

M. Gröger 49, 200.

**2-Kobalt-1-Kalium-1-hydroxy-2-chromat-1-Hydrat (Co<sup>III</sup>)**

M. Gröger 49, 198.

**Kobalt-3-Kalium-6-nitrit (Co<sup>III</sup>)**

Anw. z. quant. Abscheidung v. Kobalt neben Zink, A. Rosenheim, E. Huld-schinsky 32, 86.

**Kobalt-Kalium-nitrocyanid (Co<sup>III</sup>)**

$K_2Co_2NO_2(CN)_6 \cdot 3H_2O$ , A. Rosenheim, I. Koppel 17, 68.

**Kobalt-3-Kalium-3-oxalat-3-Hydrat (Co<sup>III</sup>)**

S. P. L. Sørensen 11, 3.

**Kobalt-2-Kalium-1-hypo-phosphat-5-Hydrat (Co<sup>II</sup>)**

C. Bansa 6, 156.

**Kobalt-6-Kalium-8-Hydro-4-hypo-phosphat (Co<sup>II</sup>)**

$CoK_6(H_2P_2O_6)_4 \cdot 15H_2O$ , Krystallf., C. Bansa 6, 145; 6, 153.

**Kobalt-2-Kalium-4-rhodanid (Co<sup>II</sup>)**

F. P. Treadwell 26, 109.

**Kobalt-2-Kalium-4-rhodanid-4-Hydrat (Co<sup>II</sup>)**

A. Rosenheim, R. Cohn 27, 289.

**Kobalt-2-Kalium-2-sulfat-6-Hydrat (Co<sup>II</sup>)**

Lösl., J. Locke 33, 75.

**11-Kobalt-2-Kalium-10-sulfid**

J. Milbauer 42, 447.

**Kobaltlegierungen s. Legierungen v. Kobalt.****Kobalt-1-manganit-2-Hydrat**

M. Salinger 33, 350.

**Kobaltmonochloracetat-4-Pyridin (Co<sup>II</sup>)**

F. Reitzenstein 32, 300.

**Kobaltmonochloracetat-2,5-Pyridin-1,5-Hydrat (Co<sup>II</sup>)**

F. Reitzenstein 32, 301.

**Kobalt-2-Natrium-1-Kalium-3-oxalat (Co<sup>III</sup>)**

4-Hydrat, F. Kehrmann, N. Pickersgill 4, 136.

**Kobalt-3-Natrium-6-nitrit** ( $\text{Co}^{\text{III}}$ )

Anhydrid,  $2\frac{1}{2}$ -Hydrat, A. Rosenheim, I. Koppel 17, 45.

Anw. z. Vorlesungsversuchen, R. Wegscheider 49, 441.

**Kobalt-Natrium-nitrocyanid** ( $\text{Co}^{\text{III}}$ )

$\text{Na}_3\text{Co}_4\text{NO}_2(\text{CN})_{10} \cdot 11\text{H}_2\text{O}$ , A. Rosenheim, I. Koppel 17, 65.

**Kobalt-Natrium-phosphat** ( $\text{Co}^{\text{II}}$ )

$\text{CoNa}_2\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ , F. Schwarz 9, 259.

$\text{CoNa}_2\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ , M. Stange 12, 450.

$\text{Co}_2\text{NaP}_2\text{O}_7$ , F. Schwarz 9, 260.

**Kobalt-2-Natrium-4-rhodanid-8-Hydrat** ( $\text{Co}^{\text{II}}$ )

A. Rosenheim, R. Cohn 27, 289.

**Kobalt-2-Natrium-2-thioglykolat-6-Hydrat** ( $\text{Co}^{\text{II}}$ )

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 240.

**Kobaltniobat**

Darst., Dichte, Krystallf., A. Larsson 12, 200.

**Kobaltnitrat** ( $\text{Co}^{\text{II}}$ )

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 33.

**Kobaltnitrat-Hydrate** ( $\text{Co}^{\text{II}}$ )

3-6-9-Hydrat, Darst., Lsg., Existenzgebiet, R. Funk 20, 407.

**Kobaltnitrat-4-Pyridin** ( $\text{Co}^{\text{II}}$ )

F. Reitzenstein 8, 282.

**Kobaltnitrat-4-Schwefelharnstoff** ( $\text{Co}^{\text{II}}$ )

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

**Kobaltnitrit** ( $\text{Co}^{\text{III}}$ )

Anw. d. Doppelsalze z. Vorlesungsversuchen, R. Wegscheider 49, 441.

Übergang z. Kobaltaminen, A. Rosenheim, I. Koppel 17, 62.

**Kobaltnitrit** ( $\text{Co}^{\text{IV}}$ )

$2\text{CoO} \cdot \text{Co}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{N}_2\text{O}_5 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ , A. Rosenheim, I. Koppel 17, 58.

**Kobaltnitrocyanide** ( $\text{Co}^{\text{III}}$ )

A. Rosenheim, I. Koppel 17, 63.

**Kobaltoxyd** ( $\text{Co}^{\text{II}}$ )

Bildg. aus Kobaltchlorid durch Quecksilberoxyd, E. F. Smith, P. Heyl 7, 85.

Bildg., anodisch, aus alkalischen Komplexsalzlsgg., E. Müller, F. Spitzer 50, 327.

Darst., Eigenschaften, Verwendung z. Atomgewichtsbest. v. Kobalt, Th. W. Richards, G. B. Baxter 22, 224.

Dissoziationsdruck, Th. W. Richards, G. P. Baxter 22, 229.

Einw. v. Kaliumrhodanid, J. Milbauer 42, 447.

Gleichgew., heterogenes, m. Boroxyd in Schmelzen, Boratbildg., W. Guertler 40, 239.

Lsg. in Alkalien, Verh. bei Elektrolyse u. Dialyse, Natur d. Lsg., C. Tumbandt 45, 368.

Redukt. durch Wasserstoff, F. Glaser 36, 19.

**Kobaltoxyd** ( $\text{Co}^{\text{III}}$ )

Bildg. bei Elektrolyse flußsäurehaltiger Kobaltsalzlsgg., F. W. Skirrow 33, 29.

Bildg. v. Ozon beim Erhitzen, O. Brunck 10, 238.

Einw. v. Ammoniak, H. Remmler 2, 222.

**Kobaltoxyd (Co<sup>III</sup>)**

Redukt. durch Wasserstoff, F. Glaser 36, 19.

Verh. gegen Eisessig u. alkoholische Chlorwasserstoffsäure, R. J. Meyer,  
H. Best 22, 189.

**Kobalt-2-oxyd**

Darst. d. Hydrate, E. Hüttner 27, 109.

**3-Kobalt-4-oxyd**

Redukt. durch Wasserstoff, F. Glaser 36, 19.

**2-Kobalt-3-oxyd-Hydrat**

Bildg. an d. Anode bei Elektrolyse v. Kobaltsulfatlösg., A. Coehn,  
M. Gläser 33, 11.

Darst. durch chem. u. elektr. Oxydation, E. Hüttner 27, 92.

**Kobalt-4-Phenylhydrazinium-6-rhodanid (Co<sup>II</sup>)**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 399.

**2-Kobalt-5-Pyridinium-9-chlorid (Co<sup>II</sup>)**

F. Reitzenstein 18, 274.

**Kobalt-1-Pyridinium-3-chlorid-1-Pyridin (Co<sup>II</sup>)**

F. Reitzenstein 18, 276.

**Kobalt-3-Pyridinium-5-nitrat (Co<sup>II</sup>)**

L. Pincussohn 14, 390.

**Kobalt-3-Pyridinium-5-rhodanid (Co<sup>II</sup>)**

Darst., Krystallf., H. Grossmann, F. Hünseler 46, 369.

**4-Kobalt-1-Pyridinium-1-Hydro-5-sulfat-10-Hydrat (Co<sup>II</sup>)**

L. Pincussohn 14, 391.

**Kobaltrhodanid (Co<sup>II</sup>)**

Absorptionsspektrum, A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 28.

Leitverm. d. Lösg., Einf. v. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, V. J. Meyer  
49, 13.

Verbb. m. Alkali- u. Metallrhodaniden, A. Rosenheim, R. Cohn 27, 289.

**Kobaltrhodanid-2-Anilin (Co<sup>II</sup>)**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 391.

**Kobaltrhodanid-2-Chinolin-2-Hydrat (Co<sup>II</sup>)**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 379.

**Kobaltrhodanid-3-Hydrat (Co<sup>II</sup>)**

Darst., Krystallf., A. Rosenheim, R. Cohn 27, 287.

**Kobaltrhodanid-4-Hydrat (Co<sup>II</sup>)**

Darst., Verb. m. Pyridin, H. Grossmann, F. Hünseler 46, 368.

**Kobaltrhodanid-4-Phenylhydrazin (Co<sup>II</sup>)**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 399.

**Kobaltrhodanid-6-Phenylhydrazin (Co<sup>II</sup>)**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 399.

**Kobaltrhodanid-4-Pyridin (Co<sup>II</sup>)**

F. Reitzenstein 32, 304.

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 368.

**Kobaltrhodanid-2-Schwefelharnstoff (Co<sup>II</sup>)**

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

Isomeriem. Kobalt-Ammoniumrhodanid, Absorptionsspektrum d.  
Lösgg., A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 28.

**Kobalt-2-Rubidium-2-sulfat-6-Hydrat (Co<sup>II</sup>)**

Lösl., J. Locke 33, 75.

**Kobaltsalze**

Reindarst. aus 5-Amminchlorokobaltchlorid (Co<sup>III</sup>), S. P. L. Sørensen 5, 368.

Verh. in Lösg. gegen Brom u. Natrium-Hydro-carbonat, N. Næg 13, 16.

Verh. gegen Kalium-per-sulfat, F. Mawrow 24, 263.

Verh. gegen Kohlenstoff-2-sulfid u. Ammoniak, K. A. Hofmann, O. F. Wiede 11, 379.

**Kobalt-Silber-nitrit (Co<sup>III</sup>)**

2Ag<sub>2</sub>O.Co<sub>2</sub>O<sub>3</sub>.3N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>.3H<sub>2</sub>O, A. Rosenheim, I. Koppel 17, 56.

**Kobalt-Silber-nitrocyanid (Co<sup>III</sup>)**

Ag<sub>2</sub>Co<sub>2</sub>NO<sub>2</sub>(CN)<sub>10</sub> + aq, A. Rosenheim, I. Koppel 17, 70.

**Kobalt-2-Silber-4-rhodanid (Co<sup>II</sup>)**

A. Rosenheim, R. Cohn 27, 290.

**Kobalt-Strontium-nitrit (Co<sup>III</sup>)**

2SrO.Co<sub>2</sub>O<sub>3</sub>.4N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>.11H<sub>2</sub>O, A. Rosenheim, I. Koppel 17, 54.

**Kobaltsulfat (Co<sup>II</sup>)**

Oxydation durch elektrolytisches Fluor, F. W. Skirrow 33, 29.

Zersetzungsspannung, anodische, d. Lösg., A. Coehn, M. Gläser 33, 11.

**Kobaltsulfat-3-Pyridin-2-Hydrat (Co<sup>II</sup>)**

F. Reitzenstein 18, 281.

**2-Kobaltsulfat-3-Schwefelharnstoff (Co<sup>II</sup>)**

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

**Kobaltsulfid**

Bildg. in Gelatinegel, Struktur d. Niederschlags, J. Hausmann 40, 123.

Lösl. in Säuren, W. Herz 27, 390.

**Kobaltsulfit (Co<sup>II</sup>)**

basische Salze, K. Seubert, M. Elten 4, 89.

**Kobaltsulfit-2-Ammoniak (Co<sup>III</sup>)**

3- u. 5-Hydrat, K. A. Hofmann, S. Reinsch 16, 382.

**Kobaltsulfit-5-Ammoniak (Co<sup>III</sup>)**

7-Hydrat, K. A. Hofmann, S. Reinsch 16, 384.

**Kobaltstahle**

Zustandsdiagramm, Kleingefüge, W. Guertler, G. Tammann 45, 205.

**3-Kobalt-2-Hydro-4-thioglykolat-11-Hydrat (Co<sup>II</sup>)**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 240.

**Kobalt-Thorium (in Doppelsalzen) s. Thorium-Kobalt.**

**Kobalttrichloracetat-4-Hydrat (Co<sup>II</sup>)**

F. Reitzenstein 32, 302.

**Kobalttrichloracetat-3-Pyridin (Co<sup>II</sup>)**

F. Reitzenstein 32, 303.

**Kobalttrichloracetat-4-Pyridin (Co<sup>II</sup>)**

F. Reitzenstein 32, 303.

**Kobaltverbindung**

Co<sub>2</sub>C<sub>2</sub>ClS<sub>14</sub>O<sub>16</sub>H<sub>18</sub>, K. A. Hofmann 14, 268.

**Kobaltxanthogenat (Co<sup>III</sup>)**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 233.



**Kobalt-Zink-nitrit** (Co<sup>III</sup>)

$2 \text{ZnO} \cdot \text{Co}_2\text{O}_3 \cdot 3 \text{N}_2\text{O}_5 \cdot 11 \text{H}_2\text{O}$ , A. Rosenheim, I. Koppel 17, 56.

**Koeffizient B**

Bedeutung im Ausdruck für d. Änderung d. freien Energie, H. v. Jüptner 40, 64.

**Kohläsion**

Zusammenhang m. Kovolumen, J. Traube 40, 374.

**Kohläsionskonstante, spezifische**

v. Salzen beim Smp., S. Motylewski 38, 415.

**Kohle**

Absorptionverm. für gelöste Stoffe, J. M. van Bemmelen 23, 353.

Einw. auf Lösgg. seltener Erden, K. Hofmann, G. Krüss 3, 89.

Holzkohle, Fällungswirkung auf Kolloide, F. W. Küster, G. Dahmer 34, 410.

Kathode bei Redukt. v. Salpetersäure durch Elektrolyse, J. Tafel 31, 298.  
s. auch Kohlenstoff.

**Kohlen-4-chlorid**

Molekularvol in Lösg., J. Traube 8, 58.

Verh. bei d. kritischen Temp., J. Traube 38, 399.

**Kohlen-oxxy-2-chlorid**

Einw. auf Molybdän u. Wolfram, E. F. Smith, V. Oberholtzer 5, 63.

**Kohlenoxyd**

Best. neben Methan u. Wasserstoff durch Verbrennung, L. M. Dennis, C. G. Hopkins 19, 186.

Einw. auf Calciumcarbid, V. Rothmund 31, 186.

Einw. auf Kaliumrhodanid bei hoher Temp., J. Milbauer 49, 46.

Einw. auf d. Reakt. zwischen Äthylen u. Wasserstoff, E. Harbeck, G. Lunge 16, 51.

elektromotorisches Verh., V. Hoepfer 20, 419.

Energie, freie, Dissoziation, H. v. Jüptner 40, 66.

Energie, freie, d. Bildg. aus d. Elemm., Kohle u. Kohlen-2-oxyd, H. v. Jüptner 40, 61.

Energie, freie, d. Reakt.:  $\text{C} + \text{O} = \text{CO}$  u.  $\text{C} + \text{CO}_2 = 2 \text{CO}$ , H. v. Jüptner 39, 56.

Energie, freie, u. Wärmetönung d. Reakt.:  $\text{CO} + \text{O} = \text{CO}_2$ ;  $\text{C} + \text{O} = \text{CO}$ ;  $2 \text{CO} = \text{CO}_2 + \text{C}$ ;  $\text{CO}_2 + \text{H}_2 = \text{CO} + \text{H}_2\text{O}$ ;  $\text{C} + \text{H}_2\text{O} = \text{CO} + \text{H}_2$ , H. v. Jüptner 42, 235.

Gleichgew. m.  $\text{H}_2$ ,  $\text{H}_2\text{O}$  u.  $\text{CO}$ , in d. Bunsenflamme (Wassergasgleichgew.), F. Haber, F. Richardt 38, 5.

Oxydationstemp., F. C. Phillips 6, 224.

Potential, Einfl. d. Beimengung v. Luft u. Sauerstoff, V. Hoepfer 20, 422.

Reakt., qual., F. C. Phillips 6, 243.

Verbrennung m. Palladium als Kontaksubstanz allein u. in Gasgemischen, F. Richardt 38, 71.

Verh. gegen Mangan b. Weißglut, R. Lorenz, F. Heusler 3, 228.

Verh. gegen Palladium- u. Platinmoor, E. Harbeck, G. Lunge 16, 58.

Vorkommen in Mineralien, K. Hüttner 43, 8.

**Kohlen-2-oxyd**

App. z. Best. in Carbonaten, L. L. Kreider 44, 154.

**Kohlen-2-oxyd**

Best. m. Bariumhydroxydlösg., F. A. Gooch, J. K. Phelps 9, 356.

Best., jodometrisch, J. K. Phelps 12, 431.

Best., gasanalyt., neben Fluor, W. Hempel, W. Scheffler 20, 1.

Best. in Lösgg. v. *Hydro*-Carbonaten, F. P. Treadwell, M. Reuter 17, 173.

Dissoziationsgleichgew., Bildungsenergie, H. v. Jüptner 40, 66.

Einw. auf Bariumborat, L. C. Jones 18, 66.

Einw. auf Bariumborate in Lösg., L. C. Jones 32, 164.

Einw. eines Gemisches m. Sauerstoff (Rauchgas) auf Chloride,  
F. Haber, St. Tolloczko 41, 420.

Einw. auf Kaliumrhodanid b. höherer Temp., J. Milbauer 49, 46.

Einw. auf Molybdän in d. Hitze, A. Vandenberghé 11, 402.

Einw. auf Wolframate, Vanadinate, Niobate, Tantalate, Titanate,  
Aluminate, Gleichgew. d. Reakt.:  $R_2WO_4 + CO \rightleftharpoons R_2CO_3 + WO_3$   
usw. (R = Li, Na, K, Rb, Cs); Avidität gegen Alkalioxyde, D. G. Gerassimoff 42, 329.

Energie, freie, d. Bildg. aus d. Elemm., H. v. Jüptner 40, 63.

Energie, freie, d. Bildg. aus CO u. O sowie aus C + O<sub>2</sub>, H. v. Jüptner  
39, 54.

Energie, freie, u. Wärmetönung d. Reakt.:  $CO + O = CO_2$ ;  $C + O_2 = CO_2$ ;  
 $2CO = CO_2 + C$ ;  $CO_2 + H_2 = CO + H_2O$ ;  $C + 2H_2O = CO_2 + 2H_2$ ,  
H. v. Jüptner 42, 235.

Gleichgew. m. Natrium(Kalium)titanat:  $Na_2(K_2)TiO_3 + CO \rightleftharpoons Na_2CO_3$   
+  $TiO_2$ , D. P. Smith 37, 332.

Gleichgew. m. CO, H<sub>2</sub> u. H<sub>2</sub>O in d. Bunsenflamme (Wassergasgleichgew.),  
F. Haber, F. Richardt 38, 5.

Gleichgew. d. Reakt.:  $R_2CO_3 + SiO_2 \rightleftharpoons R_2SiO_3 + CO$ , (R = K, Na, Rb, Cs, Li),  
Einw. auf Alkalisilikate, N. M. v. Wittorf 39, 187.

Oxydation durch Elektrolyse in Gegenw. v. Flußsäure, F. W. Skirrow  
33, 29.

Reaktionsgeschw. m. Kohlenstoff, P. Farup 50, 276.

Redukt. d. gebundenen Kohlen-2-oxys (Carbonat) durch Natrium u.  
Elektrolyse d. festen Lösg. v. Bariumcarbonat in Bariumchlorid,  
F. Haber, St. Tolloczko 41, 412.

Verh. gegen Mangan b. Weißglut, R. Lorenz, F. Heusler 3, 226.  
s. auch Kohlensäure.

**Kohlenoxydnickel s. Nickelkohlenoxyd.****Kohlensäure**

Komplexe m. Schwermetallen, R. Luther, B. Krsnjavi 46, 170.

Verdampfungsgeschw. v. Naphthalin u. Propylalkohol in Kohlen-  
säure, R. D. Phookan 2, 11.

s. auch Kohlen-2-oxyd.

**Per-Kohlensäure**

Versuch z. Darst. durch elektrol. Oxydation v. Kohlensäure in Gegenw.  
v. Flußsäure, F. W. Skirrow 33, 29.

**Kohlensäuresalze s. Carbonate u. Metallecarbonate.****Kohlenstaubexplosion**

Vorlesungsversuch, T. E. Thorpe 1, 318.

**Kohlenstoff**

Atomgew., Ch. L. Parsons 46, 215.

Atomgew., Intern. Atomgewichtsausschufs 1906 48, 131.

Best. in Eisen durch Verbrennung d. Eisens m. Bleichromat, F. Foerster 8, 280.

Best. in Eisen, Prüfung verschiedener Methth., E. Harbeck, G. Lunge 16, 61.

Best. in Eisen, Vergleich verschiedener Methth., F. Foerster 8, 285.

Best. in Zink, R. Funk 11, 54.

Bildg. b. Redukt. v. Carbonaten durch Natrium u. Elektrolyse fester Carbonate, F. Haber, St. Tolloczko 41, 412.

Energie, freie, u. Wärmetönung d. Reakt.:  $C + O = CO$ ;  $C + O_2 = CO_2$ ;  
 $2CO = CO_2 + C$ ;  $C + H_2O = CO + H_2$ ;  $C + 2H_2O = CO_2 + 2H_2$ , H. v.  
 Jüptner 42, 235.

Lösl. in Eisen, J. Traube 34, 420.

Reaktionsgeschw. m. Sauerstoff, Kohlen-2-oxyd, Wasserdampf, P. Farup  
 50, 276.

Reindarst., Th. W. Richards, B. S. Merigold 31, 261.

Valenzverhältnisse, R. Abegg 39, 369.

s. auch Koble.

**Kohlenstoff-4-chlorid** s. Kohlen-4-chlorid.

**Kohlenstoffsulfid** s. Kohlensulfid.

**Kohlen-1-sulfid**

J. Thomsen 34, 187.

**Kohlen-2-sulfid**

Einw. in ammoniakal. Lösg. auf Kobalt-, Eisen- u. Nickelsalze, O. F. Wiede,  
 K. A. Hofmann 11, 379.

Einw. auf Thoriumoxyd b. Rotglut, G. Krüss 6, 50.

kapill. Steighöhe d. Lösg. in  $Ws.$ , S. Motylewski 38, 418.

Lösg. v. Schwefel in Kohlen-2-sulfid, Dichte, G. J. Pfeiffer 15, 194.

Lösungsverm. b. Erstarrungsp., H. Arctowski 11, 274.

Lösungsverm. für Jod, H. Arctowski 6, 402.

Lösungsverm. für Salze, H. Arctowski 6, 255.

Reinigung, Sdp., H. Arctowski 6, 257.

Reinigung, Sdp., Dichte, Mol. Siedepunktserhöhung, M. v. Unruh  
 32, 412.

Siedepunktserhöhung, molare, H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 424.

Verb. m. Aluminiumbromid u. Brom, W. Plotnikow 31, 127.

Verb. m. Aluminiumbromid, Brom, Äthylbromid,  $AlBr_3$ ,  $Br_2$ ,  $C_2H_5Br$ ,  
 $CS_2$ , W. Plotnikow 38, 132.

Verb. in d. Hitze, H. Arctowski 8, 315.

Zersetz. durch Kupfer, J. Thomsen 34, 187.

**Kohlen-1-oxy-1-sulfid**

Bildg. b. Zersetz. v. Kaliumrhodanid, J. Milbauer 49, 46.

qualitative Reakt., F. C. Phillips 6, 246.

**Kohlenwasserstoffe**

Erscheinungen b. d. Oxydation, F. C. Phillips 6, 218.

Oxydationstemp. b. Anwesenheit verschiedener Katalysatoren, F. C. Phillips  
 6, 219.

thermochemische Daten, Berechnung, F. W. Clarke 33, 49.

**Kohlenwasserstoffe**

Verbb. m. Metallsalzen, K. A. Hofmann, F. Küspert 15, 204.

Verbrennungswärme, Berechnung, J. Thomsen 40, 185.

Verh. gegen Metalloxyde, F. C. Phillips 6, 228.

**Kolloide**

Absorptionsverm. für gelöste Stoffe, J. M. van Bemmelen 23, 338.

Absorptionsverm., Verlust desselben, J. M. van Bemmelen 18, 122.

Absorptionswirk. auf Salzlösgg., Ursache v. Hydrolyse, J. M. van Bemmelen 23, 360.

v. Aluminiumhydroxyd, Entwässerung, J. M. van Bemmelen 50, 481.

anorgan. Stoffe, A. Guthier 32, 347.

anorgan. Stoffe (Wismut, Kupfer, Quecksilber), A. Guthier, G. Hofmeier 44, 225.

Bedeutung für d. Plastizität d. Tone, P. Rohland 41, 325.

Bibliographie d. Kolloide, A. Müller 39, 121.

Bildg. u. Struktur d. Gels, J. M. van Bemmelen 18, 14.

Einw. auf Reaktionsfähigkeit d. Calciumsulfats (Gips), P. Rohland 40, 182.

v. Eisenhydroxyd ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), Darst., Entwässerungsisotherme, J. M. van Bemmelen 20, 185.

v. Eisenhydroxyd ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), Entwässerung, J. M. van Bemmelen 5, 482.

v. Eisenphosphat ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), Hydrogel, E. A. Schneider 5, 84.

v. Goldpurpur, wasserlöslich, Darst., Eigenschaft, Konstit., E. A. Schneider 5, 80.

v. Kieselsäure, E. Jordis, E. H. Kanter 35, 16.

v. Kieselsäure, Bindung d. Ws. im Gel, J. M. van Bemmelen 13, 233.

v. Kieselsäure, Hydrogel, Hohlräume b. d. Entwässerung, J. M. van Bemmelen 18, 98.

Klassifikation d. Kolloide, A. Müller 36, 340.

v. Kupferhydroxyd ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ ), Darst., Entwässerungskurve, J. M. van Bemmelen 5, 468.

v. Mangan-2-oxyd, rotes, Absorptionsverm. für Kaliumsulfat, J. M. van Bemmelen 23, 349.

Schutzwirkung d. Kolloide, R. Ruer 43, 85.

Wassergehalt, J. M. van Bemmelen 13, 233.

Wassergehalt d. Hydrogels, J. M. van Bemmelen 18, 144.

v. Wolframsäure ( $\text{W}^{\text{VI}}$ ), Nichtexistenz, A. Sabanejeff 14, 355.

v. Zinnsäure u. *meta*-Zinnsäure, Entwässerungsgeschw., J. M. van Bemmelen 18, 28.

v. *meta*-Zinnsäure ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ ), Absorptionsverm. für Chlorwasserstoffsäure u. Kaliumsalze, J. M. van Bemmelen, J. E. Klobbie 23, 111.

v. *meta*-Zinnsäure, Absorptionsverm. für Schwefelsäure, J. M. van Bemmelen 23, 339.

v. Zirkonsäure u. *meta*-Zirkonsäure, Verh. b. Entwässern, J. M. van Bemmelen 49, 125.

s. auch Kolloidlösgg., Hydrogel u. Hydrosol.

**Kolloidlösung**

v. Arsensulfid ( $\text{As}^{\text{III}}$ ), F. W. Küster, G. Dahmer 33, 105.

**Kolloidlösung**

- v. Arsensulfid ( $\text{As}^{\text{III}}$ ), Ausflockung durch Elektrolyte, H. Winter 43, 228.
- v. Arsensulfid ( $\text{As}^{\text{III}}$ ), Fällung durch  $\text{BaSO}_4$ , F. W. Küster, G. Dahmer 34, 410.
- Bez. z. Plastizität d. Tone, P. Rohland 31, 154.
- Bibliographie, A. Müller 39, 121.
- v. Chromhydroxyd in Alkalien, W. Fischer, W. Herz 31, 354.
- v. Edelmetallen (Gold, Platin, Palladium, Osmium, Ruthenium), Darst. durch Akrolein, Allylkohol, N. Castoro 41, 126.
- v. Eisenhydroxyd, Bindung d. Chlors, R. Ruer 43, 91.
- v. Eisenhydroxyd aus Eisenacetat, A. Rosenheim, P. Müller 39, 178.
- v. Eisenhydroxyd, Kieselsäure, Bildg. v. Absorptionsverbdgg., J. M. van Bemmelen 36, 380.
- v. Elemm. (Au, Se, Te, Ag, Pt, Hg, Cu), A. Gutbier 32, 347.
- v. Gold, Anw. z. Colorimetrie v. Gold, R. N. Maxson 49, 172.
- v. Gold, Bildg. durch Hydraziniumhydroxyd, A. Gutbier 31, 448.
- v. Gold, Darst. m. Phenylhydraziniumchlorid, A. Gutbier, F. Resenscheck 39, 112.
- v. Gold, aus Goldamalgam, Th. Wilm 4, 331.
- v. Gold, Verh. gegen Elektrolyse u. Elektrolyte, Koagulation, J. C. Blake 39, 72.
- v. Kieselsäure, E. Jordis, E. H. Kanter 35, 16.
- v. Kieselsäure, E. Jordis 44, 200.
- Klassifikation, A. Müller 36, 340.
- v. Kobaltoxyd ( $\text{Co}^{\text{II}}$ ), C. Tubandt 45, 368.
- v. Kupfer, Bildg. durch Natriumhydrosulfit, J. Meyer 34, 50.
- v. Kupferacetylenid, F. Küspert 34, 453.
- v. Metallhydroxyden, Bindung d. Chlors, R. Ruer 43, 85.
- v. Metallhydroxyden in Alkalihydroxyden, W. Herz, W. Fischer 31, 455.
- v. Metallhydroxyden in Alkalien u. Salzlösgg. (Cu, Al, Cr), H. W. Fischer 40, 39.
- v. Molybdänsäure, A. Rosenheim, J. Davidsohn 37, 316.
- in organ. Lösungsmitteln (Organosole), Verh. b. d. kritischen Temp., E. A. Schneider 3, 78.
- v. Selenschwefel, A. Gutbier, J. Lohmann 43, 407.
- v. Selenschwefel, Einw. d. Lichtes, A. Gutbier, J. Lohmann 42, 325.
- v. Selensulfid, A. Gutbier 32, 294.
- v. Silber, M. C. Lea 7, 341.
- v. Silber, J. C. Blake 37, 243.
- v. Silber, J. C. Blake 39, 69.
- v. Silber, A. Gutbier, G. Hofmeier 45, 77.
- v. Silber in Äthylalkohol, Verh. b. d. kritischen Temp., E. A. Schneider 3, 78.
- v. Silber, Organosol in Alkohol, Fällbarkeit durch organische Stoffe, E. A. Schneider 7, 339.
- v. Sulfiden u. anderen Niederschlägen in Gelatinegel. J. Hausmann 40, 124.
- v. Tellur, A. Gutbier 32, 51, 91.
- v. Tellur, A. Gutbier, F. Resenscheck 40, 264.
- v. Tellur, Darst., Eigenschaften verschied. Formen, A. Gutbier 42, 177.

**Kolloidlösung**

- v. Tellursulfid ( $\text{Te}^{\text{IV}}$ ), A. Gutbier 32, 292.
- v. Tellursulfid ( $\text{Te}^{\text{VI}}$ ), A. Gutbier 32, 293.
- v. Wismut, Kupfer, Quecksilber, A. Gutbier, G. Hofmeier 44, 225.
- v. Zinnsäurehydrosol, E. A. Schneider 5, 82.
- v. Zirkonium, Leitverm., Verh. b. Elektrolyse, E. Wedekind 45, 385.
- v. Zirkoniumhydroxyd, R. Ruer 43, 288.
- v. Zirkoniumhydroxyd, Bindung d. Chlors, R. Ruer 43, 85.
- v. *meta*-Zirkoniumhydroxyd, R. Ruer 43, 294.
- v. *meta*-Zirkoniumhydroxyd, J. M. van Bemmelen 49, 125.
- s. auch Kolloid, Hydrogel u. Hydrosol.

**Kolorimetrie s. Colorimetrie.****Komplexe**

- v. Borsäure u. Fluor in Lösgg., R. Abegg, C. J. J. Fox, W. Herz 35, 129.
- v.  $\alpha$ -Dioximen m. Metallen, L. Tschugaëff 46, 144.
- v. Kohlensäure m. Schwermetallen, R. Luther, B. Krsnjavi 46, 170.
- v. Kupfer-Kalium-cyanid, Gleichgew. in Lösg., F. Kunschert 41, 359.
- v. Kupferoxalat, Eisenoxalat usw. in Alkalioxalatlösgg., H. Schäfer, R. Abegg 45, 301.
- v. Metallhydroxyden m. Ammoniak ( $\text{Cu, Ni, Cd, Zn, Ag}$ ), Konstit. d. Lösgg., Potentiale, Leitverm., Lösl. usw., Formeln, W. Bonsdorff 41, 132.
- v. Schwefelharnstoff m. Salzen zweiwertiger Metalle, A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.
- v. Silbersalzen in Lösg., R. Lucas 41, 193.
- s. auch Komplexsalze, Komplexsäuren.

**Komplexbildung**

- in Arsenitlösgg., Boratlösgg. u. in Gemischen, F. Auerbach 37, 362.
- Best. in Lösgg. v. Amminbasen durch Verteilungskoeffiz. v. Ammoniak zw. Ws. u. Chloroform, H. M. Dawson, J. McCrae 26, 96.
- Bez. z. d. Affinitätsgrößen d. Komponenten v. Salzen, A. Rosenheim 20, 319.
- Bez. z. Elektroaffinität, R. Abegg, G. Bodländer 20, 471.
- Bez. z. Entladungspotential, R. Abegg, G. Bodländer 34, 180.
- v. Bleichlorid in Lösgg., H. F. Fernau 17, 351.
- v. Chromchlorid, R. F. Weinland, A. Koch 39, 296.
- v. Kupfersulfat ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ ), E. Abel 26, 386.
- v. Molybdänsäure m. Säuren, Nachw. durch Leitverm. d. Lösgg., A. Rosenheim, A. Berthelm 34, 441.
- v. Quecksilberrhodanid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ) m. Kaliumrhodanid in Lösgg., H. Grossmann 43, 356.
- v. Rhodanion im Verhältnis zu Halogen- u. Cyanionen, H. Grossmann 37, 423.
- v. Thalliumoxalat ( $\text{Th}^{\text{I}}$  u.  $\text{Th}^{\text{III}}$ ), R. Abegg, J. F. Spencer 46, 406.
- v. Thalliumsalzen in Lösgg., R. Abegg, J. F. Spencer 44, 379.
- v. Zinnchlorid ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ ) in Lösgg., W. v. Kowalevsky 23, 17.
- v. Zirkoniumsalzen, R. Ruer 42, 87.

**Komplexbildungstendenz**

- v. Halogenen, Cyan, Rhodan, G. Bodländer, W. Eberlein 39, 237.
- v. Halogenen, Cyan, Rhodan, H. Grossmann 43, 356.

**Komplexbildungstendenz**

- d. Thalliumions ( $Tl^{III}$ ), R. Abegg, J. F. Spencer 44, 394.

**Komplexionen**

Valenzstruktur, R. Abegg 39, 360.

**Komplexion  $MH$ ,**

Abscheidungspotential bei Elektrolysen v. Alkali- u. Erdalkalimetall-salzlösgg., W. Kettembeil 38, 217.

**Kompleiskonstante s. Komplexzerfallskonstante.****Komplexsalze**

v. Alkalisalzen m. Ammoniak, W. Gaus 25, 253.

v. Ammoniak, W. Gaus 25, 286.

Best. d. Formel in Lösg., G. Bodländer, O. Storbeck 31, 1.

Bez. z. Doppelsalzen, A. Rosenheim 20, 317.

Bildg. in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 179.

v. Borsäure u. arseniger Säure in Lösg., F. Auerbach 37, 353.

v. Cadmiumsalzen m. Ammoniak, W. Gaus 25, 261.

v. Chromrhodanid m. Rhodaniden, A. Rosenheim, R. Cohn 27, 293.

d. Eisenacetations ( $Fe(C_2H_3O_2)_3$ ), A. Rosenheim, P. Müller 39, 175.

v. Eisenrhodanid ( $Fe^{II}$ ) m. Rhodaniden, A. Rosenheim, R. Cohn 27, 280.

v. Elektrolyten m. Nichtelektrolyten in Lösg., A. Hantzsch 25, 332.

v. Erdalkalisalzen m. Ammoniak, W. Gaus 25, 254.

in Fluorwasserstofflösgg., A. Jaeger 27, 22.

v. Kobaltrhodanid m. Rhodaniden, A. Rosenheim, R. Cohn 27, 289.

v. Kupferbromid ( $Cu^I$ ) m. Bromiden, Formel in Lösg., G. Bodländer, O. Storbeck 31, 459.

v. Kupferchlorid ( $Cu^I$ ) m. Chloriden, Formel in Lösg., G. Bodländer, O. Storbeck 31, 1.

v. Kupfercyanid m. Ammoniak, F. P. Treadwell, C. v. Girsewald 39, 84.

v. Kupfercyanid m. Cyaniden, Darst., Krystallform, H. Grosmann, P. von der Forst 43, 94.

v. Kupfercyanid ( $Cu^I$ ) m. Kaliumcyanid, Darst., Verb. gegen Schwefelwasserstoff, F. P. Treadwell, C. v. Girsewald 38, 92.

v. Kupfersalzen m. Ammoniak, W. Gaus 25, 257.

v. Quecksilberrhodanid ( $Hg^{II}$ ) m. Rhodaniden, A. Rosenheim, R. Cohn 27, 283.

v. Silber, K. Hellwig 25, 157.

v. Silbercyanid m. Kaliumcyanid, Gleichgew. d. Ionen, Formel, G. Bodländer, W. Eberlein 39, 222.

v. Silberjodid m. Jodiden, Gleichgew. d. Ionen, Formeln, Zerfallskonst., freie Energie d. Bildg., G. Bodländer, W. Eberlein 39, 208.

v. Silberrhodanid m. Rhodaniden, Gleichgew. d. Ionen, Formeln, G. Bodländer, W. Eberlein 39, 213.

v. Silbersalzen m. Ammoniak, W. Gaus 25, 256.

v. Siliciumchlorid, W. v. Kowalevsky 25, 194.

v. Thioglykolsäure, A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 231.

v. Titanchlorid u. -fluorid, W. v. Kowalevsky 25, 189.

Valenzstruktur, R. Abegg 39, 360.

v. Wismut, A. Rosenheim, W. Vogelsang 48, 205.

**Komplexsalze**

- v. Wismut-*hypo*-sulfit m. Alkali-*hypo*-sulfiten, O. Hauser 85, 1.
- v. Zink, Formeln, Gleichgew. in Lsg., Zerfallskonst., Konzentrationsleemm., Bildungenergie, F. Kunschert 41, 387.
- v. Zinksalzen m. Ammoniak, W. Gaus 25, 261.
- v. Zirkonium, A. Mandl 37, 252.
- s. auch Doppelsalze, Komplexe, Komplexsäuren.

**Komplexsäuren**

- Analyse, F. Kehrman 4, 142.
- Bibliographie, F. Kehrman 1, 423.
- Darstellungsmethh., C. Friedheim 2, 316.
- Definition, C. Friedheim 2, 314.
- Geschichte, F. Kehrman 3, 377; 4, 465.
- Geschichte, Strukturformeln, C. Friedheim 3, 254.
- v. *Per*-Jodsäure ( $J^{VI}$ ), C. W. Blomstrand 1, 10.
- Kondensationsprodukte v. Arsenaten u. Phosphaten m. Chromaten u. Sulfaten, u. v. Nitraten m. Sulfaten, C. Friedheim, J. Mozkin 6, 273.
- Konstit., C. W. Blomstrand 1, 18.
- v. Molybdänsäure m. Säuren, A. Rosenheim, A. Bertheim 34, 441.
- Molybdänsäurearsenate, C. Friedheim, F. Mach 2, 314.
- Molybdänsäurearsenate u. -phosphate, C. Friedheim, J. Meschoirer 6, 27.
- Molybdänsäurecitrate ( $Mo^{VI}$ ), H. Grossmann, H. Krämer 41, 50.
- Molybdänsäuremalate ( $Mo^{VI}$ ), Leitverm., H. Grossmann, H. Krämer 41, 50.
- Molybdänsäureoxalate, Leitverm., H. Grossmann, H. Krämer 41, 44.
- Molybdänsäurephosphate, C. Friedheim, G. Wirtz 4, 275.
- Molybdänsäurephosphorsäure u. Luteomolybdänsäurephosphorsäure, F. Kehrman, E. Böhm 7, 406.
- Molybdänsäuresulfite, A. Rosenheim 7, 176; 15, 180.
- Molybdänsäure- u. Wolframsäure-arsenate u. -phosphate, Einteilg., F. Kehrman 7, 409.
- Molybdänsäure-, Wolframsäure- u. Vanadinsäureoxalate, A. Rosenheim 4, 352.
- Molybdänsäuresilikate, W. Asch 28, 273.
- Molybdänsäuretartrate ( $Mo^{VI}$ ), Leitverm., H. Grossmann, H. Krämer 41, 49.
- Strukturformeln, C. Friedheim 2, 318.
- d. Tellursäure, Konstit., R. F. Weinland, H. Prause 28, 67.
- Vanadinsäurephosphate, C. Friedheim, K. Michaelis 5, 437.
- Vanadinsäurewolframate, C. Friedheim, E. Loewy 6, 11.
- Wolframsäurearsenate, F. Kehrman, E. Rüttmann 22, 285.
- Wolframsäurecitrate, Leitverm., H. Grossmann, H. Krämer 41, 50.
- Wolframsäuremalate, Leitverm., H. Grossmann, H. Krämer 41, 50.
- Wolframsäureoxalate, Leitverm., H. Grossmann, H. Krämer 41, 44.
- Wolframsäurephosphate, F. Kehrman 4, 138.
- Wolframsäurephosphate, F. Kehrman, E. Böhm 6, 386.
- Wolframsäuresilikate, F. Kehrman, B. Flürschheim 39, 98.
- Wolframsäuretartrate, Leitverm., H. Grossmann, H. Krämer 41, 49.



**Komplexverbindungen**

Definition, R. Abegg, G. Bodländer 20, 471.

Fällungsverhinderung d. Hydroxyde v.  $\text{Fe}^{\text{II}}$ ,  $\text{Ni}$  u.  $\text{Cu}^{\text{II}}$  durch organische Stoffe, J. Roszkowski 14, 1.

**Komplexzerfallskonstante**

v. Arseniten Bez. z. Dissociationskonst., F. Auerbach 37, 361.

v. Kupferhalogeniden ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ ), G. Bodländer, O. Storbeck 31, 475.

v. Kupfer-Kaliumcyanid, F. Kunschert 41, 359.

d. Kupfer-Kohlensäurekomplexes, R. Luther, B. Krsnjavi 46, 170.

v. Oxalaten ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ ,  $\text{Fe}^{\text{II}}$  usw.), H. Schäfer, R. Abegg 45, 293.

v. Quecksilber-Kaliumrhodanid, H. Grossmann 48, 356.

v. Silberjodidkomplexen in Lsg., G. Bodländer, W. Eberlein 39, 211.

v. Silberrhodanidkomplexen in Lsg., G. Bodländer, W. Eberlein 39, 213.

d.  $\text{TiCl}_4$ -Komplexes, R. Abegg, W. Maitland 49, 341.

v. Thalliumoxalat, R. Abegg, J. F. Spencer 46, 406.

v. Thioglykolaten, A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 247.

v. Zinksalzkomplexen i. Lsgg. (Oxalat, Hydroxyd, Cyanid), F. Kunschert 41, 337.

**Kompressibilität**

Abhängigkeit v. Volumen, J. Traube 40, 376.

**Kompressionskoeffizient**

d. Elemente, Zusammenhang m. anderen Eigenschaften, J. Traube 34, 424.

**Kongorot**

Indikator für Neutralisationsmethh., J. Wagner 27, 144.

**Konstitution**

v. Äthylendiamin- u. Propylendiaminverb. v. Salzen zweiwertiger Metalle, A. Werner 21, 201.

v. Alaun, C. Friedheim 2, 321.

v. Aluminiumalkalioxalaten, A. Rosenheim, L. Cohn 11, 194.

v. Ammin- $\beta$ -Chloro-Platinkalium ( $\text{Pt}^{\text{II}}$ ), A. Cossa 14, 369.

v. 2-Ammin-Kobaltsalzen ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ) und  $\beta$ -Ammin-Kobaltsalzen ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ), A. Werner 15, 143.

v. 4-Ammin-Aquo-Nitrito-Kobaltsalzen ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ), S. M. Jörgensen 7, 289.

v. 4-Ammin-2-Acido-Kobaltsalzen ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ), Praseo- u. Violeokobaltsalze, S. M. Jörgensen 14, 404.

v. anorgan. Verb., A. Werner 8, 267; 8, 153, 189; 9, 291, 382; 12, 46; 14, 21, 28; 15, 1, 123, 143, 243; 16, 109, 245, 398; 17, 82; 19, 158; 21, 96, 145, 201, 377; 22, 91.

v. Anhydrooxykobaltamminen ( $\text{Co}^{\text{III, IV}}$ ), A. Werner, A. Mylius 16, 248.

v. Antimonchlorid-Chromchloridverb. ( $\text{Sb}^{\text{V}}$ ,  $\text{Cr}^{\text{III}}$ ), P. Pfeiffer 36, 349.

v. Antimonchlorid-Doppelverb. (Chloro-Antimonate), R. F. Weinland, H. Schmid 44, 37.

v. Arsenoxyd ( $\text{As}^{\text{III}}$ ), H. Erdmann 32, 453.

v. Azinit, P. Jannasch, J. Locke 6, 68.

Best. durch qualitative Überführungsversuche, R. Kremann 35, 48.

Bez. zwischen Koordinations- u. Valenzverb., A. Werner 8, 189.

v. Blei-2-Kalium-3-oxyd-3-Hydrat ( $\text{Pb}^{\text{IV}}$ ), J. Bellucci, N. Parravano 50, 106.

v. Bleisalzen, basischen, D. Strömholm 38, 451.

v. Per-Boraten, E. J. Constam, J. C. Bennett 25, 265.

**Konstitution**

- v. Bromiddoppelsalzen, P. Pfeiffer 31, 191.
- v. Bromidhydraten, J. L. Kreider 46, 359.
- v. Chloriddoppelsalzen, P. Pfeiffer 31, 191.
- v. Chloridhydraten, F. A. Gooch, F. M. McClenahan 40, 31.
- v. Chloriten, F. W. Clarke, E. A. Schneider 1, 343.
- d. Chloritgruppe nach Tschermak, F. W. Clarke 1, 264.
- v. Chlorkalk, G. Lunge 2, 311; 3, 351.
- v. Chlorkalk, J. Mijers 3, 186.
- v. Chlorkalk, Geschichte d. Theorien, F. Winteler 33, 161.
- d. Chlorosalze, A. Werner 19, 158.
- v. Chromalkalioxalaten, A. Rosenheim 11, 211.
- v. Chromalkalioxalaten, A. Rosenheim, R. Cohn 28, 387.
- v. Chromamminen, S. M. Jörgensen 2, 279; 5, 147.
- v. Chrom-2-oxy-2-chlorid ( $\text{Cr}^{\text{VI}}$ ) u. seinen Kondensationsprodukten, R. J. Meyer, H. Best 22, 194.
- v. Chromchloridsulfat-Isomeren, R. F. Weinland, R. Krebs 48, 251; 49, 160.
- v. Chromrhodaniden, ammoniakalischen, A. Werner, G. Richter 15, 250.
- v. Cossas u. Zeises Salz, S. M. Jörgensen 24, 175.
- v.  $\alpha$ -Dioximkomplexen m. Metallen, L. Tschugaeff 46, 144.
- v. Doppelsalzen, A. Werner 3, 282.
- v. 4-Eisen-1-Kalium-7-nitroso-3-sulfid, Roussins Salz, L. Marchlewski, J. Sachs 2, 180.
- d. Elementarmolekel, R. Abegg 39, 345.
- v. fluorierten Phosphaten, Sulfaten, Selenaten, Telluraten, 2Thionaten, R. F. Weinland, J. Alfa 21, 67.
- v. Glimmern, F. W. Clarke, E. A. Schneider 1, 343.
- v. Halogendoppelsalzen, Bez. z. Farbe, N. S. Kurnakow 17, 207.
- v. 3-Halogeniden d. Cäsiums, H. L. Wells, S. L. Penfield 1, 99.
- v. 3-Halogeniden d. Kaliums u. Rubidiums, H. L. Wells, H. L. Wheeler 1, 455.
- v. Halogenosalzen, P. Pfeiffer 31, 191.
- v. Halogenrhodaniden v. Quecksilber u. Cadmium, H. Grossmann 37, 411.
- v. Hydrosulfiten, J. Meyer 34, 60.
- v. Jodiddoppelsalzen, P. Pfeiffer 31, 191.
- v. Kobaltamminen, S. M. Jörgensen 2, 279; 5, 147.
- v. Kobaltamminen ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ), S. M. Jörgensen 7, 289.
- v. Kobaltamminen, A. Werner, F. Steinitzer, R. Rücker 21, 96.
- v. Kobaltamminen, Platinamminen usw., S. M. Jörgensen 19, 109.
- v. oxy-Kobaltammin- u. Imidokobaltamminsalzen, A. Werner 16, 109.
- v. Komplexsäuren, C. W. Blomstrand 1, 18.
- v. Komplexsäuren, C. Friedheim 2, 318; 3, 254.
- v. Komplexverbb., R. Abegg 39, 360.
- v. Kupfer-Schwefelharnstoffverbb., A. Rosenheim, W. Stadler 49, 1.
- v. Kupfersalzen, basischen, B. Kosmann 3, 374.
- v. Metallamminen, Geschichte, F. Reitzenstein 18, 152.
- v. Metallamminen, P. Pfeiffer 31, 409.

**Konstitution**

- v. Metallchlorid-Jod-*β*-chloridverb., R. F. Weinland, Fr. Schlegelmilch 30, 136.
- v. Metallhydroxydlösgg. in Alkalien, A. Hantzsch 30, 289.
- v. Molekülverb., Koordinationszahl, A. Werner 9, 388.
- v. Molybdänat- u. Wolframatkomplexen, H. Grossmann, H. Krämer 41, 57.
- v. *Per*-Molybdänaten, W. Muthmann, W. Nagel 17, 79.
- v. Molybdän-*oxy*-chloriden u. -bromiden u. Verb. m. Metallchloriden u. -bromiden (chlorierte u. bromierte Molybdänsäuren u. Molybdänate), R. F. Weinland, W. Knöll 44, 81.
- v. Molybdänsäure-*per*-jodaten, C. W. Blomstrand 1, 14.
- v. Molybdänsäurearsenaten, C. Friedheim 2, 363.
- v. 12-Molybdänsäurearsenaten, C. Friedheim 2, 399.
- v. Molybdänsäurearsenaten, geschwefelten, R. F. Weinland, K. Sommer 15, 63.
- v. Molybdänsäuremanganiten (Mn<sup>IV</sup>), C. Friedheim, M. Samelson 24, 105.
- v. Molybdänsäurephosphorsäuren (Mo<sup>V</sup>), C. Friedheim 4, 279.
- v. Nitroprussidverb., A. Miolati 25, 318.
- v. Oxysalzen, A. Werner 9, 382.
- v. *Meta*-Phosphaten, F. Warschauer 36, 137.
- v. *Meta*-Phosphimsäuren, N. H. Stokes 19, 36.
- v. *Hypo*-Phosphorsäure, C. Bansa 6, 159.
- v. Platinamminen, A. Werner 8, 156.
- v. Platinamminen, S. M. Jørgensen 24, 153; 25, 353; 48, 374.
- v. Platinamminen, O. Carlgren, P. T. Cleve 1, 65.
- v. Platinoxalaten (Pt<sup>IV</sup>), A. Werner, E. Grebe 21, 379.
- v. Platinoxalatdoppelsalzen (Pt<sup>IV</sup>), H. G. Söderbaum 6, 45.
- v. Platin-Phosphor-Halogenverb., A. Rosenheim, W. Levy 43, 34.
- v. Platinsäure u. Platinaten, J. Bellucci 44, 168.
- v. Platosemiamminverb., A. Cossa 14, 366.
- v. 2-Pyridin-4-Aquo-Chromsalzen, P. Pfeiffer 31, 411.
- v. Pyridinverb. v. Metallsalzen, F. Reitzenstein 11, 257.
- v. Quecksilberamminen (Hg<sup>II</sup>), weiße Präzipitate, L. Pesci 21, 361.
- v. 2-Quecksilberammoniumsalzen, P. Ch. Ray 33, 193.
- v. quecksilbersubstituierten aromatischen Aminen, L. Pesci 32, 227.
- v. Quecksilberverb., aromatischen, O. Dimroth 33, 311.
- v. Radikalen MR<sub>4</sub>, A. Werner 3, 310.
- v. Radikalen MR<sub>3</sub>, A. Werner 3, 297.
- v. Rhodiumamminen, S. M. Jørgensen 2, 279; 5, 147.
- v. Salpetersäurehydraten, H. Erdmann 32, 431.
- v. Salzen, Best. durch Überführungsversuche, R. Kremann 33, 87.
- v. *Per*-Säuren, P. Melikoff, L. Pissarjewsky 18, 64.
- v. *Per*-Säuren, P. Melikoff, L. Pissarjewsky 19, 411.
- v. Schwefelharnstoffverb. einwertiger Metallsalze, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 62.
- v. Silber-*per*-oxyd, elektrolytischem, O. Šule 24, 306.
- v. Silikaten, F. W. Clarke, G. Steiger 29, 338.
- v. Sodalithen, J. Thugutt 2, 123.

**Konstitution**

- v. *Poly*-Sulfiden v. Alkalimetallen, F. W. Küster, E. Heberlein 43, 72.
- v. *Per*-Sulfomolybdänsäuren ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ ), K. A. Hofmann 12, 60.
- v. Sulfitokobaltamminen ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ), A. Werner, H. Gröger 16, 398.
- v. Stannaten, J. Bellucci, N. Parravano 45, 142.
- v. Tellursäure, A. Gutbier 29, 33.
- v. Tellursäure — Komplexsäuren, R. F. Weinland, H. Prause 28, 67.
- v. Thalliumchlorid ( $\text{Tl}^{\text{III}}$ ) u. Hydraten, F. M. McClenahan 42, 100.
- v. Thalliumchlorid-4-Hydrat u. Thallium-Kalium-chlorid ( $\text{Tl}^{\text{III}}$ ), R. J. Meyer 32, 76.
- v. Thoriumtartratsdoppelsalzen, A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 444.
- v. Topas, K. Daniel 38, 297.
- v. Topas, P. Jannasch, J. Locke 6, 325.
- v. Ultramarin, J. Thugutt 2, 95.
- v. *Per*-Pyro-Vanadinaten, P. Melikoff, L. Pissarjewsky 19, 407.
- v. Vanadiumfluoriddoppelsalzen ( $\text{V}^{\text{V}}$ ), F. Ephraim 35, 80.
- v. Vanadium-oxy-fluoriddoppelsalzen, P. Melikoff, P. Kasanetzky 41, 442.
- v. Vanadium-Kalium-Ammonium-*per*-oxy-fluoriden, P. Melikoff, P. Kasanetzky 28, 242.
- v. Vanadinsäurearsenaten, C. Friedheim 2, 319.
- v. Vanadinsäurephosphaten, C. Friedheim 2, 319.
- v. Vanadinsäuresulfaten, C. Friedheim 2, 320.
- v. Verwitterungssilikaten, J. M. van Bemmelen 42, 299.
- v. Vesuvian, P. Jannasch, P. Weingarten 8, 356; 11, 44.
- v. Wasserstoff-*per*-oxyd, P. Melikoff, L. Pissarjewsky 18, 64.
- v. Wiluit, P. Jannasch, P. Weingarten 11, 46.
- v. Zeolithen, F. W. Clarke 7, 267; 46, 197.
- v. Zirkoniumschwefelsäuren u. Zirkoniumsulfat, R. Ruer, M. Levin 46, 449.
- v. Zirkoniumsulfat, R. Ruer 42, 87.

**Kontaktwirkung s. Katalyse, Katalysator.****Kontravalenz**

- d. Elemm., Verteilung im period. Syst., R. Abegg 39, 343.

**Konzentrationsselement**

- Ag | AgCN in KCN (konz.) | AgCN in KCN (verd.) | Ag, Potentiale, G. Bodländer, W. Eberlein 39, 222.
- Ag | AgCN in  $\text{NH}_3$  (konz.) | AgCN in  $\text{NH}_3$  (verd.) | Ag, Potentiale, R. Lucas 41, 203.
- Ag |  $\text{AgK}(\text{CN})_2$  |  $\text{KAg}(\text{CN})_2$  +  $\text{Cu}(\text{CN})$  in KCN | Ag, Potentiale, F. Kunschert 41, 359.
- Ag |  $\text{AgK}(\text{CN})_2$  in KCN |  $\text{AgK}(\text{CN})_2$  +  $\text{ZnK}_3(\text{CN})_4$  in KCN | Ag, Potentiale, F. Kunschert 41, 349.
- Ag | AgCNS in KCNS | AgBr in KBr | Ag, Potentiale, F. W. Küster, A. Thiel 33, 130.
- Ag | AgCNS in KCNS (konz.) | AgCNS in KCNS (verd.) | Ag, Potentiale, G. Bodländer, W. Eberlein 39, 213.
- Ag | AgJ in KJ (konz.) | AgJ in KJ (verd.) | Ag, Potentiale, G. Bodländer, W. Eberlein 39, 208.

**Konzentrationsselement**

- Cu | CuBr in KBr | CuJ in KJ | Cu, G. Bodländer, O. Storbeck 31, 471.  
 Cu | CuCl in KCl | CuBr in KBr | Cu, G. Bodländer, O. Storbeck 31, 465.  
 Cu | CuSO<sub>4</sub> in KHCO<sub>3</sub> | CuSO<sub>4</sub> in KHCO<sub>3</sub> | Cu, Potential, R. Luther, B. Krasjari 46, 170.  
 Cu | Cu(OH)<sub>2</sub> in xNH<sub>3</sub> | Cu(OH)<sub>2</sub> in yNH<sub>3</sub> | Cu u. Analoga m. Ni, Cd, Zn, Potentiale, W. Bonsdorff 41, 189.  
 Cu-amalgam | CuCN in xKCN | CuCN in yKCN | Cu-amalgam, F. Kunschert 41, 365.  
 Hg | HgBr<sub>2</sub> in KBr | Hg(CNS)<sub>2</sub> in KCNS | Hg, Potentiale, H. Grossmann 43, 356.  
 Hg | Hg(CNS)<sub>2</sub> in KCNS (konz.) | Hg(CNS)<sub>2</sub> in KCNS (verd.) | Hg, Potentiale, H. Grossmann 43, 356.  
 Hg | HgK<sub>2</sub>(CN)<sub>4</sub> | HgK<sub>2</sub>(CN)<sub>4</sub> + CuCN in KCN | Hg, F. Kunschert 41, 363.  
 Zn | ZnC<sub>2</sub>O<sub>4</sub> in K<sub>2</sub>C<sub>2</sub>O<sub>4</sub> | ZnC<sub>2</sub>O<sub>4</sub> in K<sub>2</sub>C<sub>2</sub>O<sub>4</sub> | Zn, Potentiale, F. Kunschert 41, 339.  
 Zn | Zn(OH)<sub>2</sub> in NaOH | Zn(OH)<sub>2</sub> in NaOH | Zn, Potentiale, F. Kunschert 41, 343.  
 m. Bleichloridnitrat, H. F. Fernau 17, 339.  
 m. Kupferammoniumoxalat, Potentiale, H. Schäfer, R. Abegg 45, 305.  
 m. Kupferbromid (Cu<sup>1</sup>) in Kaliumbromidlös., Potentiale, G. Bodländer, O. Storbeck 31, 462.  
 m. Kupferchlorid (Cu<sup>1</sup>) in Kaliumchloridlös., Potentiale, G. Bodländer, O. Storbeck 31, 27.  
 m. Silberchlorid in Lithium-Kaliumchlorid (geschm.), R. Suchy 27, 192.  
 ohne Überführung, Berechnung d. Potentiale, J. N. Brönstedt 37, 158.  
 a. auch Gasketten, Elemm., galvanische.

**Konzentrationskette s. Konzentrationsselement.****Koordinationsverbindungen**

- Bez. z. Valenzverbb., A. Werner 8, 189.

**Koordinationszahl**

- A. Werner 3, 326; 9, 390.  
 P. Pfeiffer 31, 198.

- Bez. z. Valenz, A. Werner 3, 328.

**Korrosionserscheinungen**

- v. Cadmium- u. Zinkanoden bei d. Elektrolyse, F. Mylius, R. Funk 13, 151.

**Korund**

- Umwdlgg., J. Thugutt 2, 140.

**Kovolumen**

- J. Traube 37, 225.

- d. Atome u. Molekel, Definition, J. Traube 40, 374.

- Ausdehnungskoeffizient, C. Benedicks 47, 455.

- d. Elemm., J. Traube 34, 418.

**Kreide s. Calciumcarbonat.****Kresol**

- Bildg. aus Acetylen, H. Erdmann, P. Köthner 18, 57.

**Kritische Temperatur s. Temperatur, kritische.****Kritischer Zustand s. Zustand, kritischer.****Krugit s. Magnesium-Calcium-Kalium-Sulfat.****Kryohydratische Punkte s. Punkte, eutektische.**

**Krypton**

Stellung im Syst. d. Elemm., W. Crookes 18, 72.

**Krystallform**

- v. Äthylendiammoniumdoppelsulfaten zweiwertiger Metalle, H. Grossmann, B. Schück 50, 26.
- v. Aluminiumchlorid-6-Hydrat, L. M. Dennis 9, 340.
- v. Amidochromaten v.  $\text{NH}_4$ , K, Li, S., Loewenthal 6, 362.
- v. Ammonium-4*meta*-phosphat, F. Warschauer 36, 177.
- v. Antimon, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 290.
- v. Antimon-oxy-chloriden ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ ), J. M. van Bemmelen, P. A. Meerburg, U. Huber Noodt 33, 290.
- v. Antimon-Rubidiumhalogeniden ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ ), H. L. Wheeler 5, 260.
- v. Arsen-Cäsium- u. Arsen-Rubidiumhalogeniden ( $\text{As}^{\text{III}}$ ), H. L. Wheeler 4, 458.
- v. Bariumhydroxyd-3-Hydrat, O. Bauer 47, 401.
- v. Barium-*meta*-silikat-6-Hydrat, F. M. Jaeger 36, 400.
- v. Berylliumoxalat-3-Hydrat, Ch. L. Parsons, W. O. Robinson 49, 178.
- v. Blei-2-Cäsium-6-chlorid ( $\text{Pb}^{\text{IV}}$ ), H. L. Wells 4, 340.
- v. Blei-3-Kalium-1-Hydro-8-fluorid ( $\text{Pb}^{\text{IV}}$ ), B. Brauner, K. Vrba 7, 6.
- v. Blei-2-Kalium-3-oxyd-3-Hydrat ( $\text{Pb}^{\text{IV}}$ ), J. Bellucci, N. Parravano 50, 104.
- v. Bleinitratverbb. m. Bleinitrit u. Bleihydroxyd ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ ), F. Peters 11, 153.
- v. Brom, H. Arctowski 10, 25.
- v. Cadmium, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 284.
- v. Cadmium-Ammonium-bromid, H. Grossmann 33, 153.
- v. Cadmiumchlorid-2 $\frac{1}{2}$ -Hydrat, R. Dietz 20, 254.
- v. Cäsium-Hydro-chloridjodat  $\text{CsClHJO}_3$ , S. L. Penfield 2, 447.
- v. Cäsium-3-halogeniden, H. L. Wells, S. L. Penfield 1, 88.
- v. Cer-Ammonium-nitrat ( $\text{Ce}^{\text{IV}}$ ), R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 369.
- v. Cer-3-chlorid-7-Hydrat, L. M. Dennis, W. H. Magee 7, 261.
- v. Cersulfatverbb. d. Sulfate d. seltenen Erden, B. Brauner 49, 261.
- v. Chromphosphat ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ ), H. Schiff 43, 304.
- v. Dendriten, künstlichen, H. Arctowski 12, 353.
- Einfl. auf Übersättigung, W. W. J. Nicol 15, 397.
- v. Eisen-4-Natrium-nitrito-5-cyanid-10-Hydrat ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ ), K. A. Hofmann 11, 279.
- d. Elemm., P. Hellström 29, 105.
- v. Fluoriden v. Aniliden u. substituierten Anilinen, R. F. Weinland, H. Lewkowitz 45, 44.
- v. Fluorjodaten v.  $\text{NH}_4$ , Cs, K, Na, Rb, B. F. Weinland, O. Lauenstein 20, 32.
- v. Fluorphosphaten, -sulfaten, -selenaten u. -2thionaten d. Alkalien, R. F. Weinland, J. Alfa 21, 44.
- v. Gadoliniumverbb., C. Benediks 22, 405.
- v. Gold, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 275.
- v. Gold, N. Averkieff 35, 329.
- v. Gold, quecksilberhaltigem, Th. Wilm 4, 329.
- v. Gold-Cäsium- u. Gold-Rubidium-4-bromiden u. -4-chloriden, S. L. Penfield 2, 307.

**Krystallform**

- v. 5-Halogeniden d. Ca, K, Na, S. L. Penfield 2, 259.
- v. Indium, A. Thiel 40, 320.
- v. Iridiumalaunen, L. Marino 42, 218.
- v. Iridiumamminen, 4-Ammin-2-Chloro-Iridiumchlorid-1-Hydrat, W. Palmaer 13, 202.
- v. Iridiumamminen: 5-Ammin-Chloro-1-Iridiumsälze, W. Palmaer 10, 342 u. ff.
- v. Iridiumamminen: 5-Ammin-1-Jodo-Iridium-3-jodid, W. Palmaer 10, 365.
- v. Iridiumamminen: 6-Ammin-Iridiumsälze, W. Palmaer 10, 379.
- v. Jod-Brom-Mischkrystst., P. C. E. Meerum Terwogt 47, 242.
- v. Kalium-3-halogeniden, S. L. Penfield 1, 445.
- v. Kalium-Platinat-3-Hydrat, J. Bellucci 44, 183.
- v. Kobaltamminen (Co<sup>III</sup>): 3-Ammin-3-Nitrito-Kobalt, S. M. Jørgensen 18, 180.
- v. Kobaltamminen (Co<sup>III</sup>): 4-Ammin-2-Aquo-Kobaltsulfat-Platin-4-chlorid, S. M. Jørgensen 2, 297.
- v. Kupfer, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 269.
- v. Kupfer-Alkali-cyaniden, H. Grossmann, P. von der Forst 43, 96.
- v. Kupferammincyaniden u. Kupfer-Alkalicyaniden, F. P. Treadwell, C. v. Girsewald 39, 84.
- v. Kupfer-Ammonium-(Kalium)-cyanid-rhodanid, H. Grossmann 37, 409.
- v. Legg. v. Quecksilber m. Zinn, Wismut, Cadmium, Blei, Zink, N. A. Puschin 36, 241.
- v. Lithium-*meta*-borat-8-Hydrat, A. Reischle 4, 172.
- v. Lithiumchlorchromat, S. Loewenthal 6, 357.
- v. Magnesium-Natrium-carbonat, G. v. Knorre 34, 282.
- v. 2-Magnesium-1-Zinn, N. S. Kurnakow, N. J. Stepanow 46, 177.
- v. Mangan-Cäsium-2-sulfat-12-Hydrat (Mn<sup>III</sup>), Alaun, A. Piccini 20, 12.
- v. Mangan-2-Kalium-6-fluorid (Mn<sup>IV</sup>), R. F. Weinland, O. Lauenstein 20, 42.
- v. Mangan-2-Rubidium-6-fluorid (Mn<sup>IV</sup>), R. F. Weinland, O. Lauenstein 20, 44.
- v. Metallaziden, A. C. Gill 17, 23.
- v. Mischkrystst. v. Selen u. Schwefel, W. E. Ringer 32, 183.
- v. Molybdän-2-oxy-4-fluorid, Doppelsälzen d. Cu u. Zn, F. Mauro 2, 26.
- v. 3-Molybdän-8-oxyd-5-Hydrat, G. Marchetti 19, 392.
- v. Molybdänsäure-*per*-jodaten d. NH<sub>4</sub>, Li, Na, K, C. W. Blomstrand 1, 23.
- v. *Per*-Molybdänsäurefluoriden d. K u. Rb, A. Piccini 1, 56.
- v. 3-Natriumseleno-3-oxy-arsenat-12-Hydrat (As<sup>V</sup>), R. F. Weinland, O. Rumpf 14, 49.
- v. 3-Natriumsulfo-3-oxy-arsenat-12-Hydrat, R. F. Weinland, O. Rumpf 14, 45.
- v. Natriumsulfophosphat, E. Glatzel 44, 70.
- v. Natronnephelinhydrat, J. Thugutt 2, 67.
- v. Nickelrhodanid-2-Äthylendiammin-1-Hydrat (Ni<sup>II</sup>), H. Grossmann, B. Schück 50, 6.

**Krystallform**

- v. Niobaten, A. Larsson 12, 196.
- v. Nitriten v. Barium, Strontium, Calcium, F. Vogel 35, 385.
- v. Osmium-2-Kalium-6-bromid ( $\text{Os}^{\text{IV}}$ ), A. Rosenheim 24, 424.
- v. Osmium-6-Kalium-2-Hydro-4-chlorid-4-sulfit ( $\text{Os}^{\text{IV}}$ ), A. Rosenheim 24, 422.
- v. Palladium-3-Ammonium-3-chlorid-1-sulfit-1-Hydrat ( $\text{Pd}^{\text{II}}$ ), A. Rosenheim, H. Itzig 23, 30.
- v. Hypo-Phosphaten u. Doppelsalzen, C. Bansa, 6, 152.
- v. Phosphor aus Äther u. Benzol, A. C. Christomanos 45, 132.
- v. Phosphor, gelb, J. W. Retgers 5, 216.
- v. Phosphor, rot, W. Muthmann 4, 308.
- v. 4-Phosphor-6-oxy-4-sulfid, T. E. Thorpe, A. E. Tutton 1, 7.
- v. Platin-1-Äthylen-1-Ammonium-3-chlorid-1-Hydrat, S. M. Jørgensen 24, 170.
- v. Platin-1-Äthylen-1-Kalium-3-chlorid-1-Hydrat ( $\text{Pt}^{\text{II}}$ ), S. M. Jørgensen 24, 168.
- v. Platinamminen: 1-Äthylamin-3-Chloro-Platinsaures 4-Pyridin-Platin ( $\text{Pt}^{\text{II}}$ ), A. Cossa 2, 193.
- v. Platinamminen: 1-Ammin-3-Chloro-Platinsaure Salze ( $\text{Pt}^{\text{II}}$ ), S. M. Jørgensen 24, 173.
- v. Platinamminen: 1-Ammin-3-Chloro-Platinsaures 4-Pyridin-Platin ( $\text{Pt}^{\text{II}}$ ), A. Cossa 2, 185.
- v. Platinamminen: 4-Ammin-Platinsulfat ( $\text{Pt}^{\text{II}}$ ), Doppelsalz m.  $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4\text{NO}_3]_2\text{SO}_4$ , O. Carlgren, P. T. Cleve 1, 70.
- v. Platinamminen: 4-Ammin-2-Hydroxo-Platin-2-chlorid ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ ), O. Carlgren, P. T. Cleve 1, 73.
- v. Platin-2-Arsen, F. Röseler 9, 61.
- v. Platin-2-Kalium-3-oxyd-3-Hydrat ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ ), Isomorphie m. Blei- u. Zinn-verb., J. Bellucci, N. Parravano 50, 104.
- v. Platinmetallen, M. Frenkel 1, 220.
- v. Quecksilber-Cäsiumhalogeniden ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ), S. L. Penfield 2, 420.
- v. Quecksilberchlorid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ), H. Arctowski 10, 27.
- v. Quecksilber-Kalium-nitrit, A. Rosenheim, K. Oppenheim 28, 171.
- v. Rhodanid- u. Halogeniddoppelsalzen, H. Grossmann, F. Hünsele 46, 361.
- v. Rhodiumalaunen, A. Piccini, L. Marino 27, 62.
- v. Rubidium-Hydro-chloridjodat, S. L. Penfield 2, 447.
- v. Schwermetallfluoriden u. ihren Ammoniakverb., E. Böhm 43, 326.
- v. Silber, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 274.
- v. Silberchlorid- u. -jodiddoppelsalzen m. Cäsium-, Kalium- u. Rubidium-halogeniden, S. L. Penfield 2, 303.
- v. Stickstoffwasserstoffsäuren Salze, A. C. Gill 17, 23.
- v. Succinaten d. seltenen Erden, R. J. Meyer 33, 31.
- v. Tellur, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 288.
- v. Tellur-2-Alkali-6-halogeniden, H. L. Wheeler 3, 439.
- v. Tellursäurearsenaten ( $\text{Te}^{\text{VI}}$ ), R. F. Weinland, H. Prause 28, 64.
- v. Tellursäurejodaten ( $\text{Te}^{\text{VI}}$ ), R. F. Weinland, H. Prause 28, 49.



**Krystallform**

- v. Tellursäurephosphaten ( $\text{Te}^{\text{VI}}$ ), R. F. Weinland, H. Prause 28, 57.
- v. Thalliumdoppelhalogeniden d. Rb u. Cs ( $\text{Tl}^{\text{III}}$ ), J. H. Pratt 9, 23.
- v. Thallium-3-jodid ( $\text{Tl}^{\text{I}}$ ), H. L. Wells, S. L. Penfield 6, 313.
- v. Thoriumdoppelnitraten, R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 385.
- v. 1-Titan-1-Cäsium-2-sulfat-12-Hydrat ( $\text{Ti}^{\text{III}}$ ), Alaun, A. Piccini 17, 357.
- v. 1-Titan-1-Rubidium-2-sulfat-12-Hydrat ( $\text{Ti}^{\text{III}}$ ), Alaun, A. Piccini 17, 359.
- v. Vanadium-Alkali-rhodaniden ( $\text{V}^{\text{IV}}$ ), I. Koppel, R. Goldmann 36, 290.
- v. Vanadium-Alkali-2-sulfaten-12-Hydraten ( $\text{V}^{\text{III}}$ ), A. Piccini 13, 441.
- v. Vanadium-Ammonium-2-sulfat-12-Hydrat ( $\text{V}^{\text{III}}$ ), A. Piccini 11, 108.
- v. Vanadium-Cäsium-2-sulfat-12-Hydrat ( $\text{V}^{\text{III}}$ ), A. Piccini 11, 114.
- v. Vanadium-Rubidium-2-sulfat-12-Hydrat ( $\text{V}^{\text{III}}$ ), A. Piccini 11, 112.
- v. Vivianit, J. M. van Bemmelen, C. Hoitsema, E. A. Klobbie 22, 324.
- v. Wismutnitrat-Hydraten u. Wismut-oxy-nitraten, G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 355.
- v. 12-Wolframsäurephosphorsäure 21- u. 18-Hydrat u. v. Na u. Ba-salzen, M. Sobolew 12, 20.
- v. Zink, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 281.
- v. Zinn-2-Kalium-3-oxyd-3-Hydrat ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ ), J. Bellucci, N. Parravano 50, 104.
- v. Zinn-4-Natrium-4-sulfid-12-Hydrat, R. F. Weinland, A. Gutmann 17, 417.
- v. Zusammenhang m. Volumen, J. Traube 40, 380.

**Krystallgefüge**

- v. Zink u. d. Legg. m. Blei u. Cadmium, F. Novak 47, 439.
- s. auch Kleingefüge.

**Krystallisation**

- v. Kalk u. Strontian aus Schmelzen d. Metallnitrate, G. Brügelmann 10, 423.

**Krystallisation, eutektische**

- Bedeutung f. d. Best. d. Zusammensetz. chem. Verbb. durch thermische Analyse, G. Tammann 37, 303.

**Krystallisationsgeschwindigkeit**

- Abhängigkeit v. Unterkühlung, W. Guertler 40, 268.
- v. Boraten u. Silikaten ( $\text{CuB}_2\text{O}_4$ ,  $\text{Co}_2\text{B}_2\text{O}_7$ ,  $\text{MnB}_2\text{O}_4$ ,  $\text{Na}_2\text{SiO}_3$ ), W. Guertler 40, 277.
- Einfl. auf Form d. Abkühlungskurven v. Schmelzen, K. Hüttner, G. Tammann 43, 215.
- v. Kalium-2-Hydro-3-nitrat, E. Groschuff 40, 16.

**Krystallstruktur s. Krystallgefüge.****Krystallwasser**

- Bindung in Bromidhydraten, J. L. Kreider 46, 359.
- Bindung in Chloridhydraten, F. A. Gooch, F. M. McClenahan 40, 24.
- Einfl. auf Molekularvol., J. Traube 3, 24.

**Kupfer**

- Atomgewichtsbest., Th. W. Richards 1, 150.
- Atomgew., Kritik d. Best. v. Richards, G. Hinrichs 5, 293.
- Best., elektrolyt. aus Formatlösigg., H. S. Warwick 1, 289.
- Best., elektrolyt., m. rotierenden Kathoden, F. A. Gooch, H. E. Medway 35, 415.

**Kupfer**

- Best., elektrolyt., m. rotierenden Kathoden v. Silber, Nickel u. Platin, H. E. Medway 42, 110.
- Best., gasometrisch, m. Hydraziniumsulfat, E. Ebler 47, 371.
- Best. als Kupferrhodanid ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ ), R. G. van Name 26, 230; 30, 122; 31, 92.
- Best., mafsanalyt., als Oxalat, C. A. Peters 26, 115.
- Best. u. Trenng. m. Phosphorigsäure, F. Mawrow, W. Muthmann 11, 268.
- Best. neben Eisen, Nickel, Silber, Zink durch Redukt. d. Oxyde m. Wasserstoff, F. Glaser 36, 30.
- Darst. durch Redukt. d. Chlorids ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ ), W. Spring 1, 241.
- Dichte, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 199.
- Dichte, Leitverm., Änderung durch mechanische Einfl., Okklusion v. Gasen, G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm 46, 256.
- Elektrolyse a. schwefelsaurer Lössg., Reaktionsgeschw., J. Siegrist 26, 273.
- Einw. auf Phosphor in Gegenw. v. Ws. u. Sauerstoff, W. Straub 35, 467.
- Einw. auf Salpeter-Schwefelsäure, J. Tafel 31, 310.
- Elektrode in Kupferchlorid ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ ), Konzentrationselem., G. Bodländer, O. Storbeck 31, 37.
- Gleichgew. m. Sauerstoff (2-Kupfer-I-oxyd); Erstarrungslin., Kleingefüge d. Gemische, Festigkeit, Smp., E. Heyn 39, 1.
- Hydrosol, A. Gutbier 32, 355.
- Hydrosol, J. Meyer 34, 50.
- Hydrosol, A. Gutbier, G. Hofmeier 44, 227.
- Kathode bei Redukt. v. Salpetersäure durch Elektrolyse, J. Tafel 31, 298.
- Krystallf., Dichte, spez. Wärme d. destillierten Metalles, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 267.
- Legg. m. Zinn, F. Foerster 10, 309; s. auch Legierungen.
- Lösl. in Kupfersulfatlössg., F. Foerster, O. Seidel 14, 118.
- Nachw. u. Best. eines Gehaltes geringer Mengen v. Arsen, F. A. Gooch, H. P. Moseley 7, 127.
- Nachw. durch Schwefelwasserstoff, F. P. Treadwell, C. v. Girsowald 38, 92.
- Nichtfällbarkeit durch Schwefelwasserstoff aus cyankaliumhaltiger Lössg., F. P. Treadwell, C. v. Girsowald 38, 92.
- Potential in Kupfer-Kalium-cyanidlössg., Lösl. in Cyanidlössg., F. Kunschert 41, 368.
- Potential in Kupfersalzlössg., Cl. Immerwahr 25, 112.
- Potentiale in Lössg. analytisch wichtiger Kupferniederschläge, Cl. Immerwahr 24, 269.
- Reindarst., Th. W. Richards 1, 207.
- Smp., Smp., Kleingefüge d. Legg. m. Cadmium, R. Sahmen 49, 301.
- Smp., Smp. u. heterog. Gleichgew. d. Legg. m. Thallium, F. Doerinckel 48, 185.
- Sublimation in luftleeren Quarzgefäßen, A. Schuller 37, 71.
- Spektrum in d. Leuchtgassauerstoffflamme, O. Vogel 5, 48.
- Syst.: Kupfer-Zinn-Sauerstoff, E. Heyn, O. Bauer 45, 52.
- Theorie d. elektrolytischen Gewinnungsmethth., J. Egli 30, 18.
- Trenng. v. Antimon, elektrolytisch, E. F. Smith, D. L. Wallace 4, 273.

**Kupfer**

- Trenng. v. Antimon, Arsen, Wismut, Zinn, R. G. van Name 31, 92.  
 Trenng. v. Antimon, Arsen, Zinn, elektrolytisch, S. C. Schmucker 5, 201.  
 Trenng. v. Antimon u. Zinn, P. Jannasch, R. Niederhofheim 9, 199.  
 Trenng. v. Arsen, Cadmium, Eisen u. Zinn, C. A. Peters 26, 118.  
 Trenng. v. Arsen u. Zinn, P. Jannasch, F. Schmitt 9, 275.  
 Trenng. v. Blei u. Wismut, elektrolytisch, E. F. Smith, J. C. Saltar 3, 415.  
 Trenng. v. Cadmium, Eisen, Kobalt, Nickel, Zink, elektrolytisch, H. S. Warwick 1, 299.  
 Trenng. v. Cadmium, Eisen, Kobalt, Nickel u. Zink, elektrolytisch, E. F. Smith, J. B. Mayer 4, 268.  
 Trenng. v. Eisen, P. Jannasch, H. Kammerer 10, 411.  
 Trenng. v. Mangan, P. Jannasch, A. Röttgen 8, 907.  
 Trenng. v. Mangan, P. Jannasch 12, 138.  
 Trenng. v. Quecksilber, P. Jannasch 12, 368.  
 Trenng. v. Quecksilber, E. Ebler 47, 377.  
 Trenng. v. Wismut, elektrolytisch, A. Classen 4, 284; 5, 299.  
 Trenng. v. Wismut, elektrolytisch, E. F. Smith 5, 197.  
 Überspannung bei elektrolytischer Wasserstoffentwicklung, E. Müller 26, 56.  
 Verh. an d. Anode, F. Förster, O. Seidel 14, 128.  
 Verh. als Anode in Kalilauge, A. Coehn, Y. Osaka 34, 86.  
 Verh. gegen Schwefel u. Selen in Schmelzen, F. Roessler 9, 50.  
 Wärme, spez., G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 248.

**Kupfer, „schwarzes“**

Bildg. bei d. Elektrolyse, F. Foerster, O. Seidel 14, 125.

**Kupferacetat-Äthylendiammin s. Kupferammine (Cu<sup>II</sup>)****Kupfer-Acetylen**

Cu<sub>2</sub>C<sub>4</sub>H<sub>6</sub>, H. Erdmann, P. Köthner 18, 50.

kolloidales, F. Kuspert 34, 458.

**Kupfer-1-Äthylendiammonium-4-bromid-5-Hydrat (Cu<sup>II</sup>)**

H. Grossmann, B. Schück 50, 25.

**Kupfer-1-Äthylendiammonium-4-chlorid (Cu<sup>II</sup>)**

N. S. Kurnakow 17, 216.

**Kupfer-1-Äthylendiammonium-2-sulfat-6-Hydrat (Cu<sup>II</sup>)**

Darst., Krystallf., H. Grossmann, B. Schück 50, 28.

**Kupferamalgam s. Legierung v. Kupfer m. Quecksilber.****Kupferammine (Cu<sup>II</sup>)**

1-Äthylendiamin-2-Aceto-Kupfer, H. Grossmann, B. Schück 50, 16.

1-Äthylendiamin-2-Bromo-Kupfer-1-Hydrat, H. Grossmann, B. Schück 50, 15.

1-Äthylendiamin-2-Chloro-Kupfer-1-Hydrat, H. Grossmann, B. Schück 50, 14.

1-Äthylendiamin-2-Rhodanato-Kupfer, H. Grossmann, B. Schück 50, 13.

1-Äthylendiamin-1-Sulfato-Kupfer-3-Hydrat, H. Grossmann, B. Schück 50, 17.

2-Äthylendiamin-Kupferacetat-1-Hydrat, H. Grossmann, B. Schück 50, 16.

**Kupferammine**

- 2-Äthylendiamin-Kupferbromid-2-Hydrat, H. Grossmann, B. Schück 50, 15.
- 2-Äthylendiamin-Kupfernitratt-2-Hydrat, H. Grossmann, B. Schück 50, 16.
- 2-Äthylendiamin-Kupferrhodanid-2-Hydrat, H. Grossmann, B. Schück 50, 12.
- 2-Äthylendiamin-2-Aquo-Kupferchlorid, Darst., Molekulargew., A. Werner, P. Spruck 21, 234.
- 2-Äthylendiamin-2-Aquo-Kupfersulfat, A. Werner, P. Spruck 21, 233.
- 3-Äthylendiamin-Kupferacetat-2-Hydrat, H. Grossmann, B. Schück 50, 16.
- 3-Äthylendiamin-Kupferbromid-5-Hydrat, H. Grossmann, B. Schück 50, 14.
- 3-Äthylendiamin-Kupfernitratt, Darst., Molekulargew., A. Werner, W. Spruck 21, 220.
- 3-Äthylendiamin-Kupferrhodanid-5-Hydrat, H. Grossmann, B. Schück 50, 12.
- 3-Äthylendiamin-Kupfersulfat, Darst., Molekulargew., A. Werner, W. Spruck 21, 219.
- Cyanide, F. P. Treadwell, C. v. Girsewald 39, 84.
- Kupferhydroxyd in ammoniakalischen Lösungg., Leitverm., Hydroxylionenkonz., W. Bonsdorff 41, 146.
- Nachw. in Lösungg. durch Best. d. Verteilungskoeff. v. Ammoniak zwischen Kupfersulfatlösungg. u. Chloroform, H. M. Dawson, J. McCrae 26, 98.
- s. auch d. einzelnen Kupfersalze.
- Kupfer-2-Ammonium-3-bromid (Cu<sup>I</sup>)**  
H. L. Wells, E. B. Hurlburt 10, 159.
- Kupfer-1-Ammonium-2-bromid-1/2-Hydrat (Cu<sup>I</sup>)**  
H. L. Wells, E. B. Hurlburt 10, 159.
- Kupfer-3-Ammonium-1-bromid-4-hypo-sulfit (Cu<sup>I</sup>)**  
Darst., Krystallf., A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 104.
- Kupfer-2-Ammonium-3-chlorid (Cu<sup>I</sup>)**  
H. L. Wells, E. B. Hurlburt 10, 158.
- 3-Kupfer-2-Ammonium-5-chlorid (Cu<sup>I</sup>)**  
H. L. Wells, E. B. Hurlburt 10, 158.
- Kupfer-2-Ammonium-4-chlorid-2-Hydrat (Cu<sup>II</sup>)**  
Gleichgew. m. Lösungg., Lös., Gefrierpp. d. Lösungg., P. A. Meerburg 45, 1.
- Kupfer-3-Ammonium-1-chlorid-4-hypo-sulfit (Cu<sup>I</sup>)**  
Darst., Krystallf., A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 106.
- Kupfer-Ammonium-2-chromat (Cu<sup>II</sup>)**  
Cu<sub>2</sub>(NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>(Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>)<sub>2</sub>·6H<sub>2</sub>O, G. Krüss, O. Unger 8, 455.
- Kupfer-1-Ammonium-2-cyanid (Cu<sup>I</sup>)**  
H. Grossmann, P. von der Forst 43, 100.
- 2-Kupfer-1-Ammonium-3-cyanid-1-Ammoniak (Cu<sup>I</sup>)**  
F. P. Treadwell, C. v. Girsewald 39, 90.
- 2-Kupfer-1-Ammonium-3-cyanid-1-Hydrat (Cu<sup>I</sup>)**  
H. Grossmann, P. von der Forst 43, 97.
- Darst., Krystallf., F. P. Treadwell, C. v. Girsewald 39, 89.

**2-Kupfer-3-Ammonium-2-cyanid-3-rhodauid** (Cu<sup>1</sup>)

Darst., Krystallf., H. Grossmann 37, 409.

**Kupfer-1-Ammonium-3-fluorid** (Cu<sup>11</sup>)

H. v. Helmholtz 3, 149.

**Kupfer-2-Ammonium-4-fluorid** (Cu<sup>11</sup>)

H. v. Helmholtz 3, 138.

**Kupfer-1-Ammonium-2-jodid** (Cu<sup>1</sup>)

H. L. Wells, E. B. Hurlburt 10, 159.

**Kupfer-9-Ammonium-1-jodid-4-hypo-sulfit** (Cu<sup>1</sup>)

Darst., Krystallf., A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 105.

**Kupfer-Ammonium-oxalat**

Gefrierpp., Leitverm. d. Lössg., Potentiale v. Konzentrationselem.,  
H. Schäfer, R. Abegg 45, 801.

**Kupfer-9-Ammonium-1-rhodauid-4-hypo-sulfit** (Cu<sup>1</sup>)

A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 108.

**2-Kupfer-2-Ammonium-7-sulfit**

A. Rössing 25, 410.

**2-Kupfer-2-Ammonium-2-sulfit** (Cu<sup>1</sup>)

A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 99.

**2-Kupfer-4-Ammonium-3-sulfit-3-Hydrat** (Cu<sup>1</sup>)

A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 100.

**2-Kupfer-12-Ammonium-7-sulfit-4-Hydrat** (Cu<sup>1</sup>)

A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 99.

**2-Kupfer-14-Ammonium-8-sulfit-4-Hydrat** (Cu<sup>1</sup>)

A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 98.

**3-Kupfer-2-Ammonium-3-sulfit-6,5-Hydrat**

$\text{Cu}^{+}\text{SO}_4 \cdot \text{Cu}^{+}\text{SO}_4(\text{NH}_4)\text{SO}_4 \cdot 6.5\text{H}_2\text{O}$ , A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 98.

**2-Kupfer-2-Ammonium-2-hypo-sulfit-2-Hydrat** (Cu<sup>1</sup>)

A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 91.

**2-Kupfer-4-Ammonium-3-hypo-sulfit-1,5-Hydrat** (Cu<sup>1</sup>)

A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 90.

**Kupfer-2-meta-antimonat-3-Ammoniak-9-Hydrat** (Cu<sup>11</sup>)

R. F. Weinland, H. Schmid 44, 55.

**Kupfer-meta-antimonit** (Cu<sup>11</sup>)

$\text{Cu}(\text{SbO}_3)_2$ , M. C. Harding 20, 237.

**2-Kupfer-1-Hydro-1-arsenat** (Cu<sup>1</sup>)

Verb. m. Schwefelharbstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 70.

**2-Kupfer-1-Hydro-1-arsenat-6-Schwefelharbstoff** (Cu<sup>1</sup>), A. Rosenheim,

A. Loewenstamm 34, 70.

**Kupfer-1-Barium-2-Ammonium-6-nitrit** (Cu<sup>11</sup>)

C. Przibylla 15, 424.

**2-Kupfer-1-Barium-4-cyanid** (Cu<sup>1</sup>)

Molekularvol in Lössg., J. Traube 8, 21.

**Kupfer-1-Barium-3-cyanid-3-Hydrat** (Cu<sup>1</sup>)

H. Grossmann, P. von der Forst 43, 106.

**2-Kupfer-1-Barium-4-cyanid-4-Hydrat** (Cu<sup>1</sup>)

Darst., Krystallf., H. Grossmann, P. von der Forst 43, 101.

**Kupfer-1-Barium-2-Kalium-6-nitrit (Cu<sup>II</sup>)**

C. Przibylla 15, 424.

**2-Kupfer-2-Barium-3-hypo-sulfit-4-Hydrat (Cu<sup>I</sup>)**

A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 92.

**Kupfer-1-Blei-2-Ammonium-6-nitrit (Cu<sup>II</sup>)**

C. Przibylla 15, 420.

**Kupfer-1-Blei-Thalliumnitrit (Cu<sup>II</sup>, Pb<sup>II</sup>, Tl<sup>I</sup>)**

C. Przibylla 18, 461.

**Kupfer-2-meta-borat**

Cu(BO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>, Bildg. aus Schmelzen, W. Guertler 40, 241.

Darst., Dichte, optische Eigenschaft, Reakt., Zersetzung bei hoher Temp. in Kupferborat (Cu<sup>I</sup>) u. Sauerstoff, W. Guertler 38, 456.

Entglasungstemp., Krystallisationsgeschw., W. Guertler 40, 270.

**Kupfer-oxy-meta-borat (Cu<sup>I</sup>)**

Cu<sub>2</sub>O(BO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>, Bildg. aus Kupfer-meta-borat (Cu<sup>II</sup>) beim Erhitzen, W. Guertler 38, 456.

**Kupfer-Bor-Wolframat s. Wolframsäureborate.**

**Kupferbromid (Cu<sup>I</sup>)**

Konzentrationselem. in Kaliumbromidlösg., Potentiale, G. Bodländer, O. Storbeck 31, 462.

Lösl. in Ws. u. Kaliumbromidlösgg., Komplexe, Gleichgew. d. Lösgg., Löslichkeitsprodukte, G. Bodländer, O. Storbeck 31, 459.

Molekulargew. in Pyridin, Methylsulfid, Äthylsulfid, A. Werner, W. Schmulow, A. Maiborn, M. Stephani 15, 19, 26, 28.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

Verb. 2CuBr.CuO.3H<sub>2</sub>O, W. Spring, M. Lucion 2, 217.

Verb. m. 2-Äthylendiammin-1-Platinbromid (Pt<sup>II</sup>), N. S. Kurnakow 17, 229.

Verb. m. NH<sub>4</sub>Br u. (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>8</sub>, A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 107.

Verb. m. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 66.

**Kupfer-1-Hydro-3-bromid-10-Hydrat (Cu<sup>II</sup>)**

R. F. Weinland, W. Knöll 44, 115.

**Kupferbromid-Äthylendiamin s. Kupferamine (Cu<sup>II</sup>).**

**Kupferbromid-1-Ammoniak (Cu<sup>I</sup>)**

Th. W. Richards, B. S. Merigold 17, 246.

**Kupferbromid-3-Ammoniak (Cu<sup>I</sup>)**

Th. W. Richards, B. S. Merigold 17, 249.

**Kupferbromid-2-Pyridin (Cu<sup>II</sup>)**

P. Pfeiffer, V. Pimmer 48, 108.

**Kupferbromid-6-Pyridin (Cu<sup>II</sup>)**

P. Pfeiffer, V. Pimmer 48, 109.

**Kupferbromid-3-Schwefelharnstoff (Cu<sup>I</sup>)**

Darst., Leitverm., A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 66.

**Kupferbromid-1-Schwefelharnstoff-4-Hydrat (Cu<sup>I</sup>)**

A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 67.

**Kupferbromid-1-Xanthogenamid (Cu<sup>I</sup>)**

A. Rosenheim, W. Stadler 49, 1.

**Kupferbromid-3-Xanthogenamid (Cu<sup>I</sup>)**

A. Rosenheim, W. Stadler 49, 1.

**Kupfer-Cadmium** (in Doppelsalzen) s. **Cadmium-Kupfer**.

**Kupfer-1-Cäsium-3-bromid** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

H. L. Wells, P. T. Walden 5, 305.

**Kupfer-2-Cäsium-4-bromid** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

H. L. Wells, P. T. Walden 5, 304.

**Kupfer-1-Cäsium-3-chlorid** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

H. L. Wells, L. C. Dupee 5, 303.

**Kupfer-2-Cäsium-4-chlorid** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

H. L. Wells, L. C. Dupee 5, 302.

**Kupfer-3-Cäsium-4-chlorid** ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ )

H. L. Wells 5, 307.

**2-Kupfer-1-Cäsium-3-chlorid** ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ )

H. L. Wells 5, 306.

**2-Kupfer-3-Cäsium-5-chlorid** ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ )

H. L. Wells 5, 307.

**2-Kupfer-3-Cäsium-7-chlorid-2-Hydrat** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

H. L. Wells, L. C. Dupee 5, 303.

**3-Kupfer-2-Cäsium-5-cyanid** ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ )

H. Grossmann, P. von der Forst 43, 98.

**Kupfer-1-Cäsium-2-cyanid-1,5-Hydrat** ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ )

H. Grossmann, P. von der Forst 43, 101.

**Kupfer-2-Cäsium-3-cyanid-1-Hydrat** ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ )

H. Grossmann, P. von der Forst 43, 105.

**Kupfer-2-Cäsium-2-sulfat-6-Hydrat** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

Lösl., J. Locke 33, 75.

**Kupfer-1-Calcium-2-Ammonium-6-nitrit** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

C. Przibylla 15, 423.

**Kupfer-1-Calcium-3-cyanid-4-Hydrat** ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ )

H. Grossmann, P. von der Forst 43, 106.

**3-Kupfer-1-Calcium-5-cyanid-8-Hydrat** ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ )

H. Grossmann, P. von der Forst 43, 99.

**Kupfer-Calcium-Kaliumnitrit** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

C. Przibylla 18, 458.

**Kupfer-1-Calcium-2-Kalium-6-nitrit** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

C. Przibylla 15, 422.

**Kupfercarbonat** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

Zusammensetz. d. Niederschläge v. Natriumcarbonat u. Natrium-Hydrocarbonatlösigg. aus Kupfersulfatlösigg., M. Gröger 24, 127.

**Kupfercarbonat, basisches** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

$3(\text{Cu}_2\text{OCO}_3) \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ , M. Gröger 24, 130.

**Kupfer-2-Hydro-2-carbonat**

Dissoziationsverhältnisse, R. Luther, B. Kranjavi 46, 170.

**Kupfer-2-Chinolinium-4-bromid-3-Hydrat** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

P. Pfeiffer, V. Pimmer 48, 110.

**Kupfer-meta-chlorantimonat** s. **Antimon-Kupferchlorid**.

**Kupferchlorat** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 31.

**Kupferchlorid (Cu<sup>I</sup>)**

Bildg. aus Kupferchlorid (Cu<sup>II</sup>) u. Kupfer, Reaktionsgeschw., A. Skrabal 42, 81.

Darst., Zersetz., Lösl. in Ws. u. Salzlösgg., Zusammensetz. d. Komplexe m. Chloriden, G. Bodländer, O. Storbeck 31, 1.

Elektrolyse d. Schmelze, C. C. Garrard 25, 308.

Gleichgew. m. Chlorwasserstoffsäure, Komplexbildg., E. Abel 26, 401.

Konzentrationselem. in Kaliumchloridlösg., Potential, G. Bodländer, O. Storbeck 31, 27.

Leitverm. in Methylsulfid, A. Werner 15, 89.

Molekulargew. in Pyridin, Methylsulfid, Äthylsulfid, A. Werner, W. Schmutjow, A. Maiborn, M. Stephani 15, 19, 25, 28.

Potential d. Lösgg., C. Fredenhagen 29, 443.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

Verb. m. NH<sub>4</sub>Cl u. (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>8</sub>, A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 106.

Verb. m. Kupferoxyd (Cu<sup>II</sup>): 2 CuCl · CuO · 3 H<sub>2</sub>O, W. Spring, M. Lucion 2, 217.

Verb. m. Kupferoxyd (Cu<sup>II</sup>): 2 CuCl · CuO · 3 H<sub>2</sub>O, Strukturformel, B. Kosmann 3, 874.

Verbb. m. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 63.

Verh. als Elektrolyt in d. Gaskette Cu | CO | CuCl | O | C, V. Hoeper 20, 440.

Verh. gegen Piperidin, A. Werner, P. Ferchland 15, 11.

Verh. gegen Ws. u. Sauerstoff, Darst., M. Gröger 28, 154.

**Kupferchlorid (Cu<sup>II</sup>)**

Diffusion in Silbernitratgelatine, J. Hausmann 40, 128.

Elektrolyse d. Lösgg., J. Egli 30, 58.

Elektrolyse d. Schmelze, R. Lorenz 10, 91.

Molekulargew. in Pyridin, Methylsulfid, A. Werner, W. Schmutjow, A. Maiborn 15, 20, 25.

Molekulargew., Umsetzungsreaktt. in Pyridin, Verbb. m. Pyridin u. Ammoniak, J. Schröder 44, 26.

Molekulargew. in Lösg., J. Traube 8, 30.

Verb. m. 2-Äthylendiamin-Platinchlorid (Pt<sup>II</sup>), N. S. Kurnakow 17, 228.

Verh. gegen Alkalihydroxyd b. Gegenw. organ. Substanzen, J. Roszkowski 14, 1.

Verh. gegen gleitenden Druck, M. C. Lea 6, 351.

**6-Kupferchlorid-1-Acetylen (Cu<sup>I</sup>)**, K. A. Hofmann, F. Kuspert 15, 205.

**Kupferchlorid-Äthylendiamin s. Kupferammine.**

**Kupferchlorid-3-Äthylendiaminkobaltchlorid-1-Hydrat (Cu<sup>II</sup>, Co<sup>II</sup>)**

N. S. Kurnakow 17, 225.

**Kupferchlorid-2-Ammoniak (Cu<sup>II</sup>)**

J. Schröder 44, 28.

**Kupferchlorid-4-Ammoniak (Cu<sup>II</sup>)**

J. Schröder 44, 28.

**Kupferchlorid-2-Hydrat (Cu<sup>II</sup>)**

Lösl., Gleichgew. i. Syst. Kupferchlorid—Ammoniumchlorid—Ws., P. A. Meerburg 45, 1.



**2-Kupferchlorid-1-Methylsulfid (Cu<sup>I</sup>)**

A. Werner, A. Maiborn 15, 13.

**Kupferchlorid-2-Pyridin (Cu<sup>II</sup>)**

J. Schröder 44, 26.

**Kupferchlorid-Pyridin-Platinchlorid-Hydrat (Cu<sup>II</sup>, Pt<sup>II</sup>)**

$\text{CuCl}_2 \cdot 2(\text{PtCl}_2 \cdot \text{Py}) \cdot 12 \text{H}_2\text{O}$ , N. S. Kurnakow 17, 22.

**Kupferchlorid-2-Schwefelharnstoff (Cu<sup>I</sup>)**

A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 65.

**Kupferchlorid-3-Schwefelharnstoff (Cu<sup>I</sup>)**

Darst., Leitverm., Konstit., A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 64.  
Leitverm., A. Rosenheim, W. Stadler 49, 1.

**Kupferchlorid-1-Schwefelharnstoff- $\frac{1}{2}$ -Hydrat (Cu<sup>I</sup>)**

A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 65.

**Kupferchlorid-1-Xanthogenamid (Cu<sup>I</sup>)**

Darst., Leitverm., A. Rosenheim, W. Stadler 49, 1.

**Kupferchlorid-2-Xanthogenamid (Cu<sup>I</sup>)**

Darst., Molekulargew., Leitverm., A. Rosenheim, W. Stadler 49, 1.

**Kupferchlorid-3-Xanthogenamid (Cu<sup>I</sup>)**

Darst., Molekulargew., Leitverm., A. Rosenheim, W. Stadler 49, 1.

**Kupferchromat (Cu<sup>II</sup>)**

J. Schulze 10, 151.

**Kupfer-2-chromat-2-Hydrat (Cu<sup>II</sup>)**

J. Schulze 10, 149.

**Kupfer-2-chromat-Quecksilbereyanid**

$\text{CuCr}_2\text{O}_7 \cdot \text{Hg}(\text{CN})_2 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$ , G. Krüss, O. Unger 8, 461.

**Kupfereyanid (Cu<sup>I</sup>)**

Gleichgew. d. Lsgg. in Kaliumcyanid, Potentiale v. Konzentrationsselem., F. Kunschert 41, 359.

Komplexverbb. m. Ammoniak, Doppelsalze d. Komplexe, F. P. Treadwell, C. v. Girsewald 39, 84.

Komplexverbb. m. Cyaniden, Darst., Krystallformen, H. Grossmann, P. von der Forst 48, 94.

festes Lösg. in Ammonium-hypo-sulfit, A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 107.

Molekulargew. in Pyridin, A. Werner, W. Schmutjlow 15, 20.

Verbb. m. Kaliumcyanid, Verh. gegen Schwefelwasserstoff, F. P. Treadwell, C. v. Girsewald 38, 92.

Verb. m. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 68.

**Kupfereyanid-Ammoniak (Cu<sup>I</sup>)**

F. P. Treadwell, C. v. Girsewald 39, 86.

**3-Kupfer-4-cyanid-3-Ammoniak**

$(\text{Cu}_2^{\text{I}} \cdot (\text{CN})_4 \cdot (\text{NH}_3)_3)_2 \text{Cu}^{\text{II}}$ , Darst., Krystallform, F. P. Treadwell, C. v. Girsewald 39, 94.

**3-Kupfer-4-cyanid-4-Ammoniak**

$(\text{Cu}_2^{\text{I}} \cdot (\text{CN})_4 \cdot (\text{NH}_3)_4)_2 \text{Cu}^{\text{II}}$ , F. P. Treadwell, C. v. Girsewald 39, 96.

**5-Kupfer-6-cyanid-2-Ammoniak**

$(\text{Cu}_2^{\text{I}} \cdot (\text{CN})_6 \cdot (\text{NH}_3)_2)_2 \text{Cu}^{\text{II}}$ , F. P. Treadwell, C. v. Girsewald 39, 91.

**5-Kupfer-6-cyanid-4-Ammoniak**

$(\text{Cu}_2^{\text{I}} \cdot (\text{CN})_6 \cdot (\text{NH}_3)_4)_2 \text{Cu}^{\text{II}}$ , Darst., Krystallform, F. P. Treadwell, C. v. Girsewald 39, 92.

**Kupfercyanid-2-Schwefelharnstoff-1-Hydrat (Cu<sup>I</sup>)**

A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 68.

**Kupfer-Dimethylglyoximin**

L. Tschugaeff 46, 157.

**Kupferelektrode**

Potential in Kupfersalzlösung, Cl. Immerwahr 25, 112.

**Kupferferrocyanide, krystallisierte**J. Messner 8, 368; s. Eisenkupfercyanide (Fe<sup>II</sup>).**Kupferfluorid (Cu<sup>I</sup>)**

Nichtexistenz, F. Mauro 2, 80.

**Kupferfluorid (Cu<sup>II</sup>)**

Verh. in Lösung, A. Jaeger 27, 29.

**Kupfer-oxy-fluorid (Cu<sup>II</sup>)**

E. Deussen 44, 419.

**Kupfer-2-fluorid-4-Ammoniak-5-Hydrat (Cu<sup>II</sup>)**

Darst., Krystallform, E. Böhm 43, 383.

**Kupfer-5-Hydro-7-fluorid-5-Hydrat (Cu<sup>II</sup>)**

Darst., Krystallform, E. Böhm 43, 329.

**Kupferfluoxymolybdätnat (Cu<sup>II</sup>)**

Darst., Krystallform, F. Mauro 2, 27; s. Molybdän-Kupfer-oxy-fluorid.

**Kupfergewinnung**

Theorie d. elektrolyt. Methd., J. Egli 30, 18.

**Kupferhalogenide (Cu<sup>I</sup>)**

Bildungsenergie, freie, u. Bildungswärme, G. Bodländer, O. Storbeck 31, 476.

**Kupferhydrosol s. Kupfer, Hydrosol.****Kupferhydroxyd (Cu<sup>II</sup>)**

Absorptionsverm. für Salze, J. M. van Bemmelen 5, 476.

Bildg. in Gelatinegel, J. Hausmann 40, 120.

Darst., J. Habermann 50, 318.

Darst., Leitverm. d. Lösung in Ammoniak, Hydroxylionenkonz., Lösl. in Ammoniak, W. Bonsdorff 41, 134.

Entwässerung, W. Spring, M. Lucion 2, 195.

Entwässerung, B. Kosmann 3, 371.

Entwässerungsgeschw., W. Spring, M. Lucion 2, 209.

Fällung durch Guanidin, Piperidin z. quantitativen Best., W. Herz 27, 310.

Hydrogel, Darst., Entwässerungskurve, J. M. van Bemmelen 5, 468.

Lösung in Alkalihydroxyden, H. W. Fischer 40, 40.

Verh. in alkalischer Suspension gegen Chlor, F. Mawrow 23, 238.

Zusammensetz. frisch gefällten Kupferhydroxyds, W. Spring, M. Lucion 2, 199.

**Kupferhydroxyd, krystallinisches (Cu<sup>II</sup>)**

Unterschied v. Hydrogel, J. M. van Bemmelen 5, 473.

**Kupferhydroxyd-Ammoniak**

Konstit., Leitverm. d. Lösung, Hydroxylionenkonz., W. Bonsdorff 41, 146.

**Kupferionen (Cu<sup>I</sup>)**

Stellung in d. Spannungsreihe, E. Abel 26, 413.

Wertigkeit in Lösung, G. Bodländer, O. Storbeck 31, 1.

Z. f. anorg. Chem. Generalregister.

**Kupferionen ( $\text{Cu}^+$ )**

Wertigkeit u. Formel in Lsg., G. Bodländer, O. Storbeck 31, 463.

**Kupferionen ( $\text{Cu}^+$  u.  $\text{Cu}^{++}$ )**

Gleichgew. m. Jod, Wertigkeit, G. Bodländer, O. Storbeck 31, 468.

**Kupferjodid ( $\text{Cu}^+$ )**

Dichte, W. Spring 27, 308.

Gleichgew. m. Jodlsgg., Löslichkeitsprodukt, G. Bodländer, O. Storbeck 31, 468.

Verb. m.  $\text{NH}_4\text{J}$  u.  $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8$ , A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 107.

Verb. m. Kupferoxyd ( $\text{Cu}^{++}$ ):  $2\text{CuJ} \cdot \text{CuO} \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ , W. Spring, M. Lucion 2, 217.

Verbb. m. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 67.

**Kupferjodid ( $\text{Cu}^{++}$ )**

Gleichgew. m. Jodlsgg., Dissoziation, G. Bodländer, O. Storbeck 31, 468.

**Kupferjodid-3-Schwefelharnstoff ( $\text{Cu}^+$ )**

Darst., Leitverm., A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 67.

**Kupferjodid-1-Xanthogenamid ( $\text{Cu}^+$ )**

A. Rosenheim, W. Stadler 49, 1.

**Kupferjodid-2-Xanthogenamid**

A. Rosenheim, W. Stadler 49, 1.

**Kupferjodid-3-Xanthogenamid**

A. Rosenheim, W. Stadler 49, 1.

**Kupfer-1-Kalium-2-chlorid ( $\text{Cu}^+$ )**

Existenz in Lsg., G. Bodländer, O. Storbeck 31, 1.

**Kupfer-1-Kalium-3-chlorid ( $\text{Cu}^{++}$ )**

M. Gröger 19, 328.

**Kupfer-2-Kalium-3-chlorid ( $\text{Cu}^+$ )**

Existenz in Lsg., G. Bodländer, O. Storbeck 31, 1.

**Kupfer-Kalium-cyanid ( $\text{Cu}^+$ )**

Verh. gegen Ammoniak, F. P. Treadwell, C. v. Girsewald 39, 88.

**Kupfer-2-Kalium-3-cyanid ( $\text{Cu}^+$ )**

Existenz u. Gleichgew. in Lsg., F. Kunschert 41, 359.

**Kupfer-3-Kalium-4-cyanid ( $\text{Cu}^+$ )**

Existenz u. Gleichgew. in Lsg., F. Kunschert 41, 359.

Leitverm. u. Gefrierp. d. Lsgg., H. Grossmann, P. von der Forst 43, 106.

**2-Kupfer-2-Kalium-4-cyanid ( $\text{Cu}^+$ )**

Darst., Verh. gegen Schwefelwasserstoff, F. P. Treadwell, C. v. Girsewald 38, 94.

**2-Kupfer-4-Kalium-6-cyanid ( $\text{Cu}^+$ )**

Darst. in Lsg., Verh. gegen Schwefelwasserstoff, F. P. Treadwell, C. v. Girsewald 38, 95.

**2-Kupfer-6-Kalium-6-cyanid ( $\text{Cu}^+$ )**

Darst., Verh. gegen Schwefelwasserstoff, Gefrierp., Gleichgew., F. P. Treadwell, C. v. Girsewald 38, 98.

**3-Kupfer-2-Kalium-6-cyanid ( $\text{Cu}^{++}$ )**

P. Straus 9, 15.

**2-Kupfer-1-Kalium-3-cyanid-1-Ammoniak ( $\text{Cu}^+$ )**

F. P. Treadwell, C. v. Girsewald 39, 89.

**2-Kupfer-1-Kalium-3-cyanid-1-Hydrat** (Cu<sup>I</sup>)

H. Grossmann, P. von der Forst 43, 94.

Darst., Lösli., Verh. gegen Schwefelwasserstoff, F. P. Treadwell, C. v. Girsewald 38, 98.

**Kupfer-3-Kalium-3-cyanid-1-rhodanid-0,5-Hydrat** (Cu<sup>I</sup>)

H. Grossmann 37, 407.

**2-Kupfer-3-Kalium-2-cyanid-3-rhodanid** (Cu<sup>I</sup>)

Darst., Krystallf., H. Grossmann 37, 408.

**Kupfer-1-Kalium-3-fluorid** (Cu<sup>II</sup>)

H. v. Helmholtz 3, 147.

**Kupfer-Kalium-Hydro-hypo-phosphat** (Cu<sup>II</sup>)

CuK<sub>2</sub>(H<sub>2</sub>P<sub>2</sub>O<sub>6</sub>)·15H<sub>2</sub>O, Darst., Krystallf., C. Bansa 6, 152.

**Kupfer-2-Kalium-2-oxalat** (Cu<sup>II</sup>)

Hydrate, Darst., Gleichgew. m. Lösg., H. Schäfer, B. Abegg 45, 301.

**Kupfer-2-Kalium-2-sulfat-6-Hydrat**

Lösl., J. Locke 33, 75.

**8-Kupfer-2-Kalium-6-sulfid**

J. Milbauer 42, 440.

**2-Kupfer-2-Kalium-2-sulfit** (Cu<sup>I</sup>)

A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 96.

**2-Kupfer-4-Kalium-3-hypo-sulfit** (Cu<sup>I</sup>)

A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 88.

**6-Kupfer-2-Kalium-6-sulfit-16-Hydrat** (Cu<sup>I</sup>)

4 Cu<sup>+</sup>SO<sub>3</sub>·Cu<sup>+</sup>SO<sub>3</sub>·K<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>·16H<sub>2</sub>O, A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 97.

**2-Kupfer-2-Kalium-2-hypo-sulfit-2-Hydrat** (Cu<sup>I</sup>)

A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 88.

**Kupfer-Kohlensäure** (Cu<sup>II</sup>)

Komplexzerfallskonst., Konzentrationselem., R. Luther, B. Krenjavi 46, 170.

**Kupferlegierungen s. Legierungen v. Kupfer.**

**Kupfer-2-Lithium-4-bromid-6-Hydrat** (Cu<sup>II</sup>)

Darst., Farbe, N. S. Kurnakow, A. A. Sementschenko 19, 336.

**2-Kupfer-1-Lithium-3-cyanid-3-Hydrat** (Cu<sup>I</sup>)

H. Grossmann, P. von der Forst 43, 97.

**2-Kupfer-1-Magnesium-4-cyanid-11-Hydrat** (Cu<sup>I</sup>)

H. Grossmann, P. von der Forst 43, 103.

**Kupfermanganit**

M. Salinger 33, 331.

**Kupfer-2-manganit**

M. Salinger 33, 349.

**Kupfer-2-Natrium-2-carbonat-3-Hydrat** (Cu<sup>II</sup>)

M. Gröger 24, 132.

**Kupfer-1-Natrium-2-cyanid** (Cu<sup>I</sup>)

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 21.

**Kupfer-1-Natrium-2-cyanid-2-Hydrat** (Cu<sup>I</sup>)

H. Grossmann, P. von der Forst 43, 100.

**Kupfer-2-Natrium-3-cyanid-3-Hydrat** (Cu<sup>I</sup>)

Darst., Leitverm., Gefrierpp. v. Lösgg., H. Grossmann, P. v. d. Forst 43, 104.

**Kupfer-3-Natrium-4-cyanid-3-Hydrat (Cu<sup>I</sup>)**

Darst., Leitverm. u. Gefrierpp. d. Lsgg., H. Grossmann, P. von der Forst 48, 108.

**2-Kupfer-1-Natrium-3-cyanid-2-Hydrat (Cu<sup>I</sup>)**

Darst., Krystallf., H. Grossmann, P. von der Forst 48, 96.

**Kupfer-Natriumphosphat**

$\text{CuNa}_2\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ , M. Stange 12, 458.

**Kupfer-Natrium-pyro-phosphat (Cu<sup>II</sup>)**

$\text{Cu}_2\text{Na}_2\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ , M. Stange 12, 456.

**Kupfer-1-Natrium-1-phosphit (Cu<sup>I</sup>)**

R. Kremann 88, 93.

**Kupfer-Natrium-hypo-sulfit (Cu<sup>I</sup>)**

$5\text{Cu}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$ , C. u. J. Bhaduri 17, 10.

$7\text{Cu}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 16\text{H}_2\text{O}$ , C. u. J. Bhaduri 17, 9.

$9\text{Cu}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 8\text{NaCl} \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ , C. u. J. Bhaduri 17, 17.

Isomorphe Gemische, A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 82.

**4-Kupfer-4-Natrium-5-sulfit-8-Hydrat (Cu<sup>I</sup> · n)**

$2\text{Cu}^{++}\text{SO}_3 \cdot \text{Cu}^+\text{SO}_3 \cdot 2\text{Na}_2\text{SO}_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ , A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 94.

**10-Kupfer-4-Natrium-7-sulfit-30-Hydrat (Cu<sup>I</sup>)**

A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 94.

**5-Kupfer-3-Natrium-4-thioglykolat-1-Hydrat (Cu<sup>I</sup>)**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 248.

**Kupferniobat (Cu<sup>II</sup>)**

Darst., Dichte, Krystallf., A. Larsson 12, 198.

**Kupfernitrat (Cu<sup>I</sup>)**

Verb. m. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 68.

**Kupfernitrat (Cu<sup>II</sup>)**

Einw. auf Phosphorlsgg., A. C. Christomanos 41, 305.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 80.

**Kupfernitrat-Äthylendiamin o. Kupferammine (Cu<sup>II</sup>).**

**Kupfernitrat-2-Chinolin (Cu<sup>II</sup>)**

P. Pfeiffer, V. Pimmer 48, 107.

**Kupfernitrat-3(-6-9)-Hydrat (Cu<sup>II</sup>)**

Darst., Lösl., Existenzgebiet, R. Funk 20, 412.

**Kupfernitrat-2-Pyridin (Cu<sup>II</sup>)**

P. Pfeiffer, V. Pimmer 48, 102.

**Kupfernitrat-3-Pyridin (Cu<sup>II</sup>)**

P. Pfeiffer, V. Pimmer 48, 108.

**Kupfernitrat-4-Pyridin (Cu<sup>II</sup>)**

P. Pfeiffer, V. Pimmer 48, 101.

**Kupfernitrat-6-Pyridin (Cu<sup>II</sup>)**

P. Pfeiffer, V. Pimmer 48, 104.

**Kupfernitrat-2-Pyridin-2-Hydrat (Cu<sup>II</sup>)**

P. Pfeiffer, V. Pimmer 48, 105.

**Kupfernitrat-6-Pyridin-3-Hydrat (Cu<sup>II</sup>)**

P. Pfeiffer, V. Pimmer 48, 106.

**Kupfernitrat-2-Schwefelharnstoff-1-Hydrat (Cu<sup>I</sup>)**

Leitverm., A. Rosenheim, W. Stadler 49, 1.

**2-Kupfernitr.-5-Schwefelharnstoff-2-Hydr.—2-Kupfer-1-Hydro-phosphat- usw. 341**

**2-Kupfernitrat-5-Schwefelharnstoff-2-Hydrat (Cu<sup>II</sup>)**

A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 68.

**Kupferniträt (Cu<sup>II</sup>)**

Tripelsalze m. Erdalkali- u. Alkalinitriten, Lösl., C. Przybilla 15, 428.

**Kupfer-hypo-nitrit (Cu<sup>I</sup>)**

basisches, A. Kirschner 16, 481.

**Kupferoxalat (Cu<sup>II</sup>)**

Verb. m. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 69.

**Kupferoxalat**

Anw. z. Best. u. Trenng. d. Kupfers v. Arsen, Cadmium, Eisen u. Zinn,  
C. A. Peters 26, 111.

Komplexbildg. m. Alkalioxalaten in Lösg., H. Schäfer, R. Abegg 45, 801.

**Kupferoxalat-3-Schwefelharnstoff (Cu<sup>I</sup>)**

A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 69.

**Kupferoxyd (Cu<sup>I</sup>)**

M. Gröger 31, 326.

Einw. auf Zinn in Kupfer-Zinnlegg., E. Heyn, O. Bauer 45, 52.

Gleichgew. m. Kupfer, E. Heyn 39, 1.

Lösl. in Boroxydschmelzen, W. Guertler 40, 231.

Verh. gegen Acetylen, H. Erdmann, P. Köthner 18, 49.

Verh. gegen Acetylen, F. A. Gooch, de F. Baldwin 22, 235.

**Kupferoxyd (Cu<sup>II</sup>)**

Analyse z. Atomgewichtsbest. d. Kupfers, Th. W. Richards 1, 190.

Best. d. eingeschlossenen Gase, Th. W. Richards 1, 196.

Bildg., anodisch, aus alkalischen Kupferamminlösigg. (Cu<sup>II</sup>), E. Müller,  
F. Spitzer 50, 322.

Fällungswirkung auf Kolloide, F. W. Küster, G. Dahmer 34, 410.

Lösl. in Fluorwasserstoffsäure, E. Deussen 44, 421.

Lösl. in Fluorwasserstoffsäure, Essigsäure, Salpetersäure, A. Jaeger  
27, 29.

Redukt. durch Wasserstoff, F. Glaser 36, 11.

Verb. m. Kupferhalogeniden (Cu<sup>I</sup>), W. Spring, M. Lucion 2, 217.

Verh. gegen Acetylen, F. A. Gooch, de F. Baldwin 22, 239.

Verh. gegen Kaliumrhodanid, J. Milbauer 42, 440.

**Kupferoxydul s. Kupferoxyd (Cu<sup>I</sup>).**

**2-Kupfer-1-Hydro-1-phosphat (Cu<sup>I</sup>)**

Verb. m. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 70.

**Kupferphosphat (Cu<sup>II</sup>)**

Cu<sub>3</sub>(P<sub>3</sub>O<sub>10</sub>)<sub>2</sub> · 13 H<sub>2</sub>O, F. Schwarz 9, 262.

**Kupfer-4meta-phosphat (Cu<sup>II</sup>)**

Cu<sub>4</sub>(P<sub>4</sub>O<sub>13</sub>)<sub>3</sub>, F. Warschauer 36, 146.

**Kupfer-6meta-phosphat (Cu<sup>II</sup>)**

Cu<sub>4</sub>(P<sub>6</sub>O<sub>18</sub>)<sub>3</sub>, H. Lüdert 5, 81.

**Kupfer-pyro-phosphat-5-Hydrat (Cu<sup>II</sup>)**

A. Wiesler 28, 201.

**2-Kupfer-1-Hydro-phosphat-6-Schwefelharnstoff (Cu<sup>I</sup>)**

A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 70.

**Kupferphosphid**

Bildg. aus Phosphor u. Kupfersalz, W. Straub 35, 461.

**6-Kupfer-2-phosphid** ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ )

Bildg. aus Phosphor u. Kupfersalzen, A. C. Christomanos 41, 305.

**3-Kupfer-2-phosphid** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

Bildg. aus Phosphor u. Kupfersalzen, Oxydation, A. C. Christomanos 41, 305.

**Kupferphosphite**

Verh. b. Überführungsversuchen, R. Kremann 33, 93.

**Kupfer-2-Pyridinium-4-bromid** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

P. Pfeiffer, V. Pimmer 48, 110.

**3-Kupfer-1-Pyridinium-4-sulfat-18-Hydrat** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

L. Pincussohn 14, 393.

**Kupfer-Quecksilber** (in Doppelsalzen) s. **Quecksilber-Kupfer**.**Kupferraffinerie, elektrolytische**

F. Foerster, O. Seidel 14, 137.

**Kupferrhodanid** ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ )

Anw. z. Best. d. Kupfers, R. G. van Name 26, 230.

Bildg. in Gelatinegel, J. Hausmann 40, 120.

Fällung in Gegenw. v.  $\text{HCl}$ , Lösl. in Salzlösung, R. G. van Name 30, 122.

Fällung in Gegenw. v. Metallsalzen, R. G. van Name 31, 92.

Verb. m.  $\text{NH}_4\text{CNS}$  u.  $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8$ , A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 103.

**Kupferrhodanid-Äthylendiamin** s. **Kupferammine** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ ).**Kupferrhodanid-1-Ammoniak** ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ )

Th. W. Richards, B. S. Merigold 17, 247.

**2-Kupferrhodanid-5-Ammoniak** ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ )

Th. W. Richards, B. S. Merigold 17, 249.

**Kupferrhodanid-4-Ammoniak** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

Th. W. Richards, B. S. Merigold 17, 251.

**Kupferrhodanid-2-Chinolin** ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ )

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 386.

**Kupfer-1-Rubidium-2-cyanid** ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ )

Darst., Krystallf., H. Grossmann, P. von der Forst 43, 100.

**3-Kupfer-2-Rubidium-5-cyanid** ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ )

H. Grossmann, P. von der Forst 43, 98.

**Kupfer-1-Rubidium-3-fluorid** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

H. v. Helmholtz 3, 148.

**Kupfer-2-Rubidium-2-sulfat-6-Hydrat** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

Lösl., J. Locke 33, 75.

**Kupfersalze** ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ )

Dissoziationsverhältnisse, Existenzfähigkeit, abgeleitet a. d. Gleichgewicht, E. Abel 26, 407.

Ionenkonz. d. schwerlösl. Salze, berechnet aus d. Potentialen d. Kupferelektrode in ihren Lsgg., Cl. Immerwahr 24, 277.

Verbb. m. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 62.

**Kupfersalze** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

Verh. gegen Phosphor in Lsgg., W. Straub 35, 490.

**Kupfersalze (Cu<sup>II</sup>)**

Ionenkonz. d. schwerlös. Salze, berechnet aus d. Potentialen d. Kupferelektrode in ihren Lsgg., Cl. Immerwahr 24, 273.

**Kupfersäure**

Nichtexistenz, F. Mawrow 23, 238.

**Kupfer-1-Strontium-2-Ammonium-6-nitrit (Cu<sup>II</sup>)**

C. Przibylla 15, 428.

**2-Kupfer-1-Strontium-4-cyanid-8-Hydrat (Cu<sup>I</sup>)**

Darst., Krystallf., H. Grossmann, P. von der Forst 43, 102.

**Kupfer-Strontium-Kaliumnitrit (Cu<sup>II</sup>)**

C. Przibylla 18, 456.

**Kupfer-1-Strontium-2-Kalium-6-nitrit (Cu<sup>II</sup>)**

C. Przibylla 15, 424.

**Kupfersulfat (Cu<sup>II</sup>)**

Gleichgew. m. Kupfersulfat (Cu<sup>II</sup>), E. Abel 26, 386, 391.

Verbb. m. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 68.

**Kupfersulfat (Cu<sup>II</sup>)**

Analyse z. Atomgewichtabest., Th. W. Richards 1, 154.

Diffusion in Gelatine, J. Hausmann 40, 186.

Elektrolyse in Lsgg., Bildg. v. Cu<sup>I</sup>-Ionen, F. Förster, O. Seidel 14, 109.

Elektrolyse schwefelsaurer Lsgg., E. Abel 26, 414.

Elektrolyse schwefelsaurer Lsgg., Reaktionsgeschw., J. Siegrist 26, 278.

Gleichgew. m. Kupfersulfat (Cu<sup>II</sup>), E. Abel 26, 391.

Leitverm. d. Lsgg. in Ammoniak, W. Bonsdorff 41, 182.

Lösungsverm. f. Kupfer, F. Förster, O. Seidel 14, 118.

Molekularvolum. in Lsgg., J. Traube 8, 31.

Reindarst., Th. W. Richards 1, 156.

Verh. gegen Pyridin, F. Reitzenstein 18, 287.

**Kupfersulfat, basisches (Cu<sup>II</sup>)**

Cu<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>·2½H<sub>2</sub>O, L. Marchlewski, J. Sachs 1, 405.

Cu<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>17</sub>·10H<sub>2</sub>O, L. Marchlewski, J. Sachs 1, 406.

CuSO<sub>4</sub>·2CuO·2H<sub>2</sub>O, W. Spring, M. Lucion 2, 213.

CuSO<sub>4</sub>·2CuO·2H<sub>2</sub>O, Strukturformel, B. Kosmann 8, 374.

2CuSO<sub>4</sub>·5Cu(OH)<sub>2</sub>, Brochantit., Darst., J. Habermann 50, 319.

**Kupfersulfat-Äthylendiamin s. Kupferammine (Cu<sup>II</sup>)****Kupfersulfat-5-Hydrat (Cu<sup>II</sup>)**

Lösl. in Methylalkohol, P. Rohland 18, 322.

**Kupfersulfat-3-Piperidin (Cu<sup>II</sup>)**

A. Werner, P. Ferchland 15, 11.

**Kupfersulfat-5-Schwefelharnstoff-2-Hydrat (Cu<sup>I</sup>)**

A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 68.

**Kupfersulfid**

Bildg. in Gelatinegel, J. Hausmann 40, 128.

**Kupfersulfid (Cu<sup>I</sup>)**

Bildg. aus Kupferoxyd u. Kaliumrhodanid, J. Milbauer 42, 440.

Auslaugung, elektrolyt., J. Egli 30, 24.



**Kupfersulfid** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

Verh. gegen Eisensalze ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), J. Hanns 17, 115.

**2-Kupfer-3-sulfid** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

A. Rössing 25, 413.

**2-Kupfer-6-sulfid** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

A. Rössing 25, 407.

**4-Kupfer-5-sulfid**

A. Rössing 25, 411.

**Kupfersulfid** ( $\text{Cu}^{\text{I}}, \text{Cu}^{\text{II}}$ )

Verbb. m. Alkalisulfiten, A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 92.

**Kupfer-hypo-sulfid**

Verbb. m. Alkali-hypo-sulfiten, A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 81.

**Kupfersulfid, basisches** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

$4(\text{CuSO}_4) \cdot 3\text{Cu}(\text{OH})_2 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ , K. Seubert, M. Elten 4, 50.

**3-Kupfer-2-sulfid-2-Hydrat** ( $\text{Cu}^{\text{I}}, \text{Cu}^{\text{II}}$ )

K. Seubert, M. Elten 4, 51.

**Kupfersulfantimonit** ( $\text{Cu}^{\text{I}}, \text{Sb}^{\text{III}}$ )

$\text{CuSbS}_3$  (Wolfsbergit), Dichte, H. Sommerlad 18, 430.

$\text{Cu}_2\text{Sb}_2\text{S}_3$  (Guejarit), Dichte, H. Sommerlad 18, 432.

$\text{Cu}_2\text{SbS}_3$ , Dichte, H. Sommerlad 18, 432.

**Kupfersulfarsenit** ( $\text{Cu}^{\text{I}}, \text{As}^{\text{III}}$ )

wechselnder Zusammensetz., H. Sommerlad 18, 433.

**Kupfersulfophosphat** ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ )

$\text{Cu}_2\text{P}_2\text{S}_6$ , E. Glatzel 4, 213.

**Kupfer-3-Thallium-2-sulfat-6-Hydrat** ( $\text{Tl}^{\text{I}}$ )

Lösl., J. Locke 33, 75.

**Kupfertrithiocarbonat-Ammoniak** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

K. A. Hofmann 14, 274.

**Kupferverbindung**

$\text{Cu}_2\text{SCS}_3$ , K. A. Hofmann 14, 276.

$\text{Cu}_2(\text{CS}_3\text{O})_2\text{SO}_4(\text{NH}_4)_2$ , K. A. Hofmann 14, 276.

**Kupfervoltameter**

Verminderung d. Fehler, F. Förster, O. Seidel 14, 133.

Untersuchungen, E. Abel 26, 414.

**L**

Labiles Gleichgewicht s. Gleichgewicht, labiles.

Labiles Hydrat s. Hydrat, labiles.

**Labrador**

Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.

**Lackmold**

Indikator f. Neutralisationsmethth., J. Wagner 27, 142.

**Lackmus**

Indikator f. Neutralisationsmethth., J. Wagner 27, 142.

**Langbeinit**

W. Meyerhoffer, F. G. Cottrell 27, 442.

**Langbeinit**

Löslichkeitslin. u. Gleichgew., W. Meyerhoffer 84, 147.

**Lanthan**

Atomgew., Intern. Atomgewichtsausschuß 1908 38, 242.

Atomgew., B. Brauner 38, 317.

Atomgew., H. C. Jones 36, 92.

Atomgew., W. Wild 38, 195.

Atomgew., O. Brill 47, 472.

Atomgewichtsbest. durch maßanalytische Best. d. v. Oxyd gebundenen Schwefelsäure, W. Feit, C. Przibylla 50, 257.

Bibliographie, R. J. Meyer 43, 416.

Isomorphie d. Salze m. Wismutsalzen, G. Bodman 27, 268.

Nachw., mikroskopischer, R. J. Meyer 33, 38; 33, 113.

Stellung im periodischen Syst., B. Brauner 32, 6.

Reindarst. d. Materiales aus Ceriterden durch Doppelcarbonate, R. J. Meyer 41, 108.

Verh. gegen Natrium-per-oxyd in Gegenw. v. Cer- u. Didymsalzen, P. Mengel 19, 73.

**2-Lanthan-2-Ammonium-4-carbonat-4-Hydrat**

R. J. Meyer 41, 102.

**Lanthan-meta-borat**

Bildg. aus Schmelzen, W. Guertler 40, 247.

**Lanthancarbonat**

Verbb. m. Alkalicarbonaten, R. J. Meyer 41, 101.

**Lanthan-Cer (in Doppelsalzen) s. Cer-Lanthan.****2-Lanthan-2-Kalium-4-carbonat-12-Hydrat**

Darst., Lösl., Anw. z. Trenng. v. Ceriterden, R. J. Meyer 41, 101.

**4-Lanthan-6-Natrium-9-carbonat-20-Hydrat**

R. J. Meyer 41, 102.

**Lanthannitrat**

Isodimorphie m. Wismutnitrat, Dichte d. Mischkrystst., G. Bodman 27, 268.

**Lanthanoxyd**

Darst. aus Monazit, W. Feit, C. Przibylla 43, 202.

Gleichgew., heterog., m. Boroxyd in Schmelzen, W. Guertler 40, 247.

Reindarst., P. Melikoff, L. Pissarjewsky 21, 70.

**Lanthan-per-oxyd**

P. Melikoff, L. Pissarjewsky 21, 71.

**Lanthanschwefelsäure s. Lanthan-Hydro-sulfat.****Lanthansulfat**

Isodimorphie m. Wismutsulfat, Dichte d. Mischkrystst., G. Bodman 27, 268.

Zersetz. durch Hitze, O. Brill 47, 464.

**Lanthan-3-Hydro-3-sulfat**

B. Brauner, J. Picck 38, 830.

**2-Lanthan-2-oxy-1-sulfat**

O. Brill 47, 471.

**2-Lanthan-3-sulfit-3-Hydrat**

H. Grossmann 44, 234.

**Lateritböden**

Verwitterungsprodukte d. Silikate, J. M. van Bemmelen 42, 265.

**Legierungen**

- v. Alkalimetallen m. Quecksilber, Darst., Löslichkeitslinn., Existenzgebb., W. Kerp, W. Böttger, H. Winter 25, 6.
- v. Aluminium, Bibliographie, M. Sack 35, 322.
- v. Aluminium m. Antimon, Diskussion d. Erstarrungslin., langsame Bildg. einer Verb., G. Tammann 48, 53.
- v. Aluminium m. Kupfer, Dichte, Leitverm., Änderung durch mechanische Einfl., G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm 46, 264.
- v. Aluminium m. Magnesium; s. Legg. v. Magnesium m. Aluminium.
- v. Aluminium m. Natrium; s. Legg. v. Natrium m. Aluminium.
- v. Aluminium m. Silber; s. Legg. v. Silber m. Aluminium.
- v. Aluminium m. Thallium, Gleichgew. heterog., Erstarrungslin., F. Doerrinkel 48, 185.
- v. Aluminium m. Wismut, Gleichgew. heterog., Erstarrungslin., Kleingefüge, A. G. C. Gwyer 49, 811.
- v. Aluminium m. Zinn, Gleichgew. heterog., Erstarrungslin., Kleingefüge, A. G. C. Gwyer 49, 811.
- v. Ammoniak, Bibliographie, M. Sack 35, 327.
- v. Antimon, Bibliographie, M. Sack 35, 328.
- v. Antimon m. Aluminium; s. Legg. v. Aluminium m. Antimon.
- v. Antimon m. Cadmium; s. Legg. v. Cadmium m. Antimon.
- v. Antimon m. Gold, F. Roessler 9, 72.
- v. Antimon m. Gold, Gleichgew. heterog., Erstarrungslin., Kleingefüge, R. Vogel 50, 151.
- v. Antimon m. Magnesium; s. Legg. v. Magnesium m. Antimon.
- v. Antimon m. Natrium; s. Legg. v. Natrium m. Antimon.
- v. Antimon m. Nickel; s. Legg. v. Nickel m. Antimon.
- 2-Antimon-1-Palladium, F. Roessler 9, 69.
- 2-Antimon-1-Platin, F. Roessler 9, 67.
- v. Antimon m. Silber; s. Legg. v. Silber m. Antimon.
- v. Antimon m. Thallium; s. Legg. v. Thallium m. Antimon.
- v. Antimon m. Wismut, Erstarrungslin., Kleingefüge, Natur d. festen Legg., K. Hüttner, G. Tammann 44, 131.
- v. Antimon m. Zink; s. Legg. v. Zink m. Antimon.
- v. Antimon m. Zinn, Erstarrungslin., Kleingefüge, W. Reinders 25, 113.
- v. Arsen, Bibliographie, M. Sack 35, 323.
- 2-Arsen-1-Platin, F. Roessler 9, 61.
- v. Barium, Bibliographie, M. Sack 35, 324.
- v. Barium m. Quecksilber, W. Kerp 17, 304.
- v. Barium m. Quecksilber, Darst., Lös., Existenzgebb., W. Kerp, W. Böttger, H. Iggena 25, 44.
- v. Barium m. Quecksilber, Bildg. durch Elektrolyse, Anw. z. quantitativen Best. u. Trenng. v. Barium, A. Coehn, W. Kettembeil 38, 198.
- v. Beryllium, Bibliographie, M. Sack 35, 324.
- Bibliographie derselben, M. Sack 35, 249.
- Bildg. durch Elektrolyse, M. Sack 34, 292.

**Legierungen**

- v. Blei, Bibliographie, M. Sack 35, 328.
- v. Blei m. Gold, Erstarrungslin., Umwdlg., Gleichgew. heterog., Verbb., R. Vogel 45, 11.
- v. Blei m. Magnesium; s. Legg. v. Magnesium m. Blei.
- v. Blei m. Natrium; s. Legg. v. Natrium m. Blei.
- v. Blei m. Quecksilber, Erstarrungslin., Potentiale, Kleingefüge, N. A. Puschin 36, 201.
- v. Blei m. Zink, Gleichgew. m. Blei-Zinkchloridgemischen, Potentiale, W. Rein-  
ders 25, 126.
- v. Blei m. Zink, Lösungsverm., Nachw. eines kritischen Punktes, W. Spring,  
L. Romanoff 13, 34.
- v. Cadmium, Bibliographie, M. Sack 35, 324.
- v. Cadmium m. Antimon, Gleichgew. heterog., Erstarrungslin., Kleingefüge,  
W. Treitschke 50, 217.
- v. Cadmium m. Gold, Erstarrungslin., Gleichgew. heterog., Kleingefüge,  
Härte, R. Vogel 48, 888.
- v. Cadmium m. Kupfer, Gleichgew., heterog. Erstarrungslin., Kleingefüge,  
R. Sahmen 49, 301.
- v. Cadmium m. Magnesium; s. Legg. v. Magnesium m. Cadmium.
- v. Cadmium m. Natrium; s. Legg. v. Natrium m. Cadmium.
- v. Cadmium m. Quecksilber, Darst., Lösl., Existenzgeb., W. Kerp,  
W. Böttger 25, 59.
- v. Cadmium m. Quecksilber, Erstarrungslin., Potentiale, Kleingefüge,  
N. A. Puschin 36, 201.
- v. Cadmium m. Thallium, Erstarrungslin., N. S. Kurnakow, N. A. Puschin  
30, 101.
- v. Cadmium m. Zink; s. Legg. v. Zink m. Cadmium.
- v. Cäsium, Bibliographie, M. Sack 35, 325.
- v. Calcium, Bibliographie, M. Sack 35, 324.
- v. Calcium m. Quecksilber, J. Schürger 25, 425.
- v. Calcium m. Quecksilber, Bildg. durch Elektrolyse, Anw. z. Best. u.  
Trenng. v. Calcium, A. Coehn, W. Kettembeil 38, 198.
- v. Cer, Bibliographie, M. Sack 35, 325.
- v. Chrom, Bibliographie, M. Sack 35, 325.
- v. Eisen, Bibliographie, M. Sack 35, 326.
- v. Eisen m. Kobalt, Erstarrungs- u. Umwandlungslin., Kleingefüge, W. Guertler,  
G. Tammann 45, 205.
- v. Eisen m. Mangan, Erstarrungslin., Gleichgew. heterog., Kleingefüge,  
Magnetismus, M. Levin, G. Tammann 47, 136.
- v. Eisen m. Nickel oder Kobalt, Erstarrungslin., Zustandsdiagramm, Klein-  
gefuge, W. Guertler, G. Tammann 45, 205.
- v. Eisen m. Silicium, Erstarrungslin., Gleichgew. heterog., Kleingefüge,  
Magnetismus, W. Guertler, G. Tammann 47, 168.
- v. Erdalkalimetallen m. Quecksilber, W. Kerp, W. Böttger, H. Iggens  
25, 82.
- v. Gallium, Bibliographie, M. Sack 35, 326.
- v. Germanium, Bibliographie, M. Sack 35, 326.

**Legierungen**

- v. Gold, Bibliographie, M. Sack 35, 323.
- v. Gold m. Antimon, F. Roessler 9, 72.
- v. Gold m. Antimon, Gleichgew. heterog., Erstarrungslin., Kleingefüge, R. Vogel 50, 151.
- v. Gold m. Blei, Erstarrungslin., Umwldgg., Gleichgew. heterog., Verbb., R. Vogel 45, 11.
- v. Gold m. Cadmium; s. Legg. v. Cadmium m. Gold.
- v. Gold m. Kupfer, Dichte, C. Hoitsema 41, 63.
- v. Gold m. Nickel, Erstarrungslin., Gleichgew. heterog., M. Levin 45, 238.
- v. Gold m. Silber, Dichte, C. Hoitsema 41, 63.
- v. Gold m. Thallium, Erstarrungslin., Gleichgew. heterog., M. Levin 45, 31.
- v. Gold m. Wismut, Gleichgew., heterog. Erstarrungslin., Kleingefüge, R. Vogel 50, 145.
- 3-Gold-1-Wismut, F. Roessler 9, 70.
- v. Gold m. Zink; s. Legg. v. Zink m. Gold.
- v. Gold m. Zinn, Erstarrungslin., Gleichgew. heterog., Verbb., Dichten, R. Vogel 46, 60.
- v. Indium, Bibliographie, M. Sack 35, 327.
- v. Iridium, Bibliographie, M. Sack 35, 327.
- v. Iridium m. Platin, Dichte, Leitverm., G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm 46, 283.
- v. Kalium, Bibliographie, M. Sack 35, 327.
- v. Kalium m. Natrium, Erstarrungslin., Existenzgeb. d. Verbb., N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 109.
- v. Kalium m. Nickel, Abscheidung aus Lsgg., Potential, A. Siemens 41, 265.
- v. Kalium m. Quecksilber, Darst., W. Kerp 17, 300.
- v. Kalium m. Quecksilber, Darst., Löslichkeitslin., Existenzgeb. d. Verbb., W. Kerp, W. Böttger, H. Winter 25, 19.
- v. Kalium m. Quecksilber, Erstarrungslin., N. S. Kurnakow 23, 445.
- v. Kalium m. Quecksilber, Potential, Gleichgew. m. Natrium-Quecksilber, W. Kettembeil 38, 228.
- v. Kalium m. Silber, Darst. durch Elektrolyse, A. Siemens 41, 278.
- v. Kalium m. Thallium, Erstarrungslin., Verbb., N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 87.
- v. Kobalt, Bibliographie, M. Sack 35, 325.
- v. Kobalt m. Eisen, Erstarrungs- u. Umwandlungslin., Zustandsdiagramm, Kleingefüge, W. Guertler, G. Tammann 45, 205.
- v. Kobalt m. Magnesium s. Legg. v. Magnesium m. Kobalt.
- v. Kobalt m. Nickel, Erstarrungslin., Gleichgew. heterog., Umwandlungslin., W. Guertler, G. Tammann 42, 358.
- v. Kupfer, Bibliographie, M. Sack 35, 325.
- v. Kupfer m. Aluminium; s. Legg. v. Aluminium m. Kupfer.
- v. Kupfer m. Cadmium; s. Legg. v. Cadmium m. Kupfer.
- v. Kupfer m. Gold, Dichte, C. Hoitsema 41, 63.
- v. Kupfer m. Quecksilber, Potentiale, N. A. Puschin 36, 240.
- v. Kupfer m. Quecksilber, Potentiale in Kupfer-Kalium-cyanidlsg., F. Kunschert 41, 368.

**Legierungen**

- v. Kupfer m. Thallium, Gleichgew., heterog., Erstarrungslin., F. Doerinckel 48, 185.
- v. Kupfer m. Zinn, Einw. von Sauerstoff, Einw. v. Phosphor auf d. sauerstoffhalt. Legg., E. Heyn, O. Bauer 45, 52.
- v. Kupfer m. Zinn, Verh. gegen Säuren, Ammoniak u. beim Schmelzen, F. Förster 10, 309.
- v. Lithium, Bibliographie, M. Sack 35, 327.
- v. Lithium m. Quecksilber, Darst. Lösl., Existenzgebb., W. Kerp, W. Böttger, H. Winter 25, 16.
- v. Lithium m. Silber, Darst. durch Elektrolyse, A. Siemens 41, 292.
- v. Magnesium, Bibliographie, M. Sack 35, 327.
- v. Magnesium m. Aluminium, Erstarrungslin., Gleichgew. heterog., Zustandsdiag., Verbb., G. Grube 45, 225.
- v. Magnesium m. Antimon, Gleichgew. heterog., Erstarrungslin., Kleingefüge, G. Grube 49, 87.
- v. Magnesium m. Blei, Erstarrungslin., Gleichgew. heterog., Kleingefüge, N. S. Kurnakow, N. J. Stepanow 46, 177.
- v. Magnesium m. Blei, Erstarrungslin., Gleichgew. heterog., Kleingefüge, G. Grube 44, 117.
- v. Magnesium m. Cadmium, Gleichgew. heterog., Erstarrungslin., Umwandlg., Kleingefüge, G. Grube 49, 72.
- v. Magnesium m. Natrium s. Legg. v. Natrium m. Magnesium.
- v. Magnesium m. Eisen, Kobalt, Nickel, Abscheidung durch Elektrolyse wässr. Lsgg., Potentiale, A. Siemens 41, 251.
- v. Magnesium m. Quecksilber, W. Kerp, W. Böttger, H. Iggena 25, 33.
- v. Magnesium m. Quecksilber, Bildg. durch Elektrolyse, Anw. z. Best. u. Trenng. v. Magnesium, A. Coehn, W. Kettembeil 38, 198.
- v. Magnesium m. Silber, Gleichgew. heterog., Erstarrungslin., Kleingefüge, S. F. Żemczużnyj 49, 400.
- v. Magnesium m. Thallium, Erstarrungslin., Gleichgew. heterog., Verbb., G. Grube 46, 84.
- v. Magnesium m. Wismut, Gleichgew. heterog., Erstarrungslin., Kleingefüge, G. Grube 49, 83.
- v. Magnesium m. Zink, Gleichgew. heterog., Erstarrungslin., Kleingefüge, G. Grube 49, 77.
- v. Magnesium m. Zinn, Erstarrungslin., Gleichgew. heterog., Kleingefüge, N. S. Kurnakow, N. J. Stepanow 46, 177.
- v. Magnesium m. Zinn, Erstarrungslin., Gleichgew. heterog., Verbb., G. Grube 46, 76.
- v. Mangan, Bibliographie, M. Sack 35, 327.
- v. Mangan m. Eisen, Erstarrungslin., Gleichgew. heterog., Kleingefüge, Magnetismus, M. Levin, G. Tammann 47, 186.
- v. Mangan m. Silicium, Gleichgew. heterog., Erstarrungslin., Kleingefüge, F. Doerinckel 50, 117.
- v. Molybdän, Bibliographie, M. Sack 35, 327.
- v. Natrium, Bibliographie, M. Sack 35, 327.

**Legierungen**

- v. Natrium, Entstehung u. Bedeutung bei d. kathodischen Polarisation, M. Sack 34, 286.
- v. Natrium m. Antimon, Gleichgew. heterog., Erstarrungslin., Kleingefüge, C. H. Mathewson 50, 192.
- v. Natrium m. Blei, Darst., Zerstäubung durch Ws., Potentiale, M. Sack 34, 317.
- v. Natrium m. Blei, Erstarrungslin., N. S. Kurnakow 23, 457.
- v. Natrium m. Blei, Gleichgew. heterog., Erstarrungslin., C. H. Mathewson 50, 171.
- v. Natrium m. Blei, Cadmium u. Wismut, Erstarrungslin., N. S. Kurnakow 23, 455.
- v. Natrium m. Cadmium, Erstarrungslin., N. S. Kurnakow 23, 456.
- v. Natrium m. Cadmium, Gleichgew. heterog., Erstarrungslin., Kleingefüge, C. H. Mathewson 50, 183.
- v. Natrium m. Kalium, Erstarrungslin., Existenzgeb. d. Verb., N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 109.
- v. Natrium m. Magnesium, Zink u. Aluminium, Gleichgew. heterog., C. H. Mathewson 48, 191.
- v. Natrium m. Nickel, Abscheidung aus Lsgg., Potential, A. Siemens 41, 266.
- v. Natrium m. Quecksilber, W. Kerp, W. Böttger, H. Winter 25, 7.
- v. Natrium m. Quecksilber, Best. d. Verb., G. Tammann 37, 310.
- v. Natrium m. Quecksilber, Darst., Potentiale, M. Sack 34, 337.
- v. Natrium m. Quecksilber, Darst. d. Verb., Lsg. in Quecksilber, W. Kerp 17, 288.
- v. Natrium m. Quecksilber, Einw. auf Gold, Th. Wilm 4, 326.
- v. Natrium m. Quecksilber, Erstarrungslin., N. S. Kurnakow 23, 443.
- v. Natrium m. Quecksilber, Erstarrungslin., Gleichgew. heterog., A. Schüller 40, 385.
- v. Natrium m. Quecksilber, Potentiale, Gleichgew. m. Kalium-Quecksilber, W. Kettembeil 38, 228.
- v. Natrium m. Thallium, Erstarrungslin., Verb., N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 87.
- v. Natrium m. Wismut, Erstarrungslin., N. S. Kurnakow 23, 457.
- v. Natrium m. Wismut, Gleichgew. heterog., Erstarrungslin., Kleingefüge, C. H. Mathewson 50, 187.
- v. Natrium m. Zinn, Erstarrungslin., C. H. Mathewson 46, 94.
- v. Natrium m. Zinn, Darst., Zerstäubung, Potentiale, M. Sack 34, 331.
- v. Nickel, Bibliographie, M. Sack 35, 327.
- v. Nickel m. Antimon, Gleichgew. heterog., Erstarrungslin., Umwandlg., Kleingefüge, Magnetismus, K. Lossew 49, 58.
- v. Nickel m. Eisen, Erstarrungslin., Zustandsdiagramm, Kleingefüge, W. Guertler, G. Tammann 45, 205.
- v. Nickel m. Gold, Erstarrungslin., Gleichgew. heterog., M. Levin 45, 233.
- v. Nickel m. Kalium s. Legg. v. Kalium m. Nickel.
- v. Nickel m. Kobalt, Erstarrungslin., Gleichgew. heterog., Umwandlungslin., W. Guertler, G. Tammann 42, 353.
- v. Nickel m. Magnesium s. Legg. v. Magnesium m. Nickel.

**Legierungen**

- v. Nickel m. Natrium s. Legg. v. Natrium m. Nickel.
- v. Nickel m. Silicium, Gleichgew. heterog., Erstarrungs- u. Umwandlungslin.  
Kleingefüge, W. Guertler, G. Tammann 49, 93.
- v. Osmium, Bibliographie, M. Sack 35, 327.
- v. Palladium, Bibliographie, M. Sack 35, 328.
- Palladium-2-Antimon, F. Roessler 9, 69.
- Palladium-2-Wismut, F. Roessler 9, 70.
- v. Platin, Bibliographie, M. Sack 35, 328.
- Platin-2-Antimon, F. Roessler 9, 67.
- Platin-2-Arsen, F. Roessler 9, 61.
- v. Platin m. Iridium, Dichte, Leitverm., G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm 46, 233.
- Platin-2-Wismut, F. Roessler 9, 69.
- Potentiale, Theorie, N. A. Puschin 36, 225.
- v. Quecksilber, W. Kerp, W. Böttger 25, 1.
- v. Quecksilber, Berichtigung zu 36, 201, N. A. Puschin 39, 259.
- v. Quecksilber, Bibliographie, M. Sack 35, 328.
- v. Quecksilber, Bildungsverhältnisse b. Elektrolyse v. Lösgg. m. Quecksilberkathoden, W. Kettembeil 38, 213.
- v. Quecksilber m. Barium s. Legg. v. Barium m. Quecksilber.
- v. Quecksilber m. Blei s. Legg. v. Blei m. Quecksilber.
- v. Quecksilber m. Cadmium s. Legg. v. Cadmium m. Quecksilber.
- v. Quecksilber m. Calcium s. Legg. v. Calcium m. Quecksilber.
- v. Quecksilber m. Kalium s. Legg. v. Kalium m. Quecksilber.
- v. Quecksilber m. Lithium s. Legg. v. Lithium m. Quecksilber.
- v. Quecksilber m. Magnesium s. Legg. v. Magnesium m. Quecksilber.
- v. Quecksilber m. Metallen d. seltenen Erden, Darst. durch Elektrolyse,  
W. Kettembeil 38, 217.
- v. Quecksilber m. Natrium s. Legg. v. Natrium m. Quecksilber.
- v. Quecksilber m. Rubidium s. Legg. v. Rubidium m. Quecksilber.
- v. Quecksilber m. Strontium s. Legg. v. Strontium m. Quecksilber.
- v. Quecksilber m. Thallium s. Legg. v. Thallium m. Quecksilber.
- v. Quecksilber m. Wismut s. Legg. v. Wismut m. Quecksilber.
- v. Quecksilber m. Zink s. Legg. v. Zink m. Quecksilber.
- v. Quecksilber m. Zinn s. Legg. v. Zinn m. Quecksilber.
- v. Rhodium, Bibliographie, M. Sack 35, 328.
- v. Rubidium m. Quecksilber, Darst., Lösl., Existenzgeb., W. Kerp,  
W. Böttger, H. Winter 25, 29.
- v. Ruthenium, Bibliographie, M. Sack 35, 328.
- v. Schwefel m. Selen s. Legg. v. Selen m. Schwefel.
- v. Selen, Bibliographie, M. Sack 35, 328.
- v. Selen m. Schwefel, Erstarrungslin., Polymorphie, Lösl. in CS<sub>2</sub>, Gleichgew.  
m. Lösgg., W. E. Ringer 32, 183.
- v. Silber, Bibliographie, M. Sack 35, 322.
- v. Silber m. Aluminium, Erstarrungslin., Gleichgew. heterog., Umwandlg.,  
G. J. Petrenko 46, 49.
- v. Silber m. Antimon, Gleichgew. heterog., Erstarrungslin., Kleingefüge,  
G. J. Petrenko 50, 189.



**Legierungen**

- v. Silber m. Gold, Dichte, C. Hoitsema 41, 63.
- v. Silber m. Kalium s. Legg. v. Kalium m. Silber.
- v. Silber m. Lithium s. Legg. v. Lithium m. Silber.
- v. Silber m. Magnesium s. Legg. v. Magnesium m. Silber.
- v. Silber m. Thallium, Gleichgew. heterog., Erstarrungslin., Kleingefüge, G. J. Petrenko 50, 133.
- v. Silber m. Wismut, Gleichgew. heterog., Erstarrungslin., Kleingefüge, G. J. Petrenko 50, 136.
- v. Silber m. Zink, s. Legg. v. Zink m. Silber.
- v. Silicium m. Eisen s. Legg. v. Eisen m. Silicium.
- v. Silicium m. Mangan s. Legg. v. Mangan m. Silicium.
- v. Silicium m. Nickel s. Legg. v. Nickel m. Silicium.
- v. Strontium, Bibliographie, M. Sack 35, 328.
- v. Strontium m. Quecksilber, W. Kerp 17, 305.
- v. Strontium m. Quecksilber, Darst., Lösl., Existenzgeb., W. Kerp, W. Böttger, H. Iggena 25, 35.
- v. Strontium m. Quecksilber, Bildg. durch Elektrolyse, Anw. z. Best. u. Trenng. v. Strontium, A. Coehn, W. Kettembeil 38, 198.
- v. Tellur, Bibliographie, M. Sack 35, 328.
- v. Tellur m. Wismut s. Legg. v. Wismut m. Tellur.
- v. Thallium, Bibliographie, M. Sack 35, 328.
- v. Thallium m. Aluminium u. Kupfer, Gleichgew. heterog., Erstarrungslin., F. Doerinckel 48, 185.
- v. Thallium m. Antimon, Gleichgew. heterog., Erstarrungslin., Kleingefüge, R. S. Williams 50, 127.
- v. Thallium m. Cadmium s. Legg. v. Cadmium m. Thallium.
- v. Thallium m. Gold, Erstarrungslin., Gleichgew. heterog., M. Levin 45, 31.
- v. Thallium m. Kalium u. Natrium s. Legg. v. Kalium od. Natrium m. Thallium.
- v. Thallium m. Magnesium s. Legg. v. Magnesium m. Thallium.
- v. Thallium m. Quecksilber, Erstarrungslin., Verbb., N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 101.
- v. Thallium m. Silber, Gleichgew. heterog., Erstarrungslin., Kleingefüge, G. J. Petrenko 50, 133.
- v. Thallium m. Zinn s. Legg. v. Zinn m. Thallium.
- Typen d. Erstarrungslin., E. Heyn 39, 2.
- v. Wasserstoff, Bibliographie, M. Sack 35, 326.
- Wasserzersetzer Metalle, Bildg. durch Elektrolyse wässr. Lsg., Potentiale, A. Siemens 41, 251.
- v. Wismut, Bibliographie, M. Sack 35, 324.
- v. Wismut m. Aluminium s. Legg. v. Aluminium m. Wismut.
- v. Wismut m. Antimon, Erstarrungslin., Kleingefüge, Natur d. festen Legg., K. Hüttner, G. Tammann 44, 131.
- Wismut-3-Gold, F. Roessler 9, 70.
- v. Wismut m. Gold, Gleichgew. heterog., Erstarrungslin., Kleingefüge, R. Vogel 50, 145.
- v. Wismut m. Magnesium s. Legg. v. Magnesium m. Wismut.

**Legierungen**

- v. Wismut m. Natrium s. Legg. v. Natrium m. Wismut.
- 2-Wismut-1-Palladium, F. Roessler 9, 70.
- 2-Wismut-1-Platin, F. Roessler 9, 69.
- v. Wismut m. Quecksilber, Erstarrungslin., Potentiale, Kleingefüge, N. A. Puschin 36, 201.
- v. Wismut m. Silber, Gleichgew., heterog., Erstarrungslin., Kleingefüge, G. J. Petrenko 50, 136.
- v. Wismut m. Tellur, A. Guthier 31, 331.
- v. Wismut m. Tellur, Erstarrungslin., Gleichgew. heterog., K. Mönkemeyer 46, 415.
- v. Wismut m. Zink, gegenseitige Lös., kritischer P., W. Spring, L. Romanoff 13, 84.
- v. Wood, Dichte, Änderung durch mechanische Einfl., G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm 46, 224.
- v. Zink m. Antimon, Erstarrungslin., Verbb., Kleingefüge, Dichte, Umwandlungsp., K. Mönkemeyer 43, 182.
- v. Zink m. Antimon, Gleichgew. heterog., Erstarrungs- u. Umwandlungslin., Kleingefüge, S. M. Žemčuznyj 49, 384.
- v. Zink m. Blei, Gleichgew. m. Zink-Bleichloridgemischen, Potentiale, W. Reinders 25, 126.
- v. Zink m. Blei u. m. Wismut, gegenseitiges Lösungsverm., Nachw. eines kritischen P., W. Spring, L. Romanoff 13, 34.
- v. Zink m. Cadmium, Lösungsgeschw. in SS., Krystallgefüge, Härte u. mechanische Eigenschaften, F. Novak 47, 421.
- v. Zink m. Gold, Erstarrungslin., Gleichgew. heterog., Kleingefüge, R. Vogel 48, 319.
- v. Zink m. Magnesium s. Legg. v. Magnesium m. Zink.
- v. Zink m. Natrium s. Legg. v. Natrium m. Zink.
- v. Zink m. Quecksilber, Darst., Lös., W. Kerp, W. Böttger 25, 54.
- v. Zink m. Quecksilber, Erstarrungslin., Potentiale, Kleingefüge, N. A. Puschin 36, 201.
- v. Zink m. Silber, Gleichgew. heterog., Erstarrungs- u. Umwandlungslin., Kleingefüge, Härte, G. J. Petrenko 48, 347.
- v. Zinn, Bibliographie, M. Sack 35, 328.
- v. Zinn m. Aluminium s. Legg. v. Aluminium m. Zinn.
- v. Zinn m. Antimon, Erstarrungslin., Kleingefüge, W. Reinders 25, 113.
- v. Zinn m. Gold, Erstarrungslin., Gleichgew. heterog., Verbb., Dichten, R. Vogel 46, 60.
- v. Zinn m. Kupfer s. Legg. v. Kupfer m. Zinn.
- v. Zinn m. Magnesium s. Legg. v. Magnesium m. Zinn.
- v. Zinn m. Natrium s. Legg. v. Natrium m. Zinn.
- v. Zinn m. Quecksilber, Erstarrungslin., Potentiale, Kleingefüge, N. A. Puschin 36, 201.
- v. Zinn m. Quecksilber, Erstarrungslin., elektromotorisches Verh., Umwldg., H. J. van Heteren 42, 130.
- v. Zinn m. Thallium, Erstarrungslin., N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 101.

## Leitvermögen, elektrisches

- v. Alkalisalzen in Ammoniaklösung, F. Goldschmidt 28, 125.
- v. Alkalisalzen in Schwefelharnstofflösung, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 79.
- v. Alkylammoniumsalsen in Schwefel-2-oxyd, Temperaturkoeff., P. Walden, M. Centnerszwer 30, 161, 187.
- v. Aluminium-3-Alkali-3-oxalaten, A. Rosenheim, I. Koppel 21, 18.
- v. Aluminiumhydroxyd in alkalischer Lösung, A. Hantzsch 30, 289.
- v. Aluminium-Kaliumoxalaten, A. Rosenheim 11, 240.
- v. Ammoniaklösung, F. Goldschmidt 28, 117.
- v. Ammoniumjodid u. -rhodanid in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 160.
- v. Ammoniumoxalat u. Kupfer-Ammoniumoxalatlösung, H. Schäfer, R. Abegg 45, 304.
- v. anorganischen Lösungsmitteln, P. Walden 25, 209.
- v. anorganischen u. organischen Stoffen in  $\text{AsBr}_3$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{SO}_4\text{Cl.OH}$ ,  $\text{SO}_4(\text{CH}_3)_2$ , P. Walden 29, 371.
- v. Antimon-3-Kalium-3-oxalat ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ ), A. Rosenheim, K. Bierbrauer 20, 296.
- Anw. z. Best. d. Neutralisationsp. v. SS. u. Basen, F. W. Küster, M. Grüters 35, 454.
- Anw. z. Best. d. Neutralisationsp. v. SS. u. Basen, F. W. Küster, M. Grüters, W. Geibel 42, 225.
- Anw. z. Best. d. Neutralisation v. Platin-4-chlorid, A. Mielati 22, 451.
- v. Bariumchloridlösung, A. Werner 8, 167.
- v. Bariumhydroxyd-Ammoniaklösung, W. Bonsdorf 41, 154.
- v. Bariumsulfat in gesättigter Lösung, F. W. Küster 12, 266.
- v. Basen, tertiären, in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 201.
- v. Berylliumhydroxyd in alkalischer Lösung, A. Hantzsch 30, 303.
- v. Berylliumoxalat u. Doppelsalzen, A. Rosenheim, P. Wege 15, 233.
- v. Bleichlorid ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ ), H. F. Fernau 17, 336.
- v. Bleihydroxyd ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ ) in alkalischer Lösung, A. Hantzsch 30, 308.
- v. Bleinitrat ( $\text{Pb}^{\text{IV}}$ ) in Salpetersäure, H. F. Fernau 17, 338.
- v. Cadmiumhydroxyd-Ammoniaklösung, W. Bonsdorff 41, 166.
- v. Cadmiumjodid-3-Äthylendiamin, A. Werner, W. Spruck 21, 223.
- v. Cadmium-2-Kalium-4-cyanidlösung, P. Walden 23, 375.
- v. Cadmiumsulfatlösung, F. Reitsenstein 18, 236.
- v. Cadmiumsulfat-3-Pyridinlösung, F. Reitsenstein 18, 236.
- v. Cäsium, M. Eckardt, E. Graefe 23, 380.
- v. Calcium-Hydro-carbonatlösung, F. P. Treadwell, M. Reuter 17, 191.
- v. Chinolin in Schwefel-2-oxyd, Temperaturkoeff., P. Walden, M. Centnerszwer 30, 198.
- v. Chlorwasserstoff in Schwefel-2-oxyd, Temperaturkoeff., P. Walden, M. Centnerszwer 30, 197.
- v. Chlorwasserstoff-Ammoniumchloridlösung, W. Gaus 25, 242.
- v. Chrom-3-Alkali-3-oxalaten ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ ), A. Rosenheim, I. Koppel 21, 17.
- v. Chromchlorid in abs. Alkohol, I. Koppel 23, 463.
- v. Chrom-Kalium-2-oxalat-5-Hydrat ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ ), A. Rosenheim, I. Koppel 21, 17.

## Leitvermögen, elektrisches

- v. Chrom-Kaliumrhodanid, A. Rosenheim, R. Cohn 27, 294.
- v. Chromoxalat u. Chrom-Kaliumoxalaten ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ ), A. Rosenheim 11, 238.
- v. Chromsulfat-, Chrom-Hydro-sulfat- u. Chrom-chlorid-sulfatlösigg. ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ ), R. F. Weinland, R. Krebs 49, 168.
- v. Eisenacetatverbb., zeitliche Änderungen, A. Rosenheim, P. Müller 39, 179.
- v. Eisen-3-Kalium-3-oxalat ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), A. Rosenheim 11, 240.
- v. Eisen-2-Natrium-nitroso-5-cyanid ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), P. Walden 23, 375.
- v. Eisenoxalat-Oxalsäurelösigg. ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), H. Schäfer, R. Abegg 45, 319.
- v. Elektrolyten neben Nichtelektrolyten in Lösigg., A. Hantzsch 25, 332.
- v. Elektrolyten in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 157.
- v. Elektrolyten in Wa., M. Centnerszwer 30, 178.
- v. Fluorwasserstoffsäure, E. Dessen 44, 319.
- v. Fluorwasserstoffsäurelösigg. allein u. neben Borsäure, R. Abegg, C. J. J. Fox, W. Herz 35, 135.
- v. Germaniumhydroxyd in alkalischen Lösigg., A. Hantzsch 30, 313.
- Grenzwert in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 170.
- v. Indiumchloridlösigg., A. Thiel 40, 332.
- v. Iridiumamminen: 4-Ammin-2-Chloro-Iridiumchlorid, W. Palmaer 13, 218.
- v. Iridiumamminen: 5-Ammin-1-Aquo-Iridiumchlorid ( $\text{Ir}^{\text{III}}$ ), W. Palmaer 10, 370.
- v. Iridiumamminen: 5-Ammin-1-Chloro-Iridiumchlorid ( $\text{Ir}^{\text{III}}$ ), W. Palmaer 10, 343.
- v. Iridiumamminen: 6-Ammin-Iridiumchlorid ( $\text{Ir}^{\text{III}}$ ), W. Palmaer 10, 380.
- v. Jodsäurelösigg., E. Groschuff 47, 344.
- v. Kaliumbromid in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 160.
- v. Kalium-Hydro-carbonat, F. P. Treadwell, M. Reuter 17, 192.
- v. Kaliumchloridlösigg., A. Werner 8, 167.
- v. Kaliumfluorid- u. Kaliumfluorid-Borsäurelösigg., R. Abegg, C. J. J. Fox, W. Herz 35, 184.
- v. Kaliumjodid in Schwefel-2-oxyd, Temperaturcoeff., P. Walden, M. Centnerszwer 30, 156, 185.
- v. Kaliummolybdänsäuresilikaten:  $2\text{K}_2\text{O} \cdot \text{SiO}_2 \cdot 12\text{MoO}_3 \cdot 16\text{H}_2\text{O}$  in wässr. Lösigg., W. Asch 28, 297.
- v. Kaliumrhodanid in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 160.
- v. Kaliumplatinatlösigg., J. Bellucci 44, 178.
- v. Kaliumstannat- u. -platinatlösigg., J. Bellucci, N. Parravano 45, 163.
- v. Kieselsäure in alkalischer Lösigg., A. Hantzsch 30, 295.
- v. Kieselsäurelösigg., J. Meyer 47, 46.
- v. Kieselsäurelösigg. bei Zusatz v. Ammoniak, E. Jordis, E. H. Kanter 35, 82.
- v. Kobaltamminen ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ), S. M. Jörgensen 19, 133.
- v. Kobaltamminen: 3-Ammin-1-Aquo-2-Chloro-Kobaltchlorid ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ), A. Werner 8, 167.
- v. Kobaltamminen: 3-Ammin-1-Aquo-2-Chloro-Kobaltchlorid ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ), S. M. Jörgensen 19, 134.
- v. Kobaltamminen: 3-Ammin-2-Nitrito-1-Chloro-Kobalt ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ), S. M. Jörgensen 13, 181.

## Leitvermögen, elektrisches

- v. Kobaltamminen: 3-Ammin-3-Nitrito-Kobalt ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ), A. Werner 8, 178.
- v. Kobaltamminen: 4-Ammin-2-Bromo-Kobaltbromid ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ), A. Werner 8, 164.
- v. Kobaltamminen: 4-Ammin-1-Carbonato-Kobaltbromid ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ), A. Werner 8, 185.
- v. Kobaltamminen: 4-Ammin-1-Rhodanato-1-Nitrito-Kobaltsalze, A. Werner, R. Klien 22, 112.
- v. Kobaltamminen: 6-Ammin-Kobaltchlorid ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ), A. Werner 8, 167.
- v. Kobaltamminen: 2-Dimethylglyoxim-2-Ammin-Kobaltchlorid u. analoge Verbb., L. Tschugaeff 46, 160.
- v. Kobalt-Ammoniumrhodanidlösgg., A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 28.
- v. Kobaltchloridlösgg. ( $\text{Co}^{\text{II}}$ ), F. Reitzenstein 18, 273.
- v. Kobaltchlorid-Pyridinverbb. ( $\text{Co}^{\text{II}}$ ), F. Reitzenstein 18, 273.
- v. Kobalt-3-Kalium-6-cyanid ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ), P. Walden 23, 375.
- v. Kupfer-Alkalicyaniden, H. Grossmann, P. von der Forst 43, 104.
- v. Kupferchlorid ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ ) in Methylsulfid, A. Werner 15, 39.
- v. Kupferchlorid-Xanthogenamidverbb. ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ ), A. Rosenheim, W. Stadler 49, 1.
- v. Kupferhydroxyd-Ammoniaklösgg., W. Bonsdorff 41, 146.
- v. Kupfersulfat-Ammoniaklösgg., W. Bonsdorff 41, 162.
- v. Lithiumsulfat-u. Kaliumsulfatlösgg. u. Gemischen, G. Geffcken 43, 201.
- v. Manganchloridlösgg. ( $\text{Mn}^{\text{II}}$ ), F. Reitzenstein 18, 293.
- v. Mangan-4-chlorid-2-Pyridin, F. Reitzenstein 18, 291.
- v. Mangan-3-Kalium-6-cyanid ( $\text{Mn}^{\text{III}}$ ), P. Walden 23, 375.
- v. Meerwasser, E. Ruppin 49, 190.
- v. Metallen: Ag, Al, Au, Cd, Cu, Pt, Bestimmungsmeth., Änderung durch mechanische Einfl., G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm 46, 280.
- v. Molybdänsäure-2-Hydratlösgg., A. Rosenheim, A. Bertheim 34, 432.
- v. Molybdänsäurehydrat- u. Dimethylmolybdänatlösgg., A. Rosenheim, J. Davidsohn 37, 319.
- v. Molybdänsäurecitratlösgg. ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ ), H. Grossmann, H. Krämer 41, 50.
- v. Molybdänsäurekieselsäure  $12\text{MoO}_3 \cdot \text{SiO}_2 \cdot 32\text{H}_2\text{O}$ , W. Asch 28, 297.
- v. Molybdänsäuremalatlösgg. ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ ), H. Grossmann, H. Krämer 41, 50.
- v. Molybdänsäureoxatlösgg. ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ ), H. Grossmann, H. Krämer 41, 45.
- v. Molybdänsäureoxalaten d. Kaliums ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ ), A. Rosenheim, I. Koppel 17, 21.
- v. Molybdänsäureoxalsäure u. Molybdänsäureoxalaten d. Alkalien, A. Rosenheim 11, 229.
- v. Molybdänsäuretartraten ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ ), H. Grossmann, H. Krämer 41, 49.
- v. Monochloressigsäure, E. Deussen 44, 318.
- v. Natriumjodid in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 160.
- v. Natrium-*para*-molybdänat- u. Natrium-*para*-wolframatlösgg., A. Junius 46, 444.
- v. Natrium-3*meta*-phosphatlösgg., G. v. Knorre 24, 386.
- v. Natrium-*poly*-sulfidlösgg., F. W. Küster 44, 441.
- v. Natrium-*hypo*-sulfid-5-Hydratschmelzen b. Zusatz v. Ws., F. W. Küster, A. Thiel 21, 403.

**Leitvermögen, elektrisches**

- v. Natrium-*meta*-wolframat, krystallisiertem u. kolloidalem Salze, A. Sabanejeff 14, 359.
- v. Nickelchlorid-4-Pyridin, F. Reitzenstein 18, 264.
- v. Nickelhydroxyd-Ammoniaklösgg., W. Bonsdorff 41, 164.
- v. Nickel-2-Kalium-4-cyanid, P. Walden 23, 375.
- v. Nickel-3-Äthylendiaminverb. ( $Ni^{II}$ ), A. Werner, W. Spruck 21, 211.
- v. Nioboxalaten, F. Russ 31, 87.
- v. Nitriten v. Barium, Strontium, Calcium, F. Vogel 35, 407.
- v. Oxalaten, F. Russ 31, 87.
- v. *meta*-Phosphaten, A. Wiesler 28, 182.
- v. *meta*-Phosphaten, F. Warschauer 36, 159.
- v. Platinamminen ( $Pt^{II}$ ): 1-Äthylendiamin-2-Chloro-Platin, S.M.Jørgensen 19, 134.
- v. Platinamminen: 2-Ammin-2-Chloro-Platin (1.2) ( $Pt^{II}$ ), S.M.Jørgensen 19, 184.
- v. Platinamminen: 2-Ammin-4-Chloro-Platin (1.6) ( $Pt^{IV}$ ), S.M.Jørgensen 19, 185.
- v. Platinamminen: 2-Ammin-4-Chloro-Platin (1.2) ( $Pt^{IV}$ ), S. M. Jørgensen 19, 135.
- v. Platin-4-bromid ( $Pt^{IV}$ ), A. Miolati, J. Bellucci 26, 226.
- v. Platin-4-chlorid, A. Miolati 22, 448.
- v. Platin-2-Hydro-1-hydroxy-5-chlorid ( $Pt^{IV}$ ), Pentachlorplatinsäure, A. Miolati, J. Bellucci 26, 212.
- v. Platinchlorid-1-Äthylphosphit-2-Ammoniak:  $PtCl_2 \cdot P(OC_2H_5)_2 \cdot 2NH_3$ , A. Rosenheim, W. Levy 43, 40.
- v. Platin-2-Kalium-6-bromid ( $Pt^{IV}$ ), A. Miolati 14, 243.
- v. Platin-2-Kalium-4-chlorid-2-bromid ( $Pt^{IV}$ ), A. Miolati 14, 242.
- v. Platin-2-Kalium-6-rhodanid ( $Pt^{IV}$ ), P. Walden 23, 375.
- v. Platin-2-Natrium-2-hydroxy-4-bromid, A. Miolati, J. Bellucci 26, 228.
- v. Platin-2-Natrium-2-hydroxy-4-chlorid ( $Pt^{IV}$ ), A. Miolati 22, 458.
- v. Platin-2-Natrium-1-hydroxy-5-chlorid ( $Pt^{IV}$ ), A. Miolati, J. Bellucci 26, 216.
- v. Pyridin-3-Chloro-Platin-Kalium ( $Pt^{II}$ ), A. Werner, F. Fassbender 15, 134.
- v. Pyridin-5-Chloro-Platinsäuren Salzen ( $Pt^{IV}$ ), A. Werner, F. Fassbender 15, 132.
- v. Quecksilber-2-Kalium-2-chlorid-2-bromid u. -2-cyanid ( $Hg^{II}$ ), Th. Harth 14, 353.
- v. Quecksilber-2-Kalium-4-cyanid ( $Hg^{II}$ ), P. Walden 23, 375.
- v. Quecksilber-2-Kalium-4-rhodanid, A. Rosenheim, R. Cohn 27, 287.
- v. Quecksilbersulfidlösgg. (rote u. schwarze Form), R. G. van Name 39, 108.
- v. Rubidiumjodid in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 161.
- v. Säuren, Einfl. a. Lösungsgeschw., T. Ericson-Aurén 27, 244.
- v. Säuren u. Säuregemischen (Molybdän-, Essig-, Bor-, Wein-, Äpfel-, Oxal-, Jod-, Phosphorsäure- u. Mannit), A. Rosenheim, A. Berthelm 34, 441.
- v. Salpetersäure-Wassergemischen, F. W. Küster, R. Kremann 41, 29.

## Leitvermögen, elektrisches

- v. Schwefelharnstoffverbb. d. Salze v. Ca<sup>1</sup>, A. Rosenheim, W. Stadler 49, 1.
- v. Schwefelharnstoffverbb. d. Salze zweiwertiger Metalle in Lsg., A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 18.
- v. Schwefelharnstoffverbb. einwertiger Metallsalze in Lsg., A. Rosenheim, W. Loewenstamm 84, 63.
- v. Schwefel-2-oxyd im flüssigen Zustand, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 153.
- v. Schwefel-2-oxydlösgg. b. krit. Temp., P. Walden, M. Centnerszwer 30, 198.
- v. Schwefel-2-oxydlösgg., Temperaturkoeff., P. Walden, M. Centnerszwer 30, 181.
- v. Selen, Einfl. v. Licht u. Temp., R. Marc 37, 459.
- v. Selen, Einfl. v. Temp. u. Licht, R. Marc 48, 393.
- v. Selenmodifikationen, Einfl. v. Licht u. Temp., R. Marc 50, 446
- v. Silbercyanid-Ammoniaklösgg., R. Lucas 41, 208.
- v. Silber-Kalium-2-cyanidlösg., P. Walden 23, 375.
- v. Silberoxyd-Ammoniaklösgg., W. Bonsdorff 41, 172.
- v. Silicium-4-chloridlösgg., W. v. Kowalevsky 25, 189.
- v. Tellursäure u. Kaliumtellurat, A. Gutbier 29, 29.
- v. Thallium-3-chlorid (Tl<sup>III</sup>), R. J. Meyer 24, 340.
- v. Thalliumoxalatlösgg. (Tl<sup>I</sup>), R. Abegg, J. F. Spencer 46, 411.
- v. Titan-4-chloridlösgg., W. v. Kowalevsky 25, 189.
- v. Triamylammoniumjodid in Schwefel-2-oxyd, Temperaturkoeff., P. Walden, M. Centnerszwer 30, 198.
- v. Trimethylsulfinjodid in Schwefel-2-oxyd, Temperaturkoeff., P. Walden, M. Centnerszwer 30, 167, 187.
- v. Uran-2-Natrium-2-oxy-2-oxalat, A. Rosenheim, H. Lienau 20, 299.
- v. Vanadinsäureoxalaten d. Alkalien, A. Rosenheim, I. Koppel 21, 17.
- v. Vanadinsäureoxalat d. Ammoniums, A. Rosenheim 11, 236.
- v. Vanadylsulfat u. Doppelsalzen in Lsg., I. Koppel, E. C. Behrendt 35, 160.
- v. *Meta*-Wolframsäure u. Natrium-*meta*-wolframat, M. Sobolew 12, 36.
- v. Wolframsäurecitratlösgg. (W<sup>VI</sup>), H. Grossmann, H. Krämer 41, 50.
- v. Wolframsäuremalatlösgg. (W<sup>VI</sup>), H. Grossmann, H. Krämer 41, 50.
- v. Wolframsäureoxalaten (W<sup>VI</sup>) H. Grossmann, H. Krämer 41, 48.
- v. Wolframsäureoxalat d. Kaliums (W<sup>VI</sup>), A. Rosenheim, I. Koppel 21, 17.
- v. Wolframsäureoxalat d. Kaliums (W<sup>VI</sup>), A. Rosenheim 11, 233.
- v. Wolframsäurephosphorsäure u. ihrem Natriumsalze, M. Sobolew 12, 36.
- v. Wolframsäuretartratlösgg. (W<sup>VI</sup>), H. Grossmann, H. Krämer 41, 49.
- v. Ytterbiumsulfat, A. Cleve 32, 161.
- v. Zinkhydridschmelzen, H. S. Schultze 20, 333.
- v. Zinkhydroxyd in alkalischen Lsgg., A. Hantzsch 30, 298.
- v. Zinkhydroxyd-Ammoniaklösgg., W. Bonsdorff 41, 169.
- v. Zink-2-Kalium-4-cyanid, P. Walden 23, 375.
- v. Zinknitrat-3-Äthylendiamin, A. Werner, W. Spruck 21, 223.
- v. Zinnchloridlösgg. (Sn<sup>IV</sup>), Zunahme m. d. Zeit, W. v. Kowalevsky 23, 2.
- v. Zinnhydroxyd (Sn<sup>IV</sup>) in alkalischer Lsg., A. Hantzsch 30, 305.
- v. Zirkonium-1-oxy-2-chlorid, R. Ruer 43, 283.
- v. Zirkoniumsulfat, R. Ruer, M. Levin 46, 455.

**Leonit**

Löslichkeitslin., Gleichgew., W. Meyerhoffer 34, 147.

**Leuchtenbergit**

Verh. gegen Ammoniumchlorid, F. W. Clarke, G. Steiger 29, 350.

**Leuchtgas**

Gehalt an Benzol, E. Harbeck, G. Lunge 16, 48.

Theorie d. Verbrennung in d. Bunsenflamme, Temp. d. Flamme, F. Haber, F. Richardt 38, 5.

**Leucit**

Verh. gegen Ammoniumchlorid, F. W. Clarke, G. Steiger 23, 142.

Umwandlung in Analeim in verdünnter Lsg., J. Thugutt 2, 137.

**Licht**

Einfl. auf d. Chlor-2-oxydzersetz., W. Bray 48, 217.

Einw. auf Alkylbromide, O. Sule 25, 403.

Einw. auf d. elektrische Leitverm. v. Selen, R. Marc 37, 459; 48, 393; 50, 463.

Einw. auf Selenschwefelhydrosol, A. Gutbier, J. Lohmann 42, 325.

**Lichtabsorption**

Messung in Lössg., W. Spring 12, 253; 13, 24.

**Lichtäther**

Bezz. z. chem. Materie, J. Traube 40, 375.

**Lichtbrechung**

Bez. z. d. Volumen, J. Traube 40, 379.

**Lithionnephelin**

J. Thugutt 2, 116.

**Lithium**

Absorptionsverm. für Stickstoff, W. Hempel 21, 20.

Lösl. in Quecksilber, W. Kerp, W. Böttger, H. Winter 25, 32.

Smp., G. W. A. Kahlbaum 23, 220.

Spektrum in d. Leuchtgassauerstofflampe, O. Vogel 5, 45.

Versuche z. Abscheidung, elektrolyt., aus wässr. Lössg., Abscheidung aus Acetonlsg., A. Siemens 41, 257.

**Lithiumamalgam s. Legg. v. Lithium m. Quecksilber.****Lithiumamidochromat**

Darst., Krystallform, S. Loewenthal 6, 364.

**Lithiumazid-1-Hydrat**

L. M. Dennis, A. W. Browne 40, 97.

Darst., Krystallform, L. M. Dennis, C. H. Benedict, A. C. Gill 17, 19, 23.

**Lithium-meta-borat-0- u. 8-Hydrat**

Darst., Krystallform, A. Reischle 4, 171.

**Lithiumbromid**

Dichte, geschm., E. Brunner 38, 358.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 19.

**Lithium-Brom-Molybdänit s. Molybdän-Lithium-oxy-bromid (Mo<sup>v</sup>).****Lithiumcarbonat**

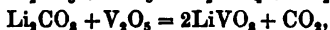
Dichte, geschm., Gleichgew. m. anderen Salzen, E. Brunner 38, 360.

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{Li}_2\text{CO}_3 + \text{SiO}_2 \rightleftharpoons \text{Li}_4\text{SiO}_4 + \text{CO}_2$ , Dissoziation im fl. Zustand, N. M. v. Wittorf 39, 187.



**Lithiumcarbonat**

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{Li}_2\text{CO}_3 + \text{WO}_3 = \text{Li}_2\text{WO}_4 + \text{CO}_2$  u.



D. G. Gerassimoff 42, 329.

Lösl. in Alkalisalzlösgg., G. Geffcken 43, 197.

Smp., K. Hüttner, G. Tammann 43, 215.

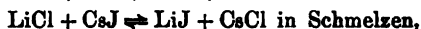
**Lithiumchlorechromat**

Darst., Krystallform, S. Loewenthal 6, 357.

**Lithiumchlorid**

Dichte, geschm., Gleichgew. m. anderen Salzen, E. Brunner 38, 358.

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{LiCl} + \text{NaJ} \rightleftharpoons \text{NaCl} + \text{LiJ}$ ;



N. u. Wl. Békétóff 40, 361.

Katalysator für Hydratationsreaktt., P. Rohland 31, 438.

Leitverm. in Ammoniaklösgg., F. Goldschmidt 28, 127.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 19.

Smp., K. Hüttner, G. Tammann 43, 215.

**Lithium-2-chlorid-3-jodid**

H. L. Wells, H. L. Wheeler 2, 259.

**Lithiumhydroxyd**

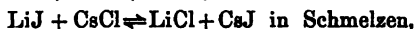
Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 19.

**Lithiumjodid**

Gleichgew. m. Jodlösgg. in Benzol, Nichtexistenz v. *Poly-jodiden*,

A. Hamburger, R. Abegg 50, 415.

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{LiJ} + \text{NaCl} \rightleftharpoons \text{LiCl} + \text{NaJ}$



N. u. Wl. Békétóff 40, 361.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 19.

**Lithium-poly-jodid**

Versuch z. Darst., A. Hamburger, R. Abegg 50, 415.

**Lithiumlegierungen s. Legierungen. v. Lithium.****Lithium-Kupfer (in Doppelsalzen) s. Kupfer-Lithium.****Lithiummineralien**

Spektralanalyt. Verh., O. Vogel 5, 56.

**Lithium-para-molybdänat-12-Hydrat**

A. Rosenheim 15, 182.

Lithium-Molybdänit, bromiertes, s. Molydän-Lithium-*oxy*-bromid ( $\text{Mo}^{\text{V}}$ ).

**Lithiummolybdän-per-jodat**

C. W. Blomstrand 1, 32; s. a. Molybdänsäure-per-jodate.

**Lithiumnitrat**

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 19.

**Lithium-3-nitrid s. Lithiumazid.****Lithiumnitrit- $\frac{1}{2}$ -Hydrat**

F. Vogel 35, 403.

**Lithiumoxyd**

Avidität z. Säureanhydriden, D. G. Gerassimoff 42, 329.

**Lithiumoxyd**

Darst., A. Reischle 4, 169.

Lösl. in Boroxydschmelzen, W. Guertler 40, 230.

**Lithium-meta-phosphat-4-Hydrat**

Darst., Leitverm., F. Warschauer 36, 180.

**Lithiumsulfat**

Dichte, geschm., Gleichgew. m. anderen Salzen, E. Brunner 38, 361.

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{Li}_2\text{SO}_4 + \text{WO}_3 \rightleftharpoons \text{Li}_2\text{WO}_4 + \text{SO}_3$  u.



D. G. Gerassimoff 42, 329.

Leitverm. u. Gefrierpp. d. Lösgg., G. Geffcken 43, 201.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 19.

Smp., Umwandlungsp., Schmelz- u. Umwandlungswärme, K. Hüttner, G. Tammann 43, 215.

**Lithium-5-Quecksilber**

W. Kerp, W. Böttger, H. Winter 25, 16.

**Lithiumsilikat**

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{Li}_2\text{SiO}_3 + \text{CO}_2 \rightleftharpoons \text{Li}_2\text{CO}_3 + \text{SiO}_2$ , N. M. v. Wittorf 39, 187.

**Lithium-Thallium** (in Doppelsalzen) s. **Thallium-Lithium**.

**Lithium-meta-vanadinat**

Gleichgew. d. Reakt.:  $2\text{LiVO}_3 + \text{SO}_3 \rightleftharpoons \text{Li}_2\text{SO}_4 + \text{V}_2\text{O}_5$  u.



D. G. Gerassimoff 42, 329.

**Lithium-per-vanadinat ( $\text{V}^{\text{VI}}$ )**

A. Scheuer 16, 295.

**Lithiumwolframat**

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{Li}_2\text{WO}_4 + \text{SO}_3 \rightleftharpoons \text{Li}_2\text{SO}_4 + \text{WO}_3$  u.



D. G. Gerassimoff 42, 329.

**Löslichkeit**

Abhängigkeit v. Korngröfse, F. W. Küster 33, 363.

v. Alaunen d. Al, Cr, V, Fe m. Cs, Rb, Tl,  $\text{NH}_4$ , J. Locke 33, 69.

v. Alkalimetallen in Quecksilber, W. Kerp, W. Böttger, H. Winter 25, 32.

v. Alkoholen u. anderen org. Stoffen in *Ws.*, bestimmt nach d. Steighöhenmeth., S. Motylewski 38, 417.

v. Aluminiumhydroxyd in Alkalilaugen, W. Herz 25, 155.

v. Aluminiumhydroxyd in Natriumhydroxyd, F. Haber, G. van Oordt 38, 392.

v. Aluminiumhydroxyd in Natriumhydroxyd, F. Russ 41, 216.

v. Ammoniak in Harnstofflösgg., F. Goldschmidt 36, 88.

v. Ammoniumchlorid in *Ws.*, P. A. Meerburg 37, 202.

v. Ammoniumnitrat (Ammonium-*Hydro*-nitrat) in Salpetersäure u. *Ws.*, E. Groschuff 40, 5.

v. anorg. Verbb. in org. Lösungsmitteln, A. Werner 15, 3.

v. Antimonchlorid (Antimon-*oxy*-chloriden) ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ ) in *Ws.* u. Chlorwasserstoffsäure, J. M. van Bemmelen, P. A. Meerburg, U. Huber-Noodt 33, 298.

v. Antimonjodid ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ ) in Methylenjodid, J. W. Retgers 3, 344.

v. Arsen (gelb) in Kohlen-2-sulfid, H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 448.

**Löslichkeit**

- v. Arsenjodid ( $\text{As}^{\text{III}}$ ) in Methylenjodid, J. W. Retgers 3, 344.
- v. Arsenoxyd ( $\text{As}^{\text{III}}$ ) in Ws., L. Bruner, St. Tolloczko 37, 455.
- v. Barium in Quecksilber, W. Kerp 17, 296.
- v. Barium in Quecksilber, W. Kerp, W. Böttger, H. Iggena 25, 44.
- v. Bariumbromid in Äthyl-, Methyl-, Propylalkohol, P. Rohland 15, 418.
- v. Bariumchlorid in Äthyl-, Methyl-, Propylalkohol, P. Rohland 15, 413.
- v. Bariumjodid in Äthyl-, Methyl-, Propylalkohol, P. Rohland 15, 413.
- v. Bariumhydroxyd in Aceton-Wassergemischen, W. Herz, M. Knoch 41, 320.
- v. Bariumhydroxydhydraten, C. Bauer 47, 401.
- v. Bariumsilikat, J. M. van Bemmelen 36, 395.
- v. Bariumsulfat in Ws., F. W. Küster 12, 265.
- v. Bariumsulfat in Chromchloridlösung, F. W. Küster, G. Dahmer 43, 348.
- v. Bernsteinsäure in Aceton-Wassergemischen, W. Herz, M. Knoch 41, 320.
- v. Berylliumhydroxyd in Alkalien u. SS., zeitliche Änderungen d. Lös. (Altern), F. Haber, G. van Oordt 38, 377.
- v. Berylliumhydroxyd in Natronlauge, J. Rubenbauer 30, 334.
- v. Berylliumsulfathydraten, M. Levi-Malvano 48, 446.
- Best. s. Löslichkeitsbest.
- Bez. z. Elektroaffinität, R. Abegg, G. Bodländer 20, 457.
- Bezz. bei labilen u. stabilen Hydraten, I. Koppel 41, 377.
- v. Blei in Bleichloridschmelzen, A. Helfenstein 23, 271.
- v. Blei-2-Cäsium-6-chlorid ( $\text{Pb}^{\text{IV}}$ ), H. L. Wells 4, 341.
- v. Bleichlorid ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ ) in Äthylalkohol, P. Rohland 16, 306.
- v. Bleichlorid ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ ) in Ws., Einfl. v. Chlorwasserstoffsäure, Kaliumchlorid, Ammoniumchlorid, C. L. v. Ende 26, 147.
- v. Bleihalogeniden ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ ), Einfl. v. Kaliumnitrat u. Salpetersäure, C. L. v. Ende 26, 162.
- v. Bleihydroxyd in Natronlauge, J. Rubenbauer 30, 335.
- v. Bleioxyd in Ws., zwei Modifikationen, R. Ruer 50, 279.
- v. Borsäure in Aceton-Wassergemischen, W. Herz, M. Knoch 41, 319.
- v. Borsäure in Ws. u. Boraxlösung, F. Auerbach 37, 355.
- v. Borsäure in Fluorwasserstoffsäure, R. Abegg, C. J. J. Fox, W. Herz 35, 144.
- v. Borsäure in Salzsäure, W. Herz 33, 355.
- v. Borsäure in SS., W. Herz 34, 205.
- v. Brom in Kohlen-2-sulfid, H. Arctowski 11, 274.
- v. Cadmium in Quecksilber, W. Kerp, W. Böttger 25, 59.
- v. Cadmiumbromid-Hydraten, R. Dietz 20, 261.
- v. Cadmiumchlorid-Hydraten, R. Dietz 20, 237.
- v. Cadmiumhydroxyd in Ammoniak, W. Bonsdorff 41, 187.
- v. Cadmiumjodid, R. Dietz 20, 262.
- v. Cadmiumnitrat-4-(9-)Hydrat, R. Funk 20, 414.
- v. Cäsiumjodat, H. L. Wheeler 2, 443.
- v. Cäsiumjodat-Jodoxyd ( $\text{Cs}_2\text{JO}_4$ ), H. L. Wheeler 2, 444.
- v. Calcium-Hydro-carbonat, Abhängigkeit v. Kohlen-2-oxiddruck u. d. Natriumchloridgehalt d. Ws., F. P. Treadwell, M. Reuter 17, 177.
- v. Calciumoxalat in Ws. u. Salzlösung, Th. W. Richards, C. F. McCaffrey, H. Bisbee 28, 71.

**Löslichkeit**

- v. Calciumoxyd in Calciumchloridlös., B. Zahorsky 3, 41.
- v. Cersalzen u. Cerdoppelsalzen ( $\text{Ce}^{\text{III,IV}}$ ), H. Wolff 45, 89.
- v. Cersulfathydraten ( $\text{Ce}^{\text{III}}$ ) 5-8-12-Hydrat, W. Muthmann, H. Bölig 16, 455.
- v. Cersulfathydraten (4-5-8-9-12-Hydrat), I. Koppel 41, 877.
- v. Chromaten u. 2-Chromaten v. Quecksilber, Wismut, Blei, A. J. Cox 50, 226.
- v. Chromhydroxyd in Alkalien, Ammoniak u. Aminbasen, W. Fischer, W. Herz 31, 352.
- v. Chrom- u. Aluminiumhydroxyd in ihren Chloridlös., H. W. Fischer 40, 43.
- v. 2-Dimethylamin-2-Ammin-Platin-Platin-4-chlorid ( $\text{Pt}^{\text{II}}$ ), zwei Isomere, S. M. Jörgensen 48, 388.
- Einfl. d. Hydratation auf d. Lös., N. S. Kurnakow 8, 103.
- Einfl. auf Hydratationsgeschw. sich hydratisierender Stoffe, P. Rohland 31, 440.
- Einfl. v. Elektrolyten m. gleichem Ion auf d. Lös., Theorie, C. L. v. Ende 26, 130.
- Einfl. verschiedener Ionen auf d. Lös., Theorie, C. L. v. Ende 26, 160.
- v. Eisen-2-Kalium-2-sulfat 2-(4,6-)Hydrat ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ ), F. W. Küster, A. Thiel 21, 120.
- v. Eisennitrat ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ ), 6—9-Hydrat, R. Funk 20, 404.
- v. Eisenoxalat ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ ) in Alkalioxalatlös., H. Schäfer, R. Abegg 45, 317.
- v. Eisenoxyd ( $\text{Fe}_2\text{O}_3$  u. Hammerschlag) in Fluorwasserstoffsäure u. Chlorwasserstoffsäure, SS. u. Gemischen, E. Deussen 44, 411.
- v. Eisen-1-Rubidium-2-sulfat-12-Hydrat ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 48, 299.
- b. Erstarrungsp. d. Lösungsmittels, H. Arctowski 11, 272.
- v. festen Stoffen in Gasen, H. Arctowski 12, 413.
- v. Gadolinium-1-Kalium-2-sulfat-1-Hydrat, C. Benedicks 22, 410.
- v. Gadoliniumoxalat-10-Hydrat, C. Benedicks 22, 413.
- v. Gadoliniumsulfat-8-Hydrat, C. Benedicks 22, 409.
- v. Gasen s. auch Absorption u. Absorptionskoeff.
- v. Indiumfluorid ( $\text{In}^{\text{III}}$ ), A. Thiel 40, 331.
- v. Iridiumamminen, 5-Ammin-1-Aquo-Iridiumsalsen ( $\text{Ir}^{\text{III}}$ ), W. Palmaer 10, 369.
- v. Iridiumamminen, 5-Ammin-1-Bromo-Iridiumsalsen ( $\text{Ir}^{\text{III}}$ ), W. Palmaer 10, 362 u. ff.
- v. Iridiumamminen, 5-Ammin-1-Chloro-Iridiumsalsen ( $\text{Ir}^{\text{III}}$ ), W. Palmaer 10, 341 u. ff.
- v. Iridiumamminen, 5-Ammin-1-Jodo-Iridiumjodid ( $\text{Ir}^{\text{III}}$ ), W. Palmaer 10, 365.
- v. Iridiumamminen, 5-Ammin-1-Nitrato-Iridiumnitrat ( $\text{Ir}^{\text{III}}$ ), W. Palmaer 10, 367.
- v. Iridiumamminen, 6-Ammin-Iridiumsalsen ( $\text{Ir}^{\text{III}}$ ), W. Palmaer 10, 379.
- v. Jod in Benzol, A. Hamburger, R. Abegg 50, 403.
- v. Jod in Erdalkalihalogenidlös., J. Meyer 30, 114.
- v. Jod in Kohlen-2-sulfid, H. Arctowski 6, 402.

**Löslichkeit**

- v. Jod in Kohlen-2-sulfid, Chloroform, Äther, Benzol, H. Arctowski 11, 274.
- v. Jod in Methylenjodid, J. W. Retgers 3, 349.
- v. Jodsäure u. Anhydro-Jodsäure in *Ws.* u. Salpetersäure, E. Groeschuff 47, 335.
- v. Kalium in Quecksilber, W. Kerp 17, 296.
- v. Kalium in Quecksilber, W. Kerp, W. Böttger, H. Winter 25, 32.
- v. Kaliumbromid in Alkoholen, P. Rohland 18, 327.
- v. Kaliumchlorid in Alkoholen, P. Rohland 18, 327.
- v. Kaliumchlorid in Aceton-Wassergemischen, W. Herz, M. Knoch 41, 317.
- v. Kaliumchlorid, -bromid, -jodid in *Ws.*, A. Meusser 44, 79.
- v. Kaliumjodid in Jodlsgg. u. v. Jod in Kaliumjodidlsgg., A. Hamburger, R. Abegg 50, 426.
- v. Kaliumjodid in Alkoholen, P. Rohland 18, 327.
- v. Kaliumhydroxyd in *Ws.*, P. Ferchland 30, 130.
- v. Kalium-per-manganat in Aceton-Wassergemischen, W. Herz, M. Knoch 41, 315.
- v. Kaliumnitrat (Kalium-Hydro-nitrat) in Salpetersäure u. *Ws.*, E. Groeschuff 40, 7.
- v. Kalium-, Natrium- u. Ammoniumjodaten in *Ws.* u. Jodsäurelsgg. (Gleichgew. in d. Systat.:  $\text{RJO}_3\text{—HJO}_3\text{—H}_2\text{O}$  ( $\text{R} = \text{K}, \text{Na}, \text{NH}_4$ )). P. A. Meerburg 45, 324.
- v. Kaliumsalzen, verglichen m. Thalliumsalzen, W. O. Rabe 31, 154.
- v. Kobaltamminen, 5-Ammin-1-Aquo-Kobaltchlorid ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ), N. S. Kurnakow 8, 114.
- v. Kobaltamminen, 5-Ammin-1-Chloro-Kobaltchlorid ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ), N. S. Kurnakow 8, 114.
- v. Kobaltamminen, 6-Ammin-Kobaltchlorid ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ), N. S. Kurnakow 8, 114.
- v. Kobaltnitrat ( $\text{Co}^{\text{II}}$ ) 3-6-9-Hydrat, R. Funk 20, 407.
- in Kohlen-2-sulfid b. d. Erstarrungsp., H. Arctowski 11, 274.
- v. Kupfer in Kupfersulfatlsgg., F. Förster, O. Seidel 14, 118.
- v. Kupferbromid ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ ) in *Ws.* u. Kaliumbromidlsgg., G. Bodländer, O. Storbeck 31, 459.
- v. Kupferchlorid ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ ) in *Ws.* u. Salzlsgg., G. Bodländer, O. Storbeck 31, 1.
- v. Kupferchlorid, Ammoniumchlorid u. d. Doppelsalzen, P. A. Meerburg 45, 1.
- v. Kupferhydroxyd in Ammoniaklsgg., W. Bonsdorff 41, 180.
- v. Kupfer-Kaliumcyanid ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ ), F. P. Treadwell, C. v. Girssewald 33, 93.
- v. Kupfernitrat ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ ), 3-6-9-Hydrat, R. Funk 20, 412.
- v. Kupferoxyd in Fluorwasserstoffsäure, E. Deussen 44, 421.
- v. Kupferrhodanid ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ ) in Salzlsgg., R. G. v. Name 30, 122.
- v. Kupfersalzen ( $\text{Cu}^{\text{I II}}$ ), schwerlöslichen, berechnet aus den Potentialen einer Kupferelektrode in ihren Lsgg., Cl. Immerwahr 24, 273.
- v. Kupfersulfat-5-Hydrat in Methylalkohol, P. Rohland 18, 322.
- v. Lithium in Quecksilber, W. Kerp, W. Böttger, H. Winter 25, 32.
- v. Lithiumcarbonat in Alkalisalzlsgg., G. Geffcken 43, 197.
- in Lösungsmittelgemengen, Theorie, Daten, W. Herz, M. Knoch 46, 193.
- v. Luft in Schwefelsäure, O. F. Tower 50, 388.

**Löslichkeit**

- v. Magnesium in Quecksilber, W. Kerp, W. Böttger, H. Iggena 25, 83.
- v. Magnesiumbromid-1-Äther in Äther, B. N. Menshutkin 49, 207.
- v. Magnesiumbromid- u. Magnesiumjodid-2-Äther in Äther, B. N. Menshutkin 49, 84.
- v. Magnesium-Hydro-carbonat, Abhängigkeit v. Kohlen-2-oxyddruck, F. P. Treadwell, M. Reuter 17, 195.
- v. Magnesiumnitrat-6-(9-)Hydrat, R. Funk 20, 394.
- v. Magnesiumoxyd in Ws., J. M. Lovén 11, 412.
- v. Manganhydroxyd ( $Mn^{II}$ ) in Ws., W. Herz 22, 283.
- v. Mangannitrat-3-(6-)Hydrat, R. Funk 20, 402.
- v. Metallhalogeniden, Bez. z. Bildungswärme, R. Abegg, G. Bodländer 20, 459.
- v. Metallhydroxyden in Glycerin, A. Müller 43, 320.
- v. Metalloxyden u. Metallfluoriden in Fluorwasserstoffsäure, A. Jaeger 27, 22.
- v. Metalloxyden in Boroxydschmelzen, W. Guertler 40, 225.
- v. Metallsalzen in Äthylsulfid, A. Werner, M. Stephani 15, 27.
- v. Metallsalzen in Benzonitril, A. Werner, M. Stephani 15, 81.
- v. Metallsalzen in Methylsulfid, A. Werner, A. Maiborn 15, 24.
- v. Metallsalzen in Piperidin, A. Werner, P. Ferchland 15, 14.
- v. Metallsalzen in Pyridin, A. Werner, W. Schmutjow 15, 18.
- v. Metallsalzen in Pyridin, J. Schröder 44, 6.
- v. Molybdänsäure-2-Hydrat, A. Rosenheim, A. Bertheim 34, 480.
- v. Molybdänsäurehydraten, A. Rosenheim, J. Davidsohn 37, 814.
- v. Natrium in Quecksilber, W. Kerp 17, 296.
- v. Natrium in Quecksilber, W. Kerp, W. Böttger, H. Winter 25, 32.
- v. Natriumbromid in Alkoholen, P. Rohland 18, 327.
- v. Natriumchlorid in Aceton-Wassergemischen, W. Herz, M. Knoch 41, 818.
- v. Natriumchlorid in Alkoholen, P. Rohland 18, 327.
- v. Natriumjodid in Alkoholen, P. Rohland 18, 327.
- v. Natrium-5-Quecksilber in Quecksilber, W. Kerp 17, 297.
- v. Natriumsulfat in Schwefelsäure-Wassergemischen, J. D'Ans, L. D'Arey, Shepherd, P. Günther 49, 356.
- v. Nickelhydroxyd in Ammoniak, W. Bonsdorff 41, 185.
- v. Nickelnitrat-3-(6-9-)Hydrat, R. Funk 20, 409.
- v. Nitriten v. Barium, Strontium, Calcium, F. Vogel 35, 385.
- v. Oxalaten, H. Schäfer, R. Abegg 45, 310.
- v. Phosphor, gelb, J. W. Retgers 5, 218.
- v. Phosphor in Äther u. Benzol, A. C. Christomanos 45, 182.
- v. Phosphor in Methylenjodid, J. W. Retgers 3, 350.
- v. Platin-1-Magnesium-4-cyanid ( $Pt^{II}$ ), Hydrate, H. Buxhoeveden, G. Tammann 15, 324.
- v. Praseodymsulfat ( $Pr^{III}$ ), C. v. Scheele 18, 358.
- v. Quecksilberbromid ( $Hg^{II}$ ) in Kohlenstoff-2-sulfid, H. Arctowski 6, 256, 267.
- v. Quecksilberchlorid ( $Hg^{II}$ ) in Alkoholen, P. Rohland 18, 328.
- v. Quecksilberchlorid ( $Hg^{II}$ ) in Kohlen-2-sulfid, H. Arctowski 6, 256, 257.
- v. Quecksilberhalogeniden in organ. Lösungsmitteln, O. Sule 25, 399.
- v. Quecksilberjodid ( $Hg^{II}$ ) in Alkoholen, P. Rohland 18, 328.

**Löslichkeit**

- v. Quecksilberjodid ( $Hg^{II}$ ) in Kohlen-2-sulfid, H. Arcowski 6, 256, 267; 11, 274.
- v. Quecksilberjodid ( $Hg^{II}$ ) in Methylenjodid, J. W. Retgers 3, 252.
- v. Quecksilbersalzen in Säurelösung, A. J. Cox 40, 146.
- v. Quecksilbersulfat ( $Hg^2$ ), K. Drucker 23, 361.
- v. Rohrzucker in Aceton-Wassergemischen, W. Herz, M. Knoch 41, 321.
- v. Rubidium in Quecksilber, W. Kerp, W. Böttger, H. Winter 25, 32.
- v. Rubidiumjodat, H. L. Wheeler 2, 439.
- v. Salzen, Bez. z. Entladungspotential d. Ionen, R. Abegg, G. Bodländer 34, 150.
- v. Salzen, Säuren u. Elemm. in Lösungsmittelgemischen, W. Herz, M. Knoch 45, 262.
- v. Salzen analoger Natur, W. O. Rabe 31, 154.
- v. Schwefel in Kohlen-2-sulfid, H. Arcowski 11, 274.
- v. Schwefel in Methylenjodid, J. W. Retgers 3, 347.
- v. Schwefel in Natriumsulfidlösung u. Kaliumhydroxyd, F. W. Küster, E. Heberlein 43, 56.
- v. Schwefelmodifikationen in organ. Lösungsmitteln, J. Meyer 33, 140.
- v. Schwefelwasserstoff in Natriumsulfid- u. -polysulfidlösung, F. W. Küster, E. Heberlein 43, 33.
- v. Selen in Methylenjodid, J. W. Retgers 3, 348.
- v. Selenmodifikationen in  $CS_2$ , R. Marc 48, 393.
- v. Selen-Schwefel, Mischkryst. in Kohlen-2-sulfid, W. E. Ringer 32, 210.
- v. Silberbromid u. -rhodanid-Mischkryst., F. W. Küster, A. Thiel 33, 136.
- v. Silberchlorid, Th. W. Richards 6, 104.
- v. Silberchlorid, Th. W. Richards, R. C. Wells 47, 32.
- v. Silberchromat, B. M. Margosches 41, 68.
- v. Silbercyanat in Wa., W. Wild 49, 122.
- v. Silbercyanid in Wa., Kaliumhalogenidlösung, Ammoniak, R. Lucas 41, 193.
- v. Silberhalogeniden in Alkalihalogenidlösung, K. Hellwig 25, 179.
- v. Silberhalogeniden, berechnet aus Potentialmess., A. Thiel 34, 49.
- v. Silberjodid-, -bromid-, -chlorid-, -cyanid-, -rhodanid in Silbernitratlösung, K. Hellwig 25, 166.
- v. 2-Silber-1-jodid-1-nitrat, K. Hellwig 25, 166.
- v. 3-Silber-1-jodid-2-nitrat, K. Hellwig 25, 166.
- v. Silberoxalat u. Silberchromat, H. Schäfer, R. Abegg 45, 306.
- v. Silberrhodanid, F. W. Küster, A. Thiel 33, 136.
- v. Silbersalzen, H. Schäfer, R. Abegg 45, 310.
- v. Silbersulfat in Wa. u. verdünnter Schwefelsäure, K. Drucker 23, 361.
- v. Silbersulfid in Kaliumcyanidlösung, R. Lucas 41, 211.
- v. Stickoxyden in Salpetersäure, L. Marchlewski 1, 371.
- v. Stickstoff-1-oxyd in Schwefelsäure, O. F. Tower 50, 392.
- v. Stickstoff-1-oxyd in 2-Stickstoff-4-oxyd, G. Lange, G. Persehnaw 7, 240.
- v. Strontium in Quecksilber, W. Kerp, W. Böttger, H. Iggena 25, 35.
- v. Strontium in Quecksilber, W. Kerp 17, 296.
- v. Sulfatdoppelsalzen v. Ni, Zn, Co, Cu, Mg, Mn, Fe, Cd mit Alkalisulfaten, J. Locks 33, 74.

**Löslichkeit**

- v. Tellur in Methylenjodid, J. W. Retgers 3, 349.
  - v. Tellur-2-Cäsium-6-bromid, H. L. Wheeler 3, 432.
  - v. Tellur-2-Cäsium-6-chlorid, H. L. Wheeler 3, 432.
  - v. Tellur-2-Kalium-6-bromid, H. L. Wheeler 3, 432.
  - v. Tellur-2-Rubidium-6-bromid, H. L. Wheeler 3, 432.
  - v. Tellur-2-Rubidium-6-chlorid, H. L. Wheeler 3, 432.
  - v. 4-Thallium-6-chlorid ( $4\text{Th}^{\text{III}}$ ,  $3\text{Th}^{\text{I}}$ ), R. Abegg, J. F. Spencer 44, 390.
  - v. Thalliumjodid ( $\text{Th}^{\text{I}}$ ), P. Jaannasch, K. Aschoff 1, 249.
  - v. Thalliumoxalat ( $\text{Th}^{\text{I}}$ ), Löslichkeitsprodukt, Löslichkeitsbeeinflussung, R. Abegg, J. F. Spencer 46, 406.
  - v. Thalliumsalzen, verglichen m. d. Kaliumsalzen, W. O. Rabe 31, 154.
  - v. Thalliumsulfid ( $\text{Th}^{\text{I}}$ ) in Ws., K. Seubert, M. Elten 2, 496.
  - v. Tripelsalzen v. Kupfernitrit ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ ) m. Erdalkali u. Alkalinitriten, C. Przybylla 15, 428.
  - v. Vanadium-Alkali-2-sulfaten ( $\text{V}^{\text{III}}$ ), 12-Hydrate, A. Piccini 13, 446.
  - v. Wismut-Kalium-*hypo*-sulfid, O. Hauser 35, 4.
  - v. Wismutjodid in Methylenjodid, J. W. Retgers 3, 344.
  - v. Wismutnitrat in Salpetersäure-Wassergemischen, G. M. Ratten, J. M. van Bemmelen 30, 384.
  - v. Wolframsäureboraten, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 213.
  - v. *meta*-Wolframsäure-9-Hydrat in Wasser u. Äther, M. Sobolew 12, 31.
  - v. 12-Wolframsäurephosphorsäure u. d. Na-salz in Ws. u. Äther, M. Sobolew 12, 31.
  - v. Ytterbiumoxalat in Ammonoxalatlösg. u. Schwefelsäure, A. Cleve 32, 157.
  - v. Ytterbiumsulfat, A. Cleve 32, 142.
  - v. Zink in Quecksilber, W. Kerp, W. Böttger 25, 54.
  - v. Zink-Ammoniumchloriddoppelsalzen, P. A. Meerburg 37, 209.
  - v. Zinkbromid-0-(2-3-)Hydrat, R. Dietz 20, 250.
  - v. Zinkchlorid u. Hydraten, F. Mylius, R. Dietz 44, 209.
  - v. Zinkchlorid-0-(1-1 $\frac{1}{2}$ -2-2 $\frac{1}{2}$ -3-)Hydrat, R. Dietz 20, 241.
  - v. Zinkhydroxyd in Ammoniak u. organ. Basen, W. Herz 30, 280.
  - v. Zinkhydroxyd in Ammoniak, W. Bonsdorff 41, 188.
  - v. Zinkhydroxyd in Natronlauge, J. Rubenbauer 30, 332.
  - v. Zinkhydroxyd in Ws., W. Herz 22, 227.
  - v. Zinkjodid-0-(2-)Hydrat, R. Dietz 20, 250.
  - v. Zinknitrat-3-(6-9-)Hydrat, R. Funk 20, 398.
  - v. Zinkoxalat in Ammonoxalatlösgg., F. Kunscher 41, 338.
  - v. Zinn in Quecksilber, H. J. van Heteren 42, 160.
  - v. Zinnhydroxyd ( $\text{Sn}^{\text{II}}$ ) in Natronlauge, J. Rubenbauer 30, 334.
  - v. Zinnjodid ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ ) in Kohlen-2-sulfid, H. Arctowski 11, 274.
  - v. Zinnjodid ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ ) in Methylenjodid, J. W. Retgers 3, 343.
  - v. Zirkoniumsulfaten, O. Hauser 45, 185.
- a. auch Löslichkeitslinien.

**Löslichkeit, beschränkte, s. Mischbarkeit, begrenzte.**
**Löslichkeitsbestimmung**

- auf kapillarem Wege, S. Motylewski 38, 416.
- durch Potentialmess., F. W. Küster, A. Thiel 33, 136.



**Löslichkeitsbestimmung**

Versuchsanordnung, C. L. v. Ende 26, 133.

**Löslichkeitseerniedrigung, relative**

v. Ammoniak in Ws. durch Harnstoffzusatz, F. Goldschmidt 36, 88.

v. Stickoxydul in Ws. durch Harnstoff, F. Goldschmidt 36, 91.

**Löslichkeitslinfe**

v. Amalgamen s. Löslichkeitslinn. v. Quecksilberlegg.

v. Antimonchlorid u. -oxy-chloriden ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ ), in Ws. u. Chlorwasserstoffsäure, J. M. van Bemmelen, P. A. Meerburg, N. Huber Noodt 33, 298.

v. Barium-Quecksilberverbb. i. Quecksilber, W. Kerp, W. Böttger, H. Iggena 25, 44.

v. Boraten d. Kaliums u. Natriums, M. Dukelski 50, 88.

v. Cadmiumhalogeniden u. Hydraten, R. Dietz 20, 258.

v. Cadmiumnitrat-4-(9-)Hydrat, R. Funk 20, 396.

v. Cersulfathydraten ( $\text{Ce}^{\text{III}}$ ) 5-8- u. 12-Hydrat, W. Muthmann, H. Bölig 16, 455.

v. Cersulfathydraten, 4-5-8-9-12-Hydrat, I. Koppel 41, 377.

v. Eisennitrat ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), 6-9-Hydrat, R. Funk 20, 396.

v. Eisen-2-Kalium-2-sulfat ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ ) 2-, 4-, 6-Hydrat, F. W. Küster, A. Thiel 21, 121.

v. Kainit im Syst.  $\text{Mg}^{\text{II}}$ ,  $\text{K}^+$ ,  $\text{SO}_4^{\text{II}}$ ,  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{H}_2\text{O}$ , W. Meyerhoffer 34, 147.

v. Kalium-Quecksilberlegg., W. Kerp, W. Böttger, H. Winter 25, 19.

v. Kobaltnitrat-3-(6-9-)Hydrat, R. Funk 20, 396.

v. Kupfernitrat ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ ) 3-6-9-Hydrat, R. Funk 20, 396.

v. Lithium-Quecksilberlegg., W. Kerp, W. Böttger, H. Winter 25, 16.

v. Magnesiumnitrat-6-(9-)Hydrat, R. Funk 20, 396.

v. Mangannitrat ( $\text{Mn}^{\text{II}}$ ) 3-6-Hydrat, R. Funk 20, 396.

v. Natrium-Quecksilberlegg., W. Kerp, W. Böttger, H. Winter 25, 8.

v. Nickelnitrat ( $\text{Ni}^{\text{II}}$ ) 3-6-9-Hydrat, R. Funk 20, 396.

v. Platin-1-Magnesium-4-cyanid ( $\text{Pt}^{\text{II}}$ ), Hydrate, H. Buxhoeveden, G. Tammann 15, 324.

v. Quecksilberhalogeniden ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ), in Kohlen-2-sulfid, H. Arctowski 6, 264.

v. Quecksilberlegg., W. Kerp, W. Böttger 25, 1.

v. Strontium-Quecksilberlegg., W. Kerp, W. Böttger, H. Iggena 25, 35.

v. Zinkhalogeniden u. Hydraten, R. Dietz 20, 246.

v. Zinknitrat-3-(6-9-)Hydrat, R. Funk 20, 396.

s. auch Löslichkeit

**Löslichkeitsprodukt**

v. Kupferhalogeniden, G. Bodländer, O. Storbeck 31, 465, 474.

v. Quecksilberrhodanid ( $\text{Hg}^{\text{I}}$ ) u. -oxyd ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ), H. Grossmann 43, 356.

v. Silbercyanid, -halogeniden u. -sulfid, R. Lucas 41, 193.

v. Thalliumhydroxyd ( $\text{Tl}^{\text{III}}$ ), R. Abegg, J. F. Spencer 44, 397.

v. Zinkoxalat, F. Kunschert 41, 342.

**Löslichkeitsverhältnisse**

d. Calciumsalze d. ozeanischen Salzablagerungen, J. H. van't Hoff 47, 244.

**Lösungen**

v. Aluminiumhydroxyd in Natriumhydroxyd, Leitverm., Konstit., A. Hantzsch 30, 296.

# Lösungen

- v. Arsen (gelb), in Kohlen-2-sulfid, Darst., Eigenschaften, H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 439.
- v. Bleihydroxyd in Natriumhydroxyd, Leitverm., Konstit., A. Hantzsch 30, 308.
- Durchsichtigkeit der Lösgg. farbloser Salze, W. Spring 13, 19.
- v. Germaniumhydroxyd in Natriumhydroxyd, Leitverm., Verseifungsgeschw., Konstit., A. Hantzsch 30, 313.
- v. Jod, Bez. d. Farbe z. Brechungsverm. d. Lösungsmittel, G. Krüss, E. Thiele 7, 64.
- v. Jod, Farbänderungen m. d. Temp., G. Krüss, E. Thiele 7, 64.
- v. Jod, Verbb. m. d. Lösungsmitteln, G. Krüss, E. Thiele 7, 63.
- v. Kieselsäure in Natriumhydroxyd, Leitverm., Konstit., A. Hantzsch 30, 295.
- Kontraktion bei d. Lösg. v. Stoffen, Anw. z. Molekulargewichtsbest., J. Traube 8, 323.
- v. Kupferbromid ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ ) in Bromkalium, Gleichgeww., G. Bodländer, O. Storbeck 31, 459.
- v. Kupferchlorid ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ ) u. Chloriden, Gleichgeww., G. Bodländer, O. Storbeck 31, 1.
- v. Metallen in Elektrolytschmelzen, G. Auerbach 28, 41.
- v. Metallfluoriden, A. Jaeger 27, 22.
- v. Metallhydroxyden in Alkalien; Leitverm., Verseifungsgeschw., A. Hantzsch 30, 289.
- v. Metallsalzen, Zustand d. Gelösten, A. Werner 3, 294.
- v. Molekularverbb., Gefrier- u. Siedepp., G. Krüss, E. Thiele 7, 74.
- als Molekularverbb. betrachtet, R. Abegg 39, 353.
- v. Quecksilberjodid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ) in organ. Lösungsmitteln, O. Šulc 25, 401.
- Schichtenbildg. in Lösgg., J. M. van Bemmelen 18, 16.
- Theorien, H. Arctowski 6, 393.
- Ursachen d. Jonisation u. d. osmotischen Druckes, J. Traube 8, 323.
- Wechselwirkung zw. Gelöstem u. Lösungsmittel, P. Walden, M. Centnerzwer 30, 241.
- v. Zinkhydroxyd in Natriumhydroxyd; Leitverm., Verseifungsgeschw., Konstit., A. Hantzsch 30, 298.
- v. Zinnhydroxyd ( $\text{Sn}^{\text{II}}$ ) in Natriumhydroxyd, Leitverm., Verseifungsgeschw., Konstit., A. Hantzsch 30, 305.

# Lösungen, feste

- v. Kupfercyanid ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ ) in Ammonium-hypo-sulfit, A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 107.
- v. Kupfer- ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ ) u. Silber-hypo-sulfit m. Natrium-hypo-sulfit, A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 101.
- v. Magnesiumoxalat in Calciumoxalat, Th. W. Richards, C. F. McCaffrey, H. Bisbee 28, 71.
- v. Metall in Halogeniden, Ursache d. diluten Färbung v. Alkali- u. Erdalkalihalogeniden, L. Wöhler, H. Kasarnowski 47, 358.
- v. Quecksilber m. Zinn, Blei, Cadmium, N. A. Puschin 36, 215.
- v. Silberbromid-Silberrhodanid, Gleichgeww. m. Lösgg., Lösl., F. W. Küster, A. Thiel 33, 129.

**Lösungen, feste**

v. Silbercyanid in Ammonium-*hypo*-sulfid, A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 105.

v. Wismut-Natrium-*hypo*-sulfid in Wismut-Kalium-*hypo*-sulfid, F. W. Küster, M. Grütters 36, 325.

s. auch Mischkrystalle.

**Lösungen, gefärbte**

Beeinflussung d. Absorptionsspektrums durch d. Temp., G. u. H. Krüss, H. Bremer 1, 112.

**Lösungen, kolloidale s. Kolloidlösungen, Kolloid, Hydrosol u. Hydrogel.****Lösungen, labile**

Wesen derselben, Grenze gegen metastabile Lösgg., F. W. Küster 33, 363.

**Lösungen, metastabile**

Wesen derselben, Grenze gegen labile Lösungen, F. W. Küster 33, 363.

**Lösungen, übersättigte**

v. Jodsäure, E. Groschuff 47, 338.

v. Zinkchlorid in Ws., F. Mylius, R. Dietz 44, 209.

**Lösungen, titrimetrische**

Einstellung nach dem Volumgewicht, F. W. Küster, S. Münch 43, 373.

s. auch Mafsanalyse.

**Lösungsdruck**

C. Fredenhagen 29, 432.

Abhängigkeit v. Medium, G. Bodländer 32, 235.

Abhängigkeit v. Medium, R. Lorenz 32, 239.

v. Chlor in Salzschnmelzen, R. Lorenz 31, 389.

v. Halogeniden, P. Rohland 18, 327.

Wirkung bei Hydratationsreaktt., P. Rohland 31, 439.

**Lösungsgeschwindigkeit s. Auflösungsgeschwindigkeit.****Lösungsgleichgewicht s. Löslichkeit u. Löslichkeitslinie.****Lösungsmittel**

anorganische, P. Walden 25, 209.

anorganische ( $\text{AsBr}_3$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{Cl.OH}$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{SO}_2[\text{CH}_3]_2$ ), P. Walden 29, 371.

Dissoziationsverm. in Abhängigkeit v. andern Eigenschaften, P. Walden.

M. Centnerszwer 30, 202.

organische f. Quecksilberhalogenverbb., O. Šulc 25, 399.

**Lösungstension**

v. Indium, A. Thiel 39, 119.

**Lösungstension, elektrolytische**

Zusammenhang m. Volumen d. Atome, J. Traube 40, 332.

**Lösungsvermögen**

anorganischer Flüssigkeiten f. anorg. u. org. Stoffe, P. Walden 29, 371.

**Lösungsvolumen, atomares**

J. Traube 8, 12; s. auch Atomvolumen in Lös.

**Lösungsvolumen, molekulares**

J. Traube 8, 12; s. auch Molekularvolumen in Lös.

**Lösungswärme**

v. Alkalihalogensalzgemischen u. ihren Schnmelzen im Gleichgew.

N. u. Wl. Békétóff 40, 367.

**Lösungswärme**

Anw. z. Best. d. Zusammensetz. v. Schmelzen, N. u. Wl. Békétóff 40, 361.  
v. Arsenoxyd ( $As^{III}$ ), L. Bruner, St. Tolloczko 37, 455.

v. Kalium-Natriumchlorid u. Kaliumchlorid-Kaliumjodidgemischen, Einfl.  
d. Zeit, N. u. Wl. Békétóff 40, 363.

s. auch thermochemische Daten.

**Lokalströme, elektrische**

Einfl. auf Auflösungsgeschw. v. Zink, T. Ericson-Aurén 27, 209.

**Luft**

Lösl. in Schwefelsäure, O. F. Tower 50, 388.

**Luftthermometer**

Benutzung z. Best. d. Sdpp., F. Freyer, V. Meyer 2, 3.

**Luminescenz**

d. Bunsenflamme, F. Haber, F. Richardt 38, 52.

**Luteochromverbindungen s. Chromammine.****Luteokobaltverbindungen s. Kobaltammine.****M****Magisterium Bismuthi**

Zusammensetz., G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 332.

**Magnesium**

Abscheidung, elektrolyt., aus wässr. Lösg., A. Siemens 41, 251.

Absorptionsverm. für Stickstoff, W. Hempel 21, 20.

Anw. in d. qual. Analyse, W. Hempel 16, 22.

App. z. Best. d. aus Säuren durch Magnesium entwickelten Wasser-  
stoffs durch Wägung, L. L. Kreider 44, 154.

Atomgewichtsbest., Th. W. Richards, H. G. Parker 13, 81.

Best. durch Fällung m. organ. Basen, W. Herz, K. Drucker 26, 347.

Best. als Magnesium-Ammoniumphosphat, F. A. Gooch, M. Austin 20, 184.

Best. als Magnesium-Ammoniumphosphat, M. Austin 32, 366.

Einw. auf Natriumamid, F. Ephraim 44, 191.

Fällbarkeit durch Ammoniak in Gegenw. v. Ammonsalzen, Ge-  
frierpp. v. Magnesium-Ammoniumchloridlösgg., F. P. Tread-  
well 37, 326.

Lösl. in Quecksilber, W. Kerp, W. Böttger, H. Iggena 25, 33.

Nachw. m. Ammoniumphosphat, P. Schottländer 7, 343.

Smp., Smpp., Gleichgew. u. Kleingefüge d. Legg. u. Verbb. m. Alumi-  
nium, G. Grube 45, 225.

Smp., Smpp., Kleingefüge d. Legg. u. Verbb. m. Antimon, Cadmium,  
Wismut, Zink, G. Grube 49, 72.

Smp., Smpp. u. Gleichgew. d. Legg. m. Blei, G. Grube 44, 117.

Smp., Smpp., heterog. Gleichgew. u. Kleingefüge d. Verbb. u. Legg.  
m. Blei u. Zinn, N. S. Kurnakow, N. J. Stepanow 46, 177.

Smp., Smpp. u. heterog. Gleichgew. d. Legg. m. Natrium, C. H. Ma-  
thewson 48, 191.

Smp., Gleichgew., heterog. (Erstarrungslin., Kleingefüge) d. Legg.  
m. Silber, S. F. Żemczużnyj 49, 400.

**Magnesium**

Smp., Smp. d. Verb. u. Legg. m. Thallium u. Zinn, G. Grube 46, 76.  
 Spektrum in d. Leuchtgassauerstoffflamme, O. Vogel 5, 49.  
 Trenng. v. Barium, elektrolyt., A. Coehn, W. Kettembeil 88, 199.

**Magnesiumacetat**

Gleichgew. d. ammoniak. Lösg., J. M. Lovén 11, 408.

**Magnesium-1-Äthylendiammonium-2-sulfat-4-Hydrat**

H. Grossmann, B. Schück 50, 29.

**4-Magnesium-3-Aluminium**

Smp., Gleichgew. m. Magnesium-Aluminiumschmelzen, G. Grube 45, 225.

**Magnesiumamalgam s. Legierungen v. Magnesium m. Quecksilber.****Magnesium-Ammoniumarsenat**

Zusammensetz. in d. Analyse, M. Austin 23, 146.

**Magnesium-2-Ammonium-2-carbonat-4-Hydrat**

G. v. Knorre 84, 283.

**Magnesium-1-Ammonium-1-Hydro-2-carbonat-4-Hydrat**

G. v. Knorre 84, 283.

**Magnesium-Ammoniumphosphat**

Zusammensetz. in d. Analyse, F. A. Gooch, M. Austin 20, 126.

Zusammensetz., H. Neubauer 22, 162.

Zusammensetz., F. A. Gooch, M. Austin 22, 168.

**3-Magnesium-2-Antimon**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, G. Grube 49, 87.

**Magnesiumbicarbonat s. Magnesium-Hydro-carbonat.****2-Magnesium-1-Blei**

Smp., Gleichgew. m. geschm. Magnesium-Bleilegg., Kleingefüge,  
 G. Grube 44, 117.

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, N. S. Kurnakow, N. J. Stepanow 46, 187.

**Magnesiumborat**

Anw. z. Best. d. Borsäure, A. Reischle 4, 111.

$2\text{MgO} \cdot \text{B}_2\text{O}_3$ , Bildg. aus Schmelzen, W. Guertler 40, 237.

$3\text{MgO} \cdot \text{B}_2\text{O}_3$ , Bildg. aus Schmelzen, W. Guertler 40, 237.

**Magnesiumbromid**

Gleichgew. heterog., m. Äthyläther, B. N. Menshutkin 49, 207.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 80.

**Magnesiumbromid-1-Äthyläther**

Darst., Gleichgew. heterog., Lösl., B. N. Menshutkin 49, 207.

**Magnesiumbromid-2-Äthyläther**

Darst., Gleichgew. heterog., Lösl., B. N. Menshutkin 49, 84.

**Magnesiumbromid-6-Hydrat**

Verh. beim Erhitzen in Luft u. Bromwasserstoff, Konstit., J. L.  
 Kreider 46, 353.

**Magnesium-Brom-Molybdänit s. Molybdän-Magnesium-oxy-bromid ( $\text{Mo}^7$ ).****Magnesium-1-Cadmium**

Smp., Umwandlungsp., Mischkryst. v. Cd u. Mg, G. Grube 49, 72.

**Magnesium-1-Cäsium-3-bromid-6-Hydrat**

H. L. Wells, G. F. Campbell 5, 276.

**Magnesium-1-Cäsium-3-chlorid-6-Hydrat**

H. L. Wells, G. F. Campbell 5, 276.

**Magnesium-2-Cäsium-2-sulfat-6-Hydrat**

Lösl., J. Locke 33, 74.

**2-Magnesium-1-Calcium-6-chlorid-12-Hydrat**

Tachhydrit, Bildg. in ozeanischen Salzablagerungen, J. H. van't Hoff 47, 244.

**Magnesium-2-Calcium-2-Kalium-4-sulfat-2-Hydrat**

Polyhalit, Bildg. in ozeanischen Salzablagerungen, J. H. van't Hoff 47, 244.

**Magnesium-4-Calcium-2-Kalium-6-sulfat-2-Hydrat**

Krugit, Bildg. in ozeanischen Salzablagerungen, J. H. van't Hoff 47, 244.

**Magnesiumcarbonat**

Dissoziation durch Erhitzen, Bildg. basischer Carbonate, O. Brill 45, 282.

Lösl. in Alkali-Hydro-carbonatlösung, K. Kippenberger 6, 177.

**Magnesium-Hydro-carbonat**

Existenz in Lösung, K. Kippenberger 18, 414.

Lösl., Abhängigkeit v. Kohlen-2-oxyddruck, F. P. Treadwell, M. Reuter 17, 195.

**Magnesiumcarbonat-3-Hydrat**

Darst., Dichte, G. v. Knorre 34, 260.

**Magnesiumcarbonat-3 $\frac{1}{4}$ -Hydrat**

krystallisiert, K. Kippenberger 6, 179.

**Magnesiumcarbonat, basisches**

Dissoziationstemp. d. basischen Carbonate, O. Brill 45, 282.

**Magnesium-Cer (in Doppelsalzen) s. Cer-Magnesium.**

**Magnesium-pyro-chlorantimonat s. Antimon-Magnesiumchlorid.**

**Magnesiumchlorat**

Molekularvol. in Lösung, J. Traube 8, 31.

**Magnesiumchlorchromat-9-Hydrat**

S. Loewenthal 6, 358.

**Magnesiumchlorid**

Diffusion in Silbernitratgelatine, J. Hausmann 40, 128.

Einfl. auf Auflösungsgeschw. v. Zink in SS., T. Ericson-Aurén 27, 242.

Gefrierp. d. Lösung in Gegenw. v. Ammonchlorid, F. P. Treadwell 37, 326.

Gleichgew. d. ammoniakal. Lösung, J. M. Lovén 11, 408.

Gleichgew.:  $\text{MgCl}_2 + 2\text{NH}_4\text{OH} \rightleftharpoons \text{Mg}(\text{OH})_2 + 2\text{NH}_4\text{Cl}$ , W. Herz, H. Muhs 38, 138.

Gleichgew. heterog.:  $\text{Mg}^{++}$ ,  $\text{K}^+$ ,  $\text{Na}^+$ ,  $\text{Ca}^{++}$ ,  $\text{SO}_4^{--}$ ,  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{H}_2\text{O}$  (Bildungsverhältnisse ozeanischer Salzablagerungen), J. H. van't Hoff 47, 244.

Katalysator für Hydrationsreakt., P. Rohland 31, 440.

Molekularvol. in Lösung, J. Traube 8, 30.

Reindarst., Th. W. Richards, H. G. Parker 13, 87.

Verb. m. Jod-3-chlorid  $\text{MgCl}_2 \cdot 2\text{JCl}_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ , R. F. Weinland, Fr. Schlegelmilch 30, 141.

Verh. gegen Piperidin, A. Werner, P. Ferchland 15, 12.

Zersetzungsspanng. d. Lösung an Quecksilberkathoden, W. Kettembeil 38, 222.

**Magnesiumchlorid-6-Hydrat**

Verh. beim Erhitzen in Luft u. Chlorwasserstoff, Konstit., F. A. Gooch, F. M. McClenahan 40, 28.

**Magnesiumhydroxyd**

Fällung durch Piperidin, W. Herz 27, 310.

Gleichgew.:  $\text{MgCl}_2 + 2\text{NH}_4\text{OH} \rightleftharpoons \text{Mg}(\text{OH})_2 + 2\text{NH}_4\text{Cl}$ , W. Herz, G. Muhs 33, 133.

Verb. m. Eisensulfid s. Eisen-Magnesium-*hydroxy*-sulfid.

**Magnesiumjodid**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 30.

**Magnesiumjodid-2-Äthyläther**

Darst., Lösl., Gleichgew. heterog., B. N. Menshutkin 49, 34.

**Magnesium-2-Kalium-2-carbonat-4-Hydrat**

Darst., Verh. gegen  $\text{Ws.}$ , G. v. Knorre 34, 274.

**Magnesium-1-Kalium-1-Hydro-2-carbonat-4-Hydrat**

Darst., Verh. gegen  $\text{Ws.}$ , Dichte, G. v. Knorre 34, 269.

**Magnesium-1-Kalium-3-chlorid-6-Hydrat**

(Carnallit) Löslichkeitslin. u. Gleichgew., W. Meyerhoffer 34, 147.

**Magnesium-1-Kalium-1-chlorid-1-sulfat-3-Hydrat**

Bildungstemp., Löslichkeitslin., W. Meyerhoffer 34, 147.

**2-Magnesium-2-Kalium-3-sulfat**

(Langbeinit) Löslichkeitslin. u. Gleichgew., W. Meyerhoffer 34, 147.

**Magnesium-2-Kalium-2-sulfat-4-Hydrat**

(Leonit) Löslichkeitlin. u. Gleichgew., W. Meyerhoffer 34, 147.

**Magnesium-2-Kalium-2-sulfat-6-Hydrat**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 31.

(Schönit) Löslichkeitslin. u. Gleichgew., Darst. aus Kainit, W. Meyerhoffer 34, 147.

**Magnesium-1-Kalium-1-Hydro-2-sulfat-2-Hydrat**

Bildg., Zusammensetz. d. ges. Lsg., W. Meyerhoffer, F. G. Cottrell 27, 442.

**Magnesium-Kupfer** (in Doppelsalzen) s. Kupfer-Magnesium.

**Magnesiumlegierungen** s. Legierungen v. Magnesium.

**Magnesiummolybdänit**, bromiertes, s. Molybdän-Magnesium-*oxy*-bromid ( $\text{Mo}^{\text{V}}$ ).

**Magnesium-2-Natrium-2-carbonat**

Darst., Verh. gegen  $\text{Ws.}$ , Krystallform, G. v. Knorre 34, 279.

**Magnesium-1-Natrium-1-Hydro-2-carbonat-4-Hydrat**

Nichtexistenz, G. v. Knorre 34, 278.

**Magnesium-Natriumphosphat**

$\text{MgNa}_2\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 13\text{H}_2\text{O}$ , M. Stange 12, 453.

**Magnesiumniobat** ( $\text{Nb}^{\text{V}}$ )

Darst., Dichte, Krystallform, A. Larsson 12, 196.

**Magnesiumnitrat**

Gleichgew. d. Lsg. m. Ammoniak, G. M. Lovén 11, 407.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 30.

**Magnesiumnitrat-6-(9)-Hydrat**

Darst., Lösl., Existenzgebiet, R. Funk 20, 394.

**2-Magnesium-3-nitrid**

Verh. gegen Phosphor-3-chlorid, E. A. Schneider 7, 353.

**Magnesiumnitrit**

Darst., Hydrate, F. Vogel 35, 397.

**Magnesiumoxalat**

Einschließung durch Calciumoxalat, Th. W. Richards, C. F. McCaffrey, H. Bisbee 28, 71.

**Magnesiumoxyd**

Best. d. Neutralisationspunktes durch Leitfähigkeitsmessungen, F. W. Küster, M. Grütters, W. Geibel 42, 281.

Einw. auf Arsensulfid ( $\text{As}^{\text{III}}$ ) u. Schwefel, W. Foster jr. 37, 59.

Einw. auf Arsensulfid ( $\text{As}^{\text{V}}$ ), Bildg. v. Sulfoarsenaten, L. W. McCay, W. Foster 41, 452.

Gleichgew. heterog., m. 2-Bor-3-oxyd in Schmelzen, Boratbildg., W. Guertler 40, 286.

Lösl. in  $\text{Ws}$ , J. M. Lovén 11, 412.

**Magnesium-4-Hydro-2-phosphat**

Darst., Verh. gegen  $\text{Ws}$ ., J. Stoklasa 1, 308.

Verh. in d. Wärme u. gegen Alkohol, J. Stoklasa 3, 73.

**Magnesium-pyro-phosphat**

Anw. z. Best. d. Phosphorsäure, H. Neubauer 2, 45.

**Magnesium-Platin** (in Doppelsalzen) s. **Platin-Magnesium**.**Magnesiumrhodanid**

Gleichgew. d. ammoniakal. Lösg., J. M. Lovén 11, 408.

**Magnesiumsalze**

Gleichgew. d. Lösgg. gegen Ammoniak, J. M. Lovén 11, 404.

**Magnesium-1-Silber**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, S. F. Żemczużnyj 49, 400.

**3-Magnesium-1-Silber**

Gleichgew. m. Schmelzen, S. F. Żemczużnyj 49, 400.

**Magnesiumsulfat**

Einfl. auf Auflösungsgeschw. v. Zink in Säuren, T. Ericson-Aurén 27, 239.

Einfl. a. d. Entwässerung v. Kupferhydroxyd ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ ), W. Spring, M. Lucion 2, 218.

Elektrolyse d. Lösg. in Gegenw. v. Nickel- u. Kobaltsulfat, Abscheidung v. Legg, Gefrierpp. d. Lösgg., A. Siemens 41, 251.

Gleichgew. d. ammoniakal. Lösg., J. M. Lovén 11, 408.

Gleichgew. heterog., im System  $\text{Mg}^{\text{II}}$ ,  $\text{K}^+$ ,  $\text{Na}^+$ ,  $\text{Ca}^{\text{II}}$ ,  $\text{SO}_4^{\text{II}}$ ,  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{H}_2\text{O}$ , J. H. van't Hoff 47, 244.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 81.

Verb. m. Kaliumchlorid (Kainit), Gleichgew., W. Meyerhoffer 34, 145.

**Magnesiumsulfat, basisches**

$6\text{Mg}(\text{OH})_2 \cdot \text{MgSO}_4 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ , J. Thugutt 2, 150.

**Magnesiumsulfat-1-Hydrat**

(Kieserit), Löslichkeitslin. u. Gleichgew., W. Meyerhoffer 34, 147.

**Magnesiumsulfat-7-Hydrat**

Mischkryst. m. Vanadiumsulfat ( $\text{V}^{\text{III}}$ ), Isodimorphie, A. Piccini, L. Marino 32, 64.

**Magnesiumsulfit, basisches**

$11\text{MgSO}_3 \cdot 2\text{Mg}(\text{OH})_2 \cdot 22\text{H}_2\text{O}$ , K. Seubert, M. Elten 4, 56.

**Magnesiumsulfit-6-Hydrat**

K. Seubert, M. Elten 4, 55.



**2-Magnesium-1-Thallium**

Gleichgew. m. Schmelzen, G. Grube 46, 76.

**3-Magnesium-2-Thallium**

Gleichgew. m. Schmelzen, G. Grube 46, 76.

**8-Magnesium-3-Thallium**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, G. Grube 46, 76.

**Magnesium-1-thioglykolat-8-Hydrat**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 236.

**Magnesium-Thorium (in Doppelsalzen) s. Thorium-Magnesium.****3-Magnesium-2-Wismut**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, G. Grube 49, 83.

**Magnesium-2-Zink**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, G. Grube 49, 77.

**2-Magnesium-1-Zinn**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, G. Grube 46, 76.

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, Krystallform, Dichte, N. S. Kurnakow, N. S. Stepanow 46, 177.

**Magnet Eisen**

Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.

**Magnetismus**

v. Eisen-Eisensulfidgemischen, W. Treitschke, G. Tammann 49, 320.

v. Eisen-Manganlegg., M. Levin, G. Tammann 47, 136.

v. Eisen-Siliciumlegg., W. Guertler, G. Tammann 47, 163.

d. Erde, Einfl. auf d. Atomgew. v. Eisen, G. P. Baxter 38, 242.

v. Kobalt, Nickel u. ihren Legg., magnetische Umwandlungslin., W. Guertler, G. Tammann 42, 353.

v. Nickel-Antimonlegg., K. Lossew 49, 58.

v. Nickel-Goldlegg., M. Levin 45, 238.

v. Nickel- u. Kobaltstählen, magnetische Umwandlungslinn., W. Guertler, G. Tammann 45, 205.

v. Nickel-Siliciumlegg., W. Guertler, G. Tammann 49, 93.

**Maltose**

Bildg. aus Stärke, Spaltung, F. E. Hale 31, 124.

**Mangan**

Best. durch Chlorsäure, Oxydationsstufe d. Niederschlages, F. A. Gooch, M. Austin 17, 253.

Best. als Mangan-Ammoniumphosphat, M. Austin 32, 367.

Best. als Mangancarbonat, M. Austin 17, 272.

Best. als 3-Mangan-4-oxyd, F. A. Gooch, M. Austin 17, 268.

Best. als Mangan-pyro-phosphat, F. A. Gooch, M. Austin 18, 339.

Best. als Sulfat, F. A. Gooch, M. Austin 17, 264.

Best., elektrolyt., aus Manganformiatlsg. ( $Mn^{II}$ ), H. S. Warwick 1, 298.

Best., elektrolyt., bei Gegenw. v. Wasserstoff-per-oxyd, C. Engels 2, 73.

Best., elektrolyt., als Mangan-2-oxyd, unter Zusatz v. Aceton, F. Kaepfel 16, 271.

Flüchtigkeit bei hohen Temp., R. Lorenz, F. Heusler 3, 225.

Smp., Smp., Gleichgew., heterog., Kleingefüge, Magnetismus d. Legg. m. Eisen, M. Levin, G. Tammann 47, 136.

**Mangan**

Smp., Smp., Kleingefüge d. Verbb. u. Legg. m. Silicium, F. Doerincel 50, 117.

Spektrum in d. Leuchtgassauerstofflamme, O. Vogel 5, 47.

Trenng. v. Arsen durch Wasserstoff-*per*-oxyd, P. Jannasch, H. Kammerer 10, 409.

Trenng. v. Cadmium u. Kupfer durch Wasserstoff-*per*-oxyd, P. Jannasch, A. Röttgen 8, 307.

Trenng. v. Chrom durch Wasserstoff-*per*-oxyd, P. Jannasch, E. v. Cloedt 10, 398.

Trenng. v. Chrom durch Ammonium-*per*-sulfat, M. Salinger 33, 343.

Trenng. v. Kobalt u. Nickel durch Wasserstoff-*per*-oxyd, P. Jannasch, H. Lehnert 12, 126.

Trenng. v. Kupfer u. Zink durch Wasserstoff-*per*-oxyd, P. Jannasch 12, 137.

Trenng. v. Zink durch Wasserstoff-*per*-oxyd, P. Jannasch, E. v. Cloedt 10, 405.

Trenng., elektrolytische, v. Cadmium u. Zink in ameisensaurer Lsg., H. S. Warwick 1, 298.

Verh. gegen Kohlen-2-oxyd, Kohlenoxyd, Wasserstoff u. Stickstoff bei Weißglut, R. Lorenz, F. Heusler 3, 226.

Verh. im Stickstoff-Wasserstoffstrom, Katalysator d. Ammoniakbildg. aus d. Elemm., F. Haber, G. van Oordt 44, 370.

**Manganacetat ( $Mn^{III}$ )**

Darstellungsmethd., O. T. Christensen 27, 323.

**Mangan-oxy-acetat ( $Mn^{III, IV}$ )**

$(MnO_2)_2Mn_2(C_2H_3O_2)_4(C_2H_4O_2)_2$ , R. J. Meyer, H. Best 22, 184.

**Mangan-1-Äthylendiammonium-4-rhodanid-2-Hydrat**

H. Grossmann, B. Schück 50, 22.

**Mangan-1-Äthylendiammonium-2-sulfat-4-Hydrat ( $Mn^{II}$ )**

Darst., Krystallform, H. Grossmann, B. Schück 50, 27.

**Manganalaune ( $Mn^{III}$ )**

O. T. Christensen 27, 328; s. auch Mangan-Alkali-sulfate.

**Mangan-Ammoniumchlorid ( $Mn^{III}$ )**

wechselnder Zusammensetz., R. J. Meyer, H. Best 22, 187.

**Mangan-1-Ammonium-1-phosphat ( $Mn^{II}$ )**

M. Austin 32, 367.

**Mangan-1-Ammonium-2-sulfat-12-Hydrat ( $Mn^{III}$ )**

Darst., Eigenschaften, O. T. Christensen 27, 336.

**Mangan-2-Anilinium-4-rhodanid ( $Mn^{II}$ )**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 393.

**Manganate**

Potentiale d. Lsgg., C. Fredenhagen 29, 447.

Verh. gegen Fluorwasserstoffsäure, R. F. Weinland, O. Lauenstein 20, 40.

**Per-Manganate**

Bildg. durch elektrolytische Oxydation in Gegenw. v. Flusssäure, F. W. Skirrow 33, 27.

Oxydationspotential, F. Crotonino 24, 227.

**Per-Manganat**

Potentiale d. Lösgg., C. Fredenhagen 29, 447; s. auch Kalium-per-manganat.

**Manganborat  $MnB_4O_7$** 

Bildg. aus Schmelzen, W. Guertler 40, 244.

Entglasungstemp., Krystallisationsgeschw., W. Guertler 40, 270.

**Manganbromid ( $Mn^{II}$ )**

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

**Manganbromid-2-Pyridin ( $Mn^{II}$ )**

R. J. Meyer, H. Best 22, 182.

**Mangan-2-Chlorsulfat-5-chlorid ( $Mn^{III}$ )**

R. J. Meyer, H. Best 22, 187.

**Mangan-1-Chlorsulfat-2-sulfat-12-Hydrat ( $Mn^{III}$ )**

Alaun, A. Piccini 17, 361.

Darst., Eigenschaften, O. T. Christensen 27, 329.

Darst., Krystallform, A. Piccini 20, 12.

**Mangan-2-Chlorsulfat-2-sulfat-6-Hydrat ( $Mn^{II}$ )**

Lösl., J. Locke 33, 74.

**Mangancarbonat-Hydroxylamin ( $Mn^{II}$ )**

H. Goldschmidt, K. Syngros 5, 138.

**Mangan-Cer (in Doppelsalzen) s. Cer-Mangan.****Mangan-2-Chinolinium-5-chlorid ( $Mn^{III}$ )**

R. J. Meyer, H. Best 22, 181.

**Mangan-4-Chinolinium-6-rhodanid ( $Mn^{II}$ )**

Darst., Krystallform, H. Grossmann, F. Hünseler 46, 383.

**Manganchlorid ( $Mn^{II}$ )**

Gefrierpp. d. Lösgg., H. Goldschmidt, K. Syngros 5, 139.

Gefrierpp. d. Lösgg. in Gegenw. v. Ammoniumchlorid, F. P. Treadwell 37, 330.

Gleichgew. m. Ammoniak, W. Herz 22, 281.

Leitverm., F. Reitzenstein 18, 293.

Leitverm. d. Lösg. in Ws. u. Alkohol, Einfl. v. Schwefelharnstoff,

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 34.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

Verb. m. Jod-3-chlorid:  $MnCl_2 \cdot 2JCl_3 \cdot 8H_2O$ , R. F. Weinland, Fr. Schlegelmilch 30, 139.

**Manganchlorid ( $Mn^{III}$ )**

Bibliographie, R. J. Meyer, H. Best 22, 169.

**Manganchlorid ( $Mn^{IV}$ )**

Bibliographie, R. J. Meyer, H. Best 22, 169.

**Manganchlorid-2-Chinolin ( $Mn^{II}$ )**

F. Reitzenstein 18, 295.

**Manganchlorid-2-Pyridin ( $Mn^{II}$ )**

Darst., Leitverm., F. Reitzenstein 18, 292.

**Mangan-4-chlorid-2-Pyridin ( $Mn^{IV}$ )**

Darst., Leitverm., molekular, F. Reitzenstein 18, 291.

**Manganchlorid-4-Schwefelharnstoff ( $Mn^{II}$ )**

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

**Manganchromat ( $Mn^{II}$ )**

Bildg., Zersetz., Doppelsalze, M. Gröger 44, 453.

**Manganfluorid ( $Mn^{IV}$ )**

Bildg. durch elektrolytische Oxydation in Gegenw. v. Flusssäure, F. W. Skirrow 33, 27.

**Manganhydroxyd**

Bildg. bei Elektrolyse v. Mangan-3-Kalium-6-cyanid, H. von Hayek 39, 254.

**Manganhydroxyd ( $Mn^{II}$ )**

Gleichgew. m. Ammoniumsalsen, W. Herz 21, 243

Lösli. in Ws., W. Herz 22, 288.

**Manganige Säure**

Salze (Manganite), M. Salinger 33, 322.

**Manganite**

Bibliographie, M. Salinger 33, 322.

Bildg. durch Redukt. v. Kalium-per-manganat m. Wasserstoff-per-oxyd, M. Salinger 33, 344.

Darst. durch Ammonium-per-sulfat, M. Salinger 33, 322.

Verh. gegen Fluorwasserstoffsäure, R. F. Weinland, O. Lauenstein 20, 40.

**Mangan-2-Kalium-5-chlorid ( $Mn^{III}$ )**

R. J. Meyer, H. Best 22, 185.

**Mangan-2-Kalium-6-chlorid ( $Mn^{IV}$ )**

R. J. Meyer, H. Best 22, 186.

**2-Mangan-5-Kalium-12-chlorid ( $Mn^{III, IV}$ )**

R. J. Meyer, H. Best 22, 185.

**Mangan-2-Kalium-2-chromat-2-Hydrat ( $Mn^{II}$ )**

M. Gröger 44, 460.

**Mangan-3-Kalium-6-cyanid ( $Mn^{III}$ )**

Elektrolyse, H. von Hayek 39, 254.

Leitverm., P. Walden 23, 375.

Verh. gegen Eisensalze ( $Fe^{II, III}$ ), P. Straus 9, 7.**Mangan-4-Kalium-6-cyanid ( $Mn^{II}$ )**

Bildg. bei Elektrolyse v. Mangan-3-Kalium-6-cyanid, H. von Hayek 39, 254.

Verh. gegen Eisensalze ( $Fe^{II, III}$ ), P. Straus 9, 6, 8.**Mangan-2-Kalium-6-fluorid ( $Mn^{IV}$ )**

Darst., Krystallform, R. F. Weinland, O. Lauenstein 20, 42.

**Mangan-Kalium-oxalat ( $Mn^{III}$ )**

O. T. Christensen 27, 326.

**Mangan-2-Kalium-4-Hydro-2-hypo-phosphat** $MnK_2(H_2P_2O_6)_2 \cdot 3H_2O$ , Krystallform, C. Bansa 6, 149, 153.**Mangan-1-Kalium-2-sulfat ( $Mn^{III}$ )**

R. J. Meyer, H. Best 22, 188.

**Mangan-1-Kalium-2-sulfat-12-Hydrat ( $Mn^{III}$ )**

O. T. Christensen 27, 335.

**3-Mangan-2-Kalium-4-sulfid**

J. Milbauer 42, 440.

**Mangan-2-Kupfer-2-Ammonium-6-cyanid ( $Mn^{II}$ ,  $Cu^I$ )**

P. Straus 9, 14.

**Mangan-2-Kupfer-2-Kalium-6-cyanid** ( $\text{Mn}^{\text{II}}$ ,  $\text{Cu}^{\text{I}}$ )

P. Straus 9, 12.

**Mangan-2-Kupfer-2-Natrium-6-cyanid** ( $\text{Mn}^{\text{II}}$ ,  $\text{Cu}^{\text{I}}$ )

P. Straus 9, 13.

**Manganlegierungen s. Legierungen v. Mangan.**
**Manganmolybdätnate** ( $\text{Mn}^{\text{III, IV}}$ )

v. Kalium u. Ammonium, A. Rosenheim, H. Itzig 16, 76; s. Molybdän-säuremanganite.

**Per-Manganmolybdätnate** ( $\text{Mn}^{\text{VI}}$ )

C. Friedheim, M. Samelson 24, 65; s. Molybdänsäuremanganite.

**Manganmolybdänsäure-per-jodat** ( $\text{Mn}^{\text{VI}}$ )

C. W. Blomstrand 1, 38.

**Mangan-Natriumoxalat** ( $\text{Mn}^{\text{III}}$ )

O. F. Christensen 27, 327.

**Mangan-Natriumphosphat** ( $\text{Mn}^{\text{II}}$ )

 $\text{MnNa}_2\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ , M. Stange 12, 454.

**Mangannitrat**

Darst., Dichte, Krystallform, A. Larsson 12, 201.

**Mangannitrat** ( $\text{Mn}^{\text{II}}$ )

Gleichgew. m. Ammoniak, W. Herz 22, 282.

3-6-Hydrat, Darst., Lösl., Existenzgeb., R. Funk 20, 402.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 34.

**3-Mangan-2-Nitrid**

Bildg. u. Dissoziation; Verh. im Wasserstoffstrom, Zwischenprodukt bei Ammoniakbildg. aus d. Elemm. m. Mangan als Katalysator, F. Haber, G. van Oordt 44, 370.

**5-Mangan-2-nitrid**

Bildg., Existenz?, F. Haber, G. van Oordt 44, 370.

**Manganoxalat** ( $\text{Mn}^{\text{III}}$ )

Zerfall in Lösg., Kinetik d. Reakt., A. Skrabal 42, 6.

**Manganoxyd** ( $\text{Mn}^{\text{II}}$ )

Gleichgew., heterog., m. Boroxyd in Schmelzen, W. Guertler 40, 244.

Redukt. durch Wasserstoff 36, 24.

**Mangan-2-oxyd**

Redukt. durch Wasserstoff, F. Glaser 36, 23.

Verh. gegen Boroxydschmelzen, W. Guertler 40, 246.

Verh. beim Erhitzen, Ozonbildg., O. Brunck 10, 236.

Verb. m. Metalloxyden, M. Salinger 33, 322.

Kolloidales, rotes, Absorptionsverm. f. Kaliumsulfat, J. M. van Bemmelen 23, 349.

**2-Mangan-3-oxyd**

Redukt. durch Wasserstoff, F. Glaser 36, 24.

**3-Mangan-4-oxyd**

Bildg. durch Quecksilberoxyd, E. F. Smith, P. Heyl 7, 84.

Einw. v. Kaliumrhodanid, J. Milbauer 42, 439.

Redukt. durch Wasserstoff, F. Glaser 36, 24.

**Mangan-per-oxyd** ( $\text{Mn}^{\text{IV, V}}$ ),  $\text{Mn}_2\text{O}_7$ 

Bildg. bei Zersetz. v. Ammonium-per-manganat, O. T. Christensen 24, 215.

**Mangan-per-oxyd** s. **Mangan-2-oxyd**.

**Mangan-super-oxyd**

Einw. auf Oxalsäure, Kinetik d. Reakt., A. Skrabal 42, 49; s. auch **Mangan-2-oxyd**.

**Mangan-2-oxyd-Hydrat**

Darst., O. T. Christensen 27, 322.

**Manganoxyduloxyd** s. **3-Mangan-4-oxyd**.

**Manganoxyduloxyd-Hydrat**

O. T. Christensen 27, 322.

**Mangan-3-Phenylhydrazinium-5-rhodanid** ( $Mn^{II}$ )

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 401.

**Mangan-3 meta-phosphat-11-Hydrat** ( $Mn^{II}$ )

Darst., Leitverm., A. Wiesler 28, 199.

**Mangan-6 meta-phosphat** ( $Mn^{II}$ )

H. Lüder 5, 86.

**Mangan-2-Pyridinium-4-bromid** ( $Mn^{II}$ )

R. J. Meyer, H. Best 22, 182.

**Mangan-1-Pyridinium-3-chlorid** ( $Mn^{II}$ )

L. Pincussohn 14, 388.

**Mangan-2-Pyridinium-4-chlorid** ( $Mn^{II}$ )

L. Pincussohn 14, 388.

**Mangan-2-Pyridinium-5-chlorid** ( $Mn^{III}$ )

R. J. Meyer, H. Best 22, 179.

**Mangan-3-Pyridinium-5-rhodanid** ( $Mn^{II}$ )

Darst., Krystallform, H. Grossmann, F. Hünseler 46, 371.

**Manganrhodanid-2-Anilin** ( $Mn^{II}$ )

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 393.

**Manganrhodanid-4-Chinolin** ( $Mn^{II}$ )

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 393.

**Manganrhodanid-6-Phenylhydrazin** ( $Mn^{II}$ )

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 401.

**Manganrhodanid-2-Schwefelharnstoff** ( $Mn^{II}$ )

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

**Mangan-2-Rubidium-6-fluorid** ( $Mn^{IV}$ )

Darst., Krystallform, R. F. Weinland, O. Lauenstein 20, 44.

**Mangan-1-Rubidium-2-sulfat-12-Hydrat** ( $Mn^{III}$ )

Darst., Eigenschaften, O. T. Christensen 27, 333.

**Mangansalze** ( $Mn^{III}$ )

Kinetik d. Oxydationswirkung auf Oxalsäure, A. Skrabal 42, 6.

**Mangansaure Salze** s. **Manganate** und die einzelnen **Metallmanganate**.

**Per-Mangansaure Salze** s. **Per-Manganate** u. d. einzelnen **Metall-per-manganate**.

**Mangansilicid** s. **Mangan-Silicium**.

**Mangan-1-Silicium**

Gleichgew. m. Schmelzen, Smp., Kleingefüge, F. Doerinckel 50, 117.

**2-Mangan-1-Silicium**

Gleichgew. m. Schmelzen, Smp., Kleingefüge, F. Doerinckel 50, 117.

**Mangansodalith**

J. Thugutt 2, 117.

**Manganstahl**

Erstarrungslin., Magnetiums, M. Levin, G. Tammann 47, 136.

**Mangansulfat ( $Mn^{II}$ )**

Einfl. auf Auflösungsgeschw. v. Zink in Säuren, T. Ericson-Aurén 27, 239.

Einfl. auf Entwässerung v. Kupferhydroxyd ( $Cu^{II}$ ), W. Spring, M. Lucia 2, 214.

Einw. v. Ammonium-per-sulfat auf d. Lösgg. in Gegenw. v. Metallsalzen, M. Salinger 33, 330.

Gleichgew. m. Ammoniak, W. Herz 22, 282.

Molekularvol in Lösg., J. Traube 8, 34.

Oxydation durch elektrolytisch abgeschiedenes Fluor, F. W. Skirrow 33, 27.

**Mangansulfat ( $Mn^{III}$ )**

Verbb. m. Alkalisulfaten (Alaune), O. T. Christensen 27, 328.

**Mangansulfid**

Bildg. in Gelatinegel, Struktur d. Niederschlags, J. Hausmann 40, 123.

Bildg. aus 3-Mangan-4-oxyd u. Kaliumrhodanid, J. Milbauer 42, 439.

**Mangansulfid, basisches ( $Mn^{IV}$ )** $5MnSO_4 \cdot 2Mn(OH)_2 \cdot 8H_2O$ , K. Seubert, M. Elten 4, 83.**Mangansulfid-3-Hydrat ( $Mn^{IV}$ )**

K. Seubert, M. Elten 4, 82.

**Mangansulfophosphat ( $Mn^{IV}$ )** $Mn_2(PS_4)_2$ , E. Glatzel 4, 192.**Mangansuperoxyd s. Mangan-2-oxyd.****Mangan-Thalliumsulfat ( $Mn^{III}$ ,  $Tl^{II}$ )**

O. T. Christensen 27, 336.

**Manganthioglykolat-7-Hydrat**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 236.

**Mangan-Thorium (in Doppelsalzen) s. Thorium-Mangan.****Manganvanadinat ( $Mn^{IV}$ ,  $V^{IV}$ )**

A. Scheuer 16, 304.

**Manganverbindungen**

Gleichgew. u. Bildg. d. verschiedenen Oxydationsstufen, Theorie, A. Skrabal 42, 65.

**Mannit**

Einfl. a. Leitverm. v. Elektrolyten, A. Hantzsch 25, 335.

Einw. auf Wismutnitrat, L. Vanino, O. Hauser 28, 210.

Leitverm. d. Lösg., Einfl. auf Leitverm. v. Molybdänsäure, A. Rosenheim, A. Bertheim 34, 443.

**Marienglas**

Auflösungsgeschw., L. Bruner, St. Tolloczko 35, 28.

**Massanalyse**

Einstellung titrimetrischer Lösgg. n. d. Volumgew., F. W. Käster, S. Münch 43, 373.

Fällungsmeth. v. Chlor m. Silbernitrat (Anw. z. Atomgewichtsbest.), Th. W. Richards, R. C. Wells 47, 105.

**Massanalyse**

- Fällungsmeth. v. Eisenoxydsalzen ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ) durch Eisen-4-Kalium-6-cyanid ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ ) m. Kaliumrhodanid als Indikator, H. Moraht 1, 211.
- Jodometrie v. Alkalihydroxyd, Bariumhydroxyd u. SS., C. F. Walker, D. H. N. Gillespie 19, 194.
- Jodometrie v. Aluminium, S. E. Moody 46, 423.
- Jodometrie v. Antimon durch Kaliumjodat, L. W. Andrews 36, 80.
- Jodometrie v. Antimon, L. A. Youtz 37, 337.
- Jodometrie v. Arsen durch Kaliumjodat, L. W. Andrews 36, 80.
- Jodometrie v. Arsensäure, F. A. Gooch, J. C. Morris 25, 227.
- Jodometrie v. Borsäure, L. C. Jones 21, 169.
- Jodometrie v. Brom neben Rhodan, F. W. Küster, A. Thiel 35, 41.
- Jodometrie v. Bromsäure, F. A. Gooch, J. C. Blake 33, 96.
- Jodometrie v. Cer-2-oxyd ( $\text{Ce}^{\text{IV}}$ ), Ph. E. Browning 22, 298.
- Jodometrie v. Cer-2-oxyd ( $\text{Ce}^{\text{IV}}$ ) in Gegenw. v. Didym- u. Lanthanoxiden, P. Mengel 19, 75.
- Jodometrie v. Chlor, freiem, C. Friedheim 4, 145.
- Jodometrie v. Chloraten, L. W. Andrews 36, 80.
- Jodometrie v. Chromaten, L. W. Andrews 36, 79.
- Jodometrie v. Cyan in Jod, C. Meineke 2, 168.
- Jodometrie v. Cyanjodid, C. Meineke 2, 158.
- Jodometrie, Einfl. v. Chlorwasserstoffsäure auf die Titration v. Natrium-*hypo*-sulfit m. Jod, J. T. Norton 20, 221.
- Jodometrie v. Eisen, L. W. Andrews 36, 82.
- Jodometrie v. Eisenchlorid ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), K. Seubert, A. Dorrer 5, 339.
- Jodometrie v. Eisenoxyd ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ) durch Redukt. m. Natrium-*hypo*-sulfit, J. T. Norton 21, 177.
- Jodometrie v. Gold, H. Peterson 19, 63.
- Jodometrie v. Gold, F. A. Gooch, F. H. Morley 22, 200.
- Jodometrie v. Gold, R. N. Maxson 37, 81.
- Jodometrie v. Gold, Fehlergrenze, R. N. Maxson 40, 254.
- Jodometrie v. Jod, Destillation m. Arsensäure, F. A. Gooch, P. C. Browning 4, 178.
- Jodometrie v. Jod m. Kaliumjodat, L. W. Andrews 36, 79.
- Jodometrie v. Jodiden, Anw. v. Jodsäure, F. A. Gooch, C. F. Walker 14, 423.
- Jodometrie v. Jodiden m. Kaliumjodat, L. W. Andrews 36, 78.
- Jodometrie v. Kalium als Kalium-Wismut-*hypo*-sulfit, F. W. Küster, M. Grütters 36, 325.
- Jodometrie m. Kaliumjodat, Anw. z. Titration v. Antimon, Arsen, Chloraten, Chromaten, Eisen, Jod, Jodiden, L. W. Andrews 36, 80.
- Jodometrie v. Kohlen-2-oxyd, J. K. Phelps 12, 431.
- Jodometrie v. Molybdän, F. A. Gooch 14, 317.
- Jodometrie v. Molybdän, H. Euler 15, 454.
- Jodometrie v. Molybdänsäure, F. A. Gooch, Ch. Fairbanks 13, 101.
- Jodometrie v. Molybdänsäure, F. A. Gooch, J. T. Norton 18, 312.
- Jodometrie v. Molybdänsäure, F. A. Gooch, O. S. Pulman jr. 29, 358.
- Jodometrie v. Natrium-*hypo*-sulfit m. Jodsäure, F. C. Walker 16, 99.
- Jodometrie v. Nitriten, J. K. Phelps 38, 113.



**Massanalyse**

- Jodometrie v. Ozon, F. P. Treadwell, E. Anneler 48, 86.  
 Jodometrie v. Phosphor in Eisen, Ch. Fairbanks 13, 117.  
 Jodometrie v. Platin in Platinchloridlös. ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ ), H. Peterson 19, 61.  
 Jodometrie v. Quecksilber durch Natrium-*hypo*-sulfit, J. T. Norton 24, 411.  
 Jodometrie v. Säuren, F. Fessel 23, 67.  
 Jodometrie v. Säuren, G. Jörgensen 24, 183.  
 Jodometrie v. Sauerstoff in Luft, D. A. Kreider 13, 418.  
 Jodometrie v. Selenigsäure, F. A. Gooch, A. W. Peirce 11, 250.  
 Jodometrie v. Selenigsäure, J. T. Norton 20, 225.  
 Jodometrie v. Selenigsäure u. Selensäure, F. A. Gooch, G. W. Reynolds 10, 248.  
 Jodometrie v. Selensäure, F. A. Gooch, A. W. Peirce 11, 252.  
 Jodometrie v. Selensäure, Redukt. durch Bromwasserstoffsäure, F. A. Gooch, W. S. Scoville 10, 256.  
 Jodometrie v. Selensäure, Redukt. d. Chlorwasserstoffsäure, F. A. Gooch, P. S. Evans 10, 253.  
 Jodometrie v. Silber, L. W. Andrews 26, 175.  
 Jodometrie v. *Per*-Sulfaten, C. A. Peters, S. E. Moody 29, 326.  
 Jodometrie v. Sulfiten u. Schwefel-2-oxyd, R. H. Ashley 45, 69.  
 Jodometrie v. Sulfiten u. Schwefel-2-oxyd, R. H. Ashley 46, 211.  
 Jodometrie v. telluriger S. ( $\text{Te}^{\text{IV}}$ ) b. Gegenw. v. Halogeniden, F. A. Gooch, C. A. Peters 21, 405.  
 Jodometrie v. Tellursäure, F. A. Gooch, J. Hawland 7, 132.  
 Jodometrie v. Thalliumchromat, E. Rupp 33, 156.  
 Jodometrie, Titerstellung, J. Wagner 19, 427.  
 Jodometrie, Titerstellung, G. Bruhns 49, 277.  
 Jodometrie, Titerstellung m. Brechweinstein, S. Metz 48, 156.  
 Jodometrie, Titerstellung m. Brechweinstein, O. Lutz 49, 338.  
 Jodometrie v. Vanadinsäure, Ph. E. Browning 7, 158.  
 Jodometrie v. Vanadinsäure, Ph. E. Browning 13, 113.  
 Jodometrie v. Vanadinsäure, F. A. Gooch, R. D. Gilbert 32, 178.  
 Jodometrie v. Vanadinsäure, F. A. Gooch, L. B. Stookey 32, 456.  
 Jodometrie v. Vanadinsäure neben Molybdän- od. Wolframsäure, Ph. E. Browning, R. J. Goodman 13, 427.  
 Jodometrie, Verh. v. Jodsäure u. Jodaten gegen Natrium-*hypo*-sulfit b. Gegenw. v. Ammoniumsalzen, Ammoniak u. in neutraler Lös., G. Jörgensen 19, 18.  
 Jodometrie v. Wismutchromat, E. Rupp, G. Schaumann 32, 362.  
 Jodometrie v. Wismut-Kalium-*hypo*-sulfit, F. W. Küster, M. Grüters 36, 325.  
 Neutralisationsbest. v. Äthylendiamin, H. Grossmann, B. Schück 50, 2.  
 Neutralisationsbest. v. Alkalien u. SS., durch Leitfähigkeitsmess., F. W. Küster, M. Grüters 35, 454.  
 Neutralisationsbest. v. Bicarbonat neben Carbonat, F. W. Küster 13, 148.  
 Neutralisationsbest. v. Borsäure m. Helianthin u. Orcein als Indikatoren, A. Reischle 4, 114.

**Massanalyse**

- Neutralisationsbest. v. Borsäure neben starken SS., W. Herz 33, 353.  
 Neutralisationsbest. v. Borsäure unter Zusatz v. Mannit, L. C. Jones 20, 212.  
 Neutralisationsbest., Indikatoren, J. Wagner 27, 138.  
 Neutralisationsbest., Indikatoren, Methylorange u. Phenolphthalein, F. W. Küster 13, 135.  
 Neutralisationsbest. durch Leitfähigkeitsmess., F. W. Küster, M. Grüters 35, 454.  
 Neutralisationsbest. durch Leitfähigkeitsmess., F. W. Küster, M. Grüters, W. Geibel 42, 225.  
 Neutralisationsbest. v. Molybdänsäure, K. Seubert, W. Pollard 8, 296.  
 Neutralisationsbest. v. Natronlauge, carbonathaltiger, kritische Studien, F. W. Küster 13, 127.  
 Oxydimetrie v. Barium als Oxalat, C. A. Peters 29, 153.  
 Oxydimetrie v. Bromaten u. Chloraten, J. K. Phelps 38, 110.  
 Oxydimetrie v. Calcium als Oxalat, C. A. Peters 29, 145.  
 Oxydimetrie v. Ceroxalat ( $\text{Ce}^{\text{III}}$ ), Ph. E. Browning 22, 305.  
 Oxydimetrie, Einfl. d. Chlorwasserstoffsäure b. Kalium-per-mangan-attitration, F. A. Gooch, C. A. Peters 21, 185.  
 Oxydimetrie v. Eisen. D. L. Randall 48, 389.  
 Oxydimetrie v. Eisensalzen m. Kaliumrhodanid als Indikator, L. L. de Koninck 28, 175.  
 Oxydimetrie v. Halogenen unter Anw. d. Elektrometers, F. Crotogino 24, 236.  
 Oxydimetrie v. Hydrazin, J. Petersen 5, 3.  
 Oxydimetrie v. Kupferoxalat, C. A. Peters 26, 115.  
 Oxydimetrie v. Oxalsäure in Gegenw. v. Chlorwasserstoffsäure, F. A. Gooch, C. A. Peters 21, 185.  
 Oxydimetrie v. Oxalsäure in salzsaurer Lsg., J. Brown 44, 145.  
 Oxydimetrie v. Phosphorsäure als Uranyl-Ammoniumphosphat, O. S. Pulman jr. 37, 123.  
 Oxydimetrie v. Quecksilber, C. A. Peters 24, 402.  
 Oxydimetrie v. Quecksilber durch Hydraziniumsalze, E. Ebler 47, 377.  
 Oxydimetrie v. Salpetersäure, J. K. Phelps 33, 357.  
 Oxydimetrie v. Selen-2-oxyd, F. A. Gooch, C. F. Clemons 9, 360.  
 Oxydimetrie v. Strontium als Oxalat, C. A. Peters 29, 146.  
 Oxydimetrie v. Per-Sulfaten, C. A. Peters, S. E. Moody 29, 326.  
 Oxydimetrie v. Sulfiden v. Antimon, Blei, Kupfer u. Wismut durch Oxydation m. Eisensalzen ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ) u. Titration d. entstandenen Eisensalze ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ ), J. Hannus 17, 111.  
 Oxydimetrie v. Uran u. Uranylphosphat, O. S. Pulman jr. 37, 113.  
 Oxydimetrie v. Vanadinsäure nach Redukt. m. Zink, F. A. Gooch, R. D. Gilbert 35, 420.

**Massenwirkung**

- Vorlesungsversuch z. Demonstration derselben, A. v. Dieterich, L. Wöhler 34, 194.

**Massenwirkungsgesetz**

Anw. auf Elektrolytlösigg. in Ws. u. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 171.

Anw. auf d. Gleichgew. in Ammoniaklösigg., C. Frenzel 32, 320.

Anw. auf d. Gleichgew.:  $\text{MgCl}_2 + 2\text{NH}_4\text{OH} \rightleftharpoons \text{Mg(OH)}_2 + 2\text{NH}_4\text{Cl}$ , W. Herz, H. Muhs 38, 188.

Anw. auf d. Komplexbildg. d. Oxalations, H. Schäfer, R. Abegg 45, 293.

Anw. auf Lösigg. v. Kupferbromid ( $\text{Cu}^1$ ) in Kaliumbromid u. Kupferjodid in Kaliumjodid, G. Bodländer, O. Storbeck 31, 459.

Anw. auf Lösigg. v. Kupferchlorid ( $\text{Cu}^1$ ) in Chloriden, G. Bodländer, O. Storbeck 31, 1.

Anw. auf Quecksilberhodonid, Komplexbildg., H. Grossmann 43, 356.

Anw. auf Silbersalzgleichgew. in Lös., R. Lucas 41, 193.

Anw. auf Silbersalzkomplexe in Lös., G. Bodländer, W. Eberlein 39, 197.

Anw. auf d. Syst. Natriumborat, Borsäure, arsenige S., F. Auerbach 37, 358.

Anw. auf d. Wassergasgleichgew., F. Haber, F. Richardt 38, 8.

**Materie**

Einheitlichkeit, P. Hellström 29, 95.

Verschiedenheit d. gasförmigen u. flüssigen, J. Traube 37, 225; 38, 399.

**Materie, chemische**

Bez. z. Lichtäther, J. Traube 40, 375.

**Matlockit**

Darst., R. Ruer 49, 365.

**Meerwasser**

Best. d. Gase, E. Ruppig 33, 117.

Leitverm., E. Ruppig 49, 190.

Verh. b. Einengen (Bildungsverhältnisse ozeanischer Salzablagerungen), J. H. van't Hoff 47, 244.

**Melanokobaltchlorid ( $\text{Co}^{\text{III}}$ )**

A. Werner, A. Baselli 16, 159.

A. Werner, A. Mylius 16, 264; s. auch Kobaltammine ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ).

**Mennige s. 3-Blei-4-oxyd.****Mercaptide**

Reakt. m. Alkyljodiden, K. A. Hofmann, W. O. Rabe 14, 293.

Verh. gegen Halogenalkyl, K. A. Hofmann, W. O. Rabe 17, 26.

**Mereurammoniumsals s. Quecksilberammine.****Mercuride s. Legg. v. Quecksilber, v. Metall m. Quecksilber, Metall-Quecksilber.****Mercurielektrode s. Quecksilberoxyd-Elektrode ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ).****Mercurisals s. Quecksilbersals ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ).****Mercurielektrode s. Quecksilberoxyd-Elektrode ( $\text{Hg}^1$ ).****Mercurisals s. Quecksilbersals ( $\text{Hg}^1$ ).****Mercurioxyammonium- s. Quecksilberammine.****Messing**

elektrolytische Abscheidung, F. Kunschert 41, 374.

**Messvorrichtung**

f. Gase n. Hempel in abgeänderter Form, Th. W. Richards 29, 359.

**Metacinnabarit s. Zinnober.****Metalle**

Bibliographie d. Legg., M. Sack 35, 249.

Destillation u. Eigenschaften d. dest. Metalle, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth,  
Ph. Siedler 29, 177 (Berichtigung 30, 144).

Destillation in luftleeren Quarzgefäßen, A. Schuller 37, 69.

Elektroaffinität, Bez. z. Haftintensität, H. M. Dawson, J. McCrae 26, 94.

Fähigkeit miteinander Verbb. zu bilden, G. Tammann 49, 118.

Gaszustand b. einer unter d. Smp. liegenden Temp., W. Spring 1, 240.

Redukt. d. Chloride durch Wasserstoff, W. Spring 1, 241.

Trennungsgang ohne Anw. v. Schwefelwasserstoff, E. Ebler 48, 61.

Verbb. miteinander, N. S. Kurnakow 23, 439.

Wesen d. metallischen Zustandes, H. Erdmann 32, 404.

**Metalle, wasserzersetzende**

Abscheidung durch Elektrolyse wässriger u. acetonischer Lsg., A. Siemens  
41, 249.

**Metallammine**

Ersatz v. Ammoniak durch Ws., A. Werner 3, 308.

Geschichte d. Konstit., F. Reitzenstein 18, 152.

d. Zusammensetz.  $M(NH_3)_4$ , Übergang in ammoniakärmere Verbb., A. Werner  
3, 308.

d. Zusammensetz.  $M(NH_3)_6$ , Übergang in ammoniakärmere Verbb., A. Werner  
3, 271.

**Metallchloride**

Verh. gegen fl. Chlor, A. Classen, B. Zahorski 4, 100.

Verh. gegen Phosphorsulfid ( $P^V$ ), E. Glatzel 4, 188.

**Metalldestillation**

G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 177 (Berichtigung 30, 144).

**Metallhaloide**

Verbb. m. organ. Basen, C. Renz 36, 100.

**Metallhydroxyde**

Bindung d. Chlors in ihren kolloidalen Lsgg., R. Ruer 43, 85.

Lösl. in Glycerin, A. Müller 43, 320.

Lsgg. in Alkalihydroxyden, H. W. Fischer 40, 39.

Modifikationen, Ursache derselben, A. Hantzsch 30, 338.

**Metallnebel**

R. Lorenz 31, 388.

Bildg. b. d. Elektrolyse v. Metallsalzschnmelzen, A. Helfenstein 23, 271.

Bildg. bei Elektrolyse v. Zinkchloridschnmelzen, S. Grünsauer 39, 472.

**Metalloxyde**

Mischbarkeitsgrenzen m. Boroxyd- u. Boratschnmelzen ( $B^{III}$ ),  
W. Guertler 40, 225.

Redukt. im Wasserstoffstrom, F. Glaser 36, 1.

Verh. gegen Kaliumrhodanid bei höherer Temp., J. Milbauer 42, 433.

**Metallsalze**

Fällbarkeit aus ihren Lsgg. durch metall. Molybdän u. Wolfram, E. F.  
Smith 1, 361.

Hydrate, Bez. z. d. Doppelsalzen, A. Werner 3, 291.

**Metallsalze**

Konstit. in wässr. Lösgg., A. Werner 3, 294.

Verbb. m. Kohlenwasserstoffen, K. A. Hofmann, F. Küspert 15, 204.

Verbb. m. Pyridin, F. Reitzenstein 15, 192.

Verh. in Pyridinlösg., Molekulargew., Reaktt., J. Schröder 44, 1.

**Metamerie**

d. Sodalithreihe, J. Thugutt 2, 119.

**Metaphosphimsäuren**

H. N. Stokes 19, 86; s. *Meta*-Phosphimsäuren.

**Metaphosphorsäure s. *Meta*-Phosphorsäure.****Metastabiler Zustand**

Wesen desselben, F. W. Küster 33, 863.

**Metathorium s. *Meta*-Thorium.****Metaxinnsäure s. *Meta*-Zinn-2-oxyd.****Meteorit**

v. Migheja, Analyse, P. Melikoff, W. Krschischakowsky 19, 11.

**Methan**

Best. durch Verbrennung, W. Hempel 31, 445.

Best. durch Verbrennung neben Kohlenoxyd u. Wasserstoff, L. M. Dennis,  
C. G. Hopkins 19, 188.

Best. durch Verbrennung über Palladium, allein u. in Gasgemischen,  
F. Richardt 33, 76.

Oxydationstemp., F. C. Phillips 6, 219.

Reaktt., F. C. Phillips 6, 235.

Verdünnungsmittel in Gasketten, V. Czepinski 30, 8.

**Methode der kleinsten Quadrate**

Anw. z. Berechnung v. Atomgeww., F. W. Clarke 32, 219.

**p-Methoxyacetanilliniumfluorid**

R. F. Weinland, H. Lewkowitz 45, 45.

**Methyläthylglyoxim**

Verbb. m. Nickel, Platin, Palladium, Eisen, L. Tschugaeff 46, 144.

**Methylalkohol**

Einfl. auf Auflösungsgeschw. v. Zink, T. Ericson-Aurén 27, 233.

Einfl. auf Leitverm. v. Elektrolyten, A. Hantzsch 25, 334.

Lösungsverm. für Alkalihalogenide u. Quecksilberhalogenide,  
P. Rohland 18, 327.

Lösungsverm. für Bariumhalogenide, P. Rohland 15, 413.

Lösungsverm. für Kupfersulfat-5-Hydrat, Redukt. v. Kupfersalzen  
(Cu<sup>II</sup>) in Lösg., P. Rohland 18, 323.

Steighöhe, kapill., d. Lösg. in Wa., S. Motylewski 38, 418.

**Methylamin**

Einw. auf Zinksalze, W. Herz 26, 90.

**Methylammoniumchlorid**

Leitverm. in Ammoniaklösgg., F. Goldschmidt 28, 135.

**Methylanilin**

Verh. gegen Quecksilberverbb. (Hg<sup>II</sup>), L. Pesci 15, 216.

**Methyl-*iso*-butylglyoxim**

Verbb. m. Nickel, Platin, L. Tschugaeff 46, 144.

**Methylcarbaethoxylglyoximin**

Verb. m. Nickel, L. Tschugaeff 46, 144.

**Methylenjodid**

Lösungsverm. für Metalljodide u. Metalloide, J. W. Retgers 3, 348.

Lösungsverm. für Quecksilberjodid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ), J. W. Retgers 3, 252.

**Methylmerkaptan**

Reakt., F. C. Phillips 6, 248.

**Methylmolybdätnat**

$(\text{CH}_3)_2\text{MoO}_4$ , Darst., Gefrierpp. d. Lösgg., A. Rosenheim, A. Bertheim 34, 427.

**Methylmolybdänsäure-Salicylsäuremethylester**

A. Rosenheim, A. Bertheim 34, 440.

**Methylorange**

Indikator, F. W. Küster 13, 135.

Indikator, Empfindlichkeit, F. W. Küster, M. Grütters 35, 458.

Indikator für Neutralisationsbestst., J. Wagner 27, 142.

Konstit. in Lösgg., R. Kremann 35, 48.

Verh. als amphoter Elektrolyt, G. Bredig 34, 202.

Verh. bei Überführungsversuchen, R. Kremann 33, 92.

**Methylphosphat**

Verb. m. Platinchloridbromid ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ ), A. Rosenheim, W. Loewenstamm 37, 402.

**3-Methyl-1-phosphit**

Verb. m. Platinbromid ( $\text{Pt}^{\text{II}}$ )  $\text{PtBr}_2 \cdot 2\text{P}(\text{OCH}_3)_3$ , A. Rosenheim, W. Levy 48, 44.

Verb. m. Platinchlorid ( $\text{Pt}^{\text{II}}$ ), A. Rosenheim, W. Loewenstamm 37, 398.

**Methylpropylglyoxim**

Verbb. m. Nickel, Platin, Palladium, L. Tschugaeff 46, 144.

**Methylsulfid**

Reakt., F. C. Phillips 6, 248.

Siedepunktserhöhung, molekulare, A. Werner, A. Maiborn 15, 24.

Verbb. m. Metallsalzen, A. Werner, A. Maiborn 15, 13.

**Methylviolett**

Indikator f. Neutralisationsbestst., J. Wagner 27, 142.

**Miargyrit**

Darst., Dichte, H. Sommerlad 15, 176; 18, 423.

**Mikrostruktur s. Klinggefüge.****Milchsäure**

Best. d. Neutralisation durch Leitfähigkeitsmess., F. W. Küster, M. Grütters, W. Geibel 42, 229.

**Milchsäure (Äthylidenmilchsäure)**

Verbb. d. Metallsalze m. Pyridin, F. Reitzenstein 32, 298.

**Millonsche Base s. Quecksilberammine ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ).****Mineralanalyse**

Beurteilung u. Wert, C. Rammelsberg 1, 335.

v. Chloriten u. Glimmern, F. W. Clarke, E. A. Schneider 1, 343.

**Mineralchemie**

Studien, J. Thugutt 2, 65.

**Minerale**

- Ägirin, Verh. gegen Ammoniumchlorid, F. W. Clarke, G. Steiger 29, 349.  
 Amphibol, Lösl. u. Zers., M. Austin 32, 369.  
 Amphibolperidotit, Verh. gegen Ws. u. Salzlösgg., M. Dittrich 47, 152.  
 Analcim, Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.  
 Analcim, Substitutionsprodukte m. Barium u. Strontium, F. W. Clarke 46, 197.  
 Analcim, Verh. gegen Ammoniumchlorid, F. W. Clarke, G. Steiger 28, 138.  
 Analcim, Umwdlg. in Silberanalcim, G. Steiger 32, 81.  
 Andalusitgruppe, Verh. gegen Aufschlußmittel, P. Jannasch 12, 219.  
 Apatit v. Ceylon, Analyse, P. Jannasch, J. Locke 7, 154.  
 Apatit, künstlicher, barium- u. strontiumhaltig, C. v. Woyczynski 6, 810.  
 Arragonit, Umwdlg. in Calcit, H. E. Boeke 50, 244.  
 Asbest Amphibol, Serpentin), M. Austin 32, 369.  
 Augit, Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.  
 Axinit, Konstit., P. Jannasch, J. Locke 6, 57.  
 Blättererz v. Nagyág, Analyse, Formel, W. Muthmann, E. Schroeder 14, 434.  
 Bleiglanz, Analyse, A. Kreichgauer 9, 115.  
 Boulangerit, Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 439.  
 Broncit, Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.  
 Calcit, Bildg. aus Arragonit, H. E. Boeke 50, 244.  
 Cerit, Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.  
 Chabasit, Substitutionsprodukte, F. W. Clarke 46, 199.  
 Chabasit, Umwdlg. in Silberchabasit, G. Steiger 32, 81.  
 Chabasit, Verh. gegen Ammoniumchlorid, Konstit., F. W. Clarke, G. Steiger 29, 34.  
 Chalcedon, Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.  
 Chlorit, Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.  
 Chloritgruppe, Analysen u. Konstit., F. W. Clarke 1, 267.  
 Chloritgruppe u. Glimmer, Analyse u. Konstit., F. W. Clarke, E. A. Schneider 1, 363.  
 Columbit, Verarbeit. auf Niobsäure, Dichte, F. Ruß 31, 46.  
 Datolith, Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.  
 Diaspor, Umwdlg., J. Thugutt 2, 140.  
 Diopsid, Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.  
 Domingit, Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 441.  
 Dufrenoyssit, Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 445.  
 Eisenocker, Bildg. in u. unter Mooren, J. M. van Bemmelen, C. Hoitsema, E. A. Klobbie 22, 321.  
 Eisenspat, amorph u. kristallisiert, Bildg. in Mooren, J. M. van Bemmelen, C. Hoitsema, E. A. Klobbie 22, 317.  
 Färbung, dilute, E. Weinschenk 12, 375.  
 Flussspat, Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.  
 Flussspat, Verh. gegen Fluorwasserstoff, E. Deyssen 44, 409.  
 Gadolinit, Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.  
 Gadolinit, Konstit., A. Cleve 32, 153.

**Minerale**

- Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.  
 Gugarit, Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 431.  
 Hämatit, Darst., H. Arctowski 6, 377.  
 Heulandit, Verh. gegen Ammoniumchlorid, Konstit., F. W. Clarke, G. Steiger 29, 341.  
 Hornblendegranit, Absorptionsverm., Verh. gegen Ws. u. Salzlösgg., M. Ditt-  
 rich 47, 151.  
 Humit, fluorfrei, Analyse, P. Jannasch, J. Locke 7, 92.  
 Hyalomelan, Verh. gegen Ws. u. Alkalien bei 200°, J. Thugutt 2, 152.  
 Ilvait, Verh. gegen Ammoniumchlorid, F. W. Clarke, G. Steiger 29, 346.  
 Jamesonit, Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 438.  
 Kalk, krystall., Darst., G. Brügelmann 10, 415.  
 Kalichabasit, Umwdlg., J. Thugutt 2, 138.  
 Kaolin, J. Thugutt 2, 67.  
 Kaolin, Bildg., J. Thugutt 2, 130.  
 Korund, Umwdlgg., J. Thugutt 2, 140.  
 Leuchtenbergit, Verh. gegen Ammoniumchlorid, F. W. Clarke, G. Steiger  
 29, 350.  
 Leucit, Verh. gegen Ammoniumchlorid, F. W. Clarke, G. Steiger 23, 142.  
 Leucit, Umwdlg. in Analcim, J. Thugutt 2, 137.  
 Magnet Eisenstein, Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.  
 Matlockit, Darst., R. Ruer 49, 365.  
 Miargyrit, Darst., H. Sommerlad 15, 176.  
 Miargyrit, Dichte, H. Sommerlad 18, 423.  
 Monazit, Verarbeit. auf Praseodym, C. v. Scheele 17, 315.  
 Natrolith, Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.  
 Natrolith, Verh. gegen Ammoniumchlorid, F. W. Clarke, G. Steiger 24, 140.  
 Natronnephelinhydrat, J. Thugutt 2, 67.  
 Obsidian, Verh. gegen Ws. bei 200°, J. Thugutt 2, 151.  
 Olivin, Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.  
 Opal, Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.  
 Orthit, Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.  
 Pecherz, Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.  
 Pectolith, Verh. gegen Ammoniumchlorid, F. W. Clarke, G. Steiger 24, 145.  
 Petalith, Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.  
 Phlogopit, Einw. v. Ammoniumchlorid, F. W. Clarke, G. Steiger 29, 351.  
 Plagionit, Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 441.  
 Polyargyrit, Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 425.  
 Polyhalit, Bildungsverhältnisse, J. H. van't Hoff 47, 244.  
 Prehnit, Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.  
 Prehnit, Verh. gegen Ammoniumchlorid, F. W. Clarke, G. Steiger 24, 144.  
 Proustit, Darst., H. Sommerlad 15, 177.  
 Pyrargyrit, Darst., H. Sommerlad 15, 174.  
 Pyrargyrit, Dichte, H. Sommerlad 18, 423.  
 Raseneisenstein, Vorkommen u. Bildg. in Mooren, J. M. van Bemmelen,  
 C. Hoitsema, E. A. Klobbie 22, 367.  
 Riebeckit, Einw. v. Ammoniumchlorid, F. W. Clarke, G. Steiger 29, 347.



**Minerale**

- Serpentin, Einw. v. Ammoniumchlorid, F. W. Clarke, G. Steiger 29, 347.  
 Serpentin, Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.  
 Serpentin, Lösl., Zersetz., M. Austin 32, 368.  
 Serpentin, Verh. gegen Chlorwasserstoff, E. A. Schneider 8, 98.  
 Serpentin, Verh. gegen Chlorwasserstoffsäure, R. Brauns 8, 348.  
 Silikate, Umsatz durch Lösgg. verschiedener Konz., J. Thugutt 2, 130.  
 Skleroklas, Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 443.  
 Skolecit, Verh. gegen Ammoniumchlorid, F. W. Clarke, G. Steiger 24, 142.  
 Sodalithe, Darst., Konstit., J. Thugutt 2, 65.  
 Sordawalith, Verh. gegen Ws. u. Alkalien, J. Thugutt 2, 155.  
 Spektre in d. Leuchtgassauerstofflampe, O. Vogel 5, 42.  
 Stilbit, Einw. v. Ammoniumchlorid, F. W. Clarke, G. Steiger 29, 338.  
 Stilbit, Substitutionsprodukte, F. W. Clarke 46, 199.  
 Strontian, krystall., Darst., G. Brügelmann 10, 415.  
 Sprödglasserz, Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 423.  
 Sulfoferrite, J. Thugutt 2, 145.  
 Sylvin, Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.  
 Syngenit, Bildungsverhältnisse, J. H. van't Hoff 47, 244.  
 Synthese durch Krystallisation aus Metallschmelzen, F. Roessler 9, 31.  
 Tachhydrit, Bildg., J. H. van't Hoff 47, 244.  
 Thomsonit, Einw. v. Ammoniumchlorid, F. W. Clarke, G. Steiger 29, 344.  
 Thomsonit, Substitutionsprodukte, F. W. Clarke 46, 205.  
 Ton s. Ton.  
 Topas, Analyse, Konstit., P. Jannasch, J. Locke 6, 321.  
 Topas, Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.  
 Topas, Konstit., K. Daniel 38, 297.  
 Topas, Wasserbest., P. Jannasch, J. Locke 6, 168.  
 Vesuvian, Konstit., P. Jannasch, P. Weingarten 8, 356; 11, 41.  
 Wichtisit, Verh. gegen Ws. u. Alkalien bei 200°, J. Thugutt 2, 154.  
 Wiluit, Konstit., P. Jannasch, P. Weingarten 11, 44.  
 Vivianit, Bildg. in u. unter Mooren, Krystallform, J. M. van Bemmelen.  
 C. Hoitsema, E. A. Klobbie 22, 323.  
 Wolfsbergit, Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 430.  
 Zeolithe, Konstit., F. W. Clarke 7, 267.  
 Zeolithe, Substitutionsprodd., F. W. Clarke 46, 197.  
 Zinckenit, Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 437.  
 Zinkblende, Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.  
 Zinnober, Darst., H. Arctowski 8, 217.

**Mischbarkeit**

- v. Boroxyd u. Boraten m. Metalloxyden im Schmelzfluß, W. Guertler 40, 225.  
 s. auch Lösl.

**Mischbarkeit, begrenzte**

- bei Aluminium-Zinnlegg., A. G. C. Gwyer 49, 31.  
 in Borsäure-Metalloxydschmelzen, W. Guertler 40, 225.  
 in Eisen-Eisensulfidschmelzen, W. Treitschke, G. Tammann 49, 320.  
 in Lösungen, J. M. van Bemmelen 18, 16.  
 in Magnesiumbromid-Äther-Gemischen, B. N. Menschutkin 49, 207.

**Mischbarkeit, begrenzte**

- in Magnesiumbromid- u. Magnesiumjodid-Äthergemischen, B. N. Menschutkin 49, 34.
- bei Natrium-Aluminium-, Natrium-Magnesium-, Natrium-Zinklegg., C. H. Mathewson 48, 191.
- bei Natrium-Cadmiumlegg., C. H. Mathewson 50, 183.
- bei Thallium-Aluminium- u. Thallium-Kupferlegg., F. Doerinckel 48, 185.
- in Schmelzen, Untersuchung durch thermische Analyse, G. Tammann 47, 290.

**Mischkrystalle**

- Abkühlungslin. bei Krystallisation derselb. u. Einf. d. Abkühlungsgeschw., auf Zusammensetz., G. Tammann 47, 299.
- v. Alaunen, A. Piccini, V. Fortini 31, 452.
- v. Aluminium u. Magnesium, G. Grube 45, 225.
- v. Aluminium u. Silber u. Verbb., G. J. Petrenko 46, 49.
- v. Antimon u. Cadmium, W. Treitschke 50, 217.
- v. Antimon u. Nickel u. Verbb., K. Lossew 49, 58.
- v. Antimon u. Thallium, R. S. Williams 50, 127.
- v. Antimon u. Wismut, Smpp., Kleingefüge, K. Hüttner, G. Tammann 44, 131.
- v. Antimon-Zinkverbb. m. d. Komponenten, K. Mönkemeyer 43, 182.
- v. Antimon u. Zinn, W. Reinders 25, 113.
- Bildungsarten aus Legg., E. Heyn 39, 2.
- v. Blei u. Natrium, C. H. Mathewson 50, 171.
- v. Bleioxyd m. Bleichlorid, R. Ruer 49, 365.
- v. Brom u. Jod, P. C. E. Meerum Terwogt 47, 203.
- v. Cadmium m. Gold u. Verbb., R. Vogel 48, 333.
- v. Cadmium u. Kupfer, R. Sahmen 49, 301.
- v. Cadmium u. Magnesium, Gleichgew., heterog., G. Grube 49, 72.
- v. Per-Chlorsäurehydraten, H. J. van Wyk 48, 20.
- v. Eisen m. Eisensulfid, W. Treitschke, G. Tammann 49, 320.
- v. Eisen u. Mangan, Erstarrungslin., Kleingefüge, Magnetismus, M. Levin, G. Tammann 47, 136.
- v. Eisen m. Nickel oder Kobalt, W. Guertler, G. Tammann 45, 205.
- v. Eisen u. Silicium, W. Guertler, G. Tammann 47, 163.
- v. Gold u. Nickel, M. Levin 45, 238.
- v. Gold u. Wismut, R. Vogel 50, 145.
- v. Gold u. Zink, R. Vogel 48, 319.
- v. Gold u. Zinn, R. Vogel 46, 60.
- v. Kobalt u. Nickel, W. Guertler, G. Tammann 42, 353.
- v. Kupfer-hypo-sulfit m. Natrium-hypo-sulfit, A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 82.
- v. Magnesium u. Silber, S. F. Žemčuznyj 49, 400.
- v. Magnesium u. Thallium, G. Grube 46, 76.
- v. Mangan u. Silicium, F. Doerinckel 50, 117.
- v. 5-Natrium-2-Quecksilber m. 3-Natrium-1-Quecksilber, A. Schüller 40, 395.
- v. Natriumsulfat, -wolframat, -molybdänat, Erstarrungs- u. Umwandlungslin. binärer u. ternärer Gemische, H. E. Boeke 50, 355.

**Mischkrystalle**

- v. Nickel m. Nickelsiliciden, Umwandlgg., W. Guertler, G. Tammann 49, 93.
- v. Quecksilber m. Cadmium, Blei u. Zinn, N. A. Puschin 36, 206.
- v. Quecksilber u. Zinn, Erstarrungslin., elektromotorisches Verh., Umwandlgg., H. J. van Heteren 42, 130.
- v. Schwefel u. Selen, Erstarrungslin., Polymorphie, Lösl. in  $\text{CS}_2$ , Gleichgew. m. Lösgg., W. E. Ringer 32, 183.
- v. Silber m. Thallium, Wismut u. Antimon, G. J. Petrenko 50, 183.
- v. Silber u. Zink m. ihren Verbb., G. J. Petrenko 48, 347.
- v. Silberbromid u. -rhodanid, Gleichgew. m. Lösgg. v. KCNS u. KBr, Lösl., F. W. Küster, A. Thiel 33, 132.
- v. Thorium - Kaliumnitrat u. Thorium - Ammoniumnitrat, R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 883.
- v. Vanadiumsulfat-7-Hydrat ( $\text{V}^{\text{IV}}$ ) mit Sulfaten zweiwertiger Metalle, A. Piccini, L. Marino 32, 68.
- v. Wismutnitrat m. Nitraten seltener Erden, G. Bodman 27, 261.
- s. auch Lösgg., feste u. Isomorphie.

**Mischsalze s. Doppelsalze, Komplexsalze, Komplexsäuren.****Modell**

- d. Gleichgeww. im System: Wismutoxyd, Salpetersäure, Ws., G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 400.

**Modifikationen s. Polymorphie.****Moleküle**

- Farbe, Bez. z. Farbe d. Atoms u. Ions, M. C. Lea 9, 313.
- Farbe, Bez. z. d. d. Atome u. Ionen, M. C. Lea 12, 340.

**Molekulargewicht**

- v. Acetylacetonaten, W. Biltz, J. A. Clinch 40, 221.
- v. 2-Äthylendiamin-2-Aquo-Kupferchlorid ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ ), A. Werner, P. Spruck 21, 234.
- v. Äthylendiamin-4-Aquo-Nickelsulfat ( $\text{Ni}^{\text{II}}$ ), A. Werner 21, 239.
- v. 3-Äthylendiamin-Cadmiumsalsen, A. Werner, P. Spruck, P. Megerle 21, 227.
- v. 3-Äthylendiamin-Kupfersalzen ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ ), A. Werner, W. Spruck 21, 220.
- v. 3-Äthylendiamin-Nickelsalzen ( $\text{Ni}^{\text{II}}$ ), A. Werner, W. Spruck 21, 211.
- v. 3-Äthylendiamin-Zinksalzen, A. Werner, W. Spruck 21, 223.
- v. Aluminiumchlorid in Pyridin, A. Werner, W. Schmutjlow 15, 24.
- v. 4-Ammin-Rhodanato-Nitrito-Kobaltsalzen, A. Werner, R. Klien 22, 113.
- v. anorganischen Salzen, A. Werner 15, 1.
- v. Arsen (gelb) in Kohlen-2-sulfid, H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 449.
- v. Berylliumchlorid in Pyridin, A. Rosenheim, P. Woge 15, 316.
- v. Bleinitrat ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ ) in Pyridin, A. Werner, W. Schmutjlow 15, 21.
- v. Cadmiumbromid in Piperidin, A. Werner, P. Ferchland 15, 17.
- v. Cadmiumjodid in Piperidin, Pyridin, Methylsulfid, Äthylsulfid, A. Werner, P. Ferchland, W. Schmutjlow, M. Stephani 15, 17, 23, 27, 29.
- v. Chromamminen ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ ), P. Pfeiffer 29, 134.
- v. Chromchlorid-6-Hydrat (grünem) in Alkoholen u. Aceton, A. Piccini 8, 117.

**Molekulargewicht**

- v. Chrom-2-oxy-2-chlorid ( $\text{Cr}^{\text{VI}}$ ) in Eisessig, R. J. Meyer, H. Best 22, 196.
- v. Chromchloridsulfat, Isomeren, R. F. Weinland, R. Krebs 48, 251.
- v. Eisen-Äthyl-2-nitrososulfid in Benzol, K. A. Hofmann, O. F. Wiede 9, 301.
- v. Eisenchlorid ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ ) in Pyridin, A. Werner, W. Schmuylow 15, 21.
- v. 4-Eisen-1-Kalium-7-nitroso-3-sulfid, Roussins Salz, in Äther, L. Marchlewski, J. Sachs 2, 180.
- v. Eisen-Phenyl-2-nitrososulfid in Benzol, K. A. Hofmann, O. F. Wiede 11, 291.
- v. Elektrolyten in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 220.
- v. Nicht-Elektrolyten in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 217.
- v. Jod in Äther, Benzol, Chloroform, Kohlen-2-sulfid, Eisessig, G. Krüss, E. Thiele 7, 59.
- v. Jodsäure, E. Groschuff 47, 344.
- v. Kobaltbromid ( $\text{Co}^{\text{II}}$ ) in Pyridin, A. Werner, W. Schmuylow 15, 24.
- v. Kobaltchlorid ( $\text{Co}^{\text{II}}$ ) in Piperidin, Pyridin, A. Werner, P. Ferchland, W. Schmuylow 15, 18, 28.
- v. Kupferbromid ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ ) in Pyridin, Methylsulfid, Äthylsulfid, A. Werner, W. Schmuylow, A. Maiborn, M. Stephani 15, 19, 26, 28.
- v. Kupferchlorid ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ ) in Pyridin, Methylsulfid, Äthylsulfid, A. Werner, W. Schmuylow, A. Maiborn, M. Stephani 15, 19, 25, 28.
- v. Kupferchlorid u. Eisenchlorid in Pyridin, J. Schröder 44, 26.
- v. Kupferchlorid-Xanthogenamidverbb. in verschied. Lösungsmitteln, A. Rosenheim, W. Stadler 49, 1.
- v. Kupfercyanid ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ ) in Pyridin A. Werner, W. Schmuylow 15, 20.
- v. Metallen u. Metalloiden, H. Erdmann 32, 404.
- v. Natriummolybdänsäuresilikat in Glaubersalz, W. Asch 26, 303.
- v. Natriumhydrosulfid ( $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4$ ), J. Meyer 34, 47.
- v. organ. u. anorgan. Stoffen in Arsenbromid ( $\text{As}^{\text{III}}$ ), P. Walden 29, 375.
- v. Platinäthylthioglykolat ( $\text{Pt}^{\text{II}}$ ), L. Ramberg 50, 441.
- v. Platinchlorid-Phosphorigsäureesterverbb., A. Rosenheim, W. Loewenstamm 37, 398.
- v. Platinphenylthioglykolat ( $\text{Pt}^{\text{II}}$ ), L. Ramberg 50, 443.
- v. Platinxanthogenat ( $\text{Pt}^{\text{II}}$ ), L. Ramberg 50, 440.
- v. Quecksilberbromid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ) in Äthylsulfid, A. Werner, M. Stephani 15, 30.
- v. Quecksilberchlorid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ) in Methylsulfid, Äthylsulfid, Benzonitril, A. Werner, A. Maiborn, M. Stephani 15, 26, 30, 31.
- v. Quecksilberbromid, -chlorid, -jodid, -cyanid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ) in Pyridin, J. Schröder 44, 8.
- v. Quecksilbercyanid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ) in Pyridin, A. Werner, W. Schmuylow 15, 20.
- v. Quecksilberjodid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ) in Alkohol, W. Herz, M. Knoch 46, 460.
- v. Quecksilberjodid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ) in Pyridin, Methylsulfid, Äthylsulfid, Benzonitril, A. Werner, W. Schmuylow, M. Stephani 15, 20, 26, 30, 32.
- v. Quecksilbermethylechlorid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ) in Methylsulfid, Äthylsulfid, A. Werner, A. Maiborn, M. Stephani 15, 27, 30.

**Molekulargewicht**

- v. Quecksilbermethyljodid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ) in Methylsulfid, Äthylsulfid, A. Werner, A. Maiborn, M. Stephani 15, 27, 31.
- v. Schwefel u. organ. Stoffen in Kohlen-2-sulfid, H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 420.
- v. Schwefel-2-oxyd als Flüssigkeit, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 216.
- v. Silberbromid in Piperidin, A. Werner, P. Ferchland 15, 16.
- v. Silberchlorid in Piperidin, A. Werner, P. Ferchland 15, 16.
- v. Silberjodid in Piperidin, A. Werner, P. Ferchland 15, 17.
- v. Silbernitrat in Piperidin, Pyridin u. Benzonitril, A. Werner, P. Ferchland, M. Stephani 15, 17, 23, 32.
- v. Silbersalzen in Pyridin, J. Schröder 44, 21.
- v. 2-Stickstoff-5-sulfid in Benzol, W. Muthmann, A. Clever 13, 203.
- v. Zinkbromid in Pyridin, Methylsulfid, A. Werner, W. Schmujlow, A. Maiborn 15, 22, 25.
- v. Zinkchlorid in Piperidin, Pyridin, Methylsulfid, A. Werner, P. Ferchland, W. Schmujlow, A. Maiborn 15, 18, 22, 25.
- v. Zinkjodid in Methylsulfid, A. Werner, A. Maiborn 15, 25.
- v. Zinn-2-Äthyljodid ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ ) in Äther, A. Werner, P. Pfeiffer 17, 89.
- v. Zinn-2-Äthylsulfat ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ ) in Wasser, A. Werner, P. Pfeiffer 17, 91.
- v. Zinnbromid ( $\text{Sn}^{\text{II}}$ ) in Pyridin, Äthylsulfid, A. Werner, W. Schmujlow, M. Stephani 15, 23, 29.
- v. Zinnchlorid ( $\text{Sn}^{\text{II}}$ ) in Pyridin, Äthylsulfid, A. Werner, W. Schmujlow, A. Maiborn 15, 22, 29.

**Molekulargewichtsbestimmung**

- aus Assoziationsfaktoren fester u. flüssiger homogener Stoffe, J. Traube 8, 339.
- n. d. Siedemethode, neues Verfahren, W. Landsberger 17, 423.
- n. d. Siedemethode in flüssigem Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 212.
- n. d. Siedepunktsmethode i. Vakuumgefäße, H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 413.
- a. Volumenkontraktion gelöster Stoffe, J. Traube 8, 342.

**Molekularraum s. Molekularvolumen.****Molekularverbindungen**

- durch Anlagerung u. Einlagerung, A. Werner 9, 401.
- v. Chloriden, Bromiden, Jodiden; Systematik, Konstit., Bibliographie, P. Pfeiffer 31, 191.
- v. Halogeniden; Systematik, Konstit., Bibliographie, P. Pfeiffer 31, 191.
- Theorie, Konstit., A. Werner 9, 388.
- Theorie, Systematik, R. Abegg 39, 330.
- Verh. in bezug auf Gefrier- u. Siedepp. d. Lösgg., G. Krüss, E. Thiele 7, 74.
- v. Zinnalkylen, A. Werner, P. Pfeiffer 17, 82.
- v. Zinn ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ ), Bibliographie, A. Werner, P. Pfeiffer 17, 106.

**Molekulares Lösungsvolumen s. Molekularvolumen in Lösungen.****Molekularrefraktion**

- v. Flüssigkeiten; Zusammenhang m. Volumen, J. Traube 38, 407.

**Molekularvolumen**

- v. Cadmiumchlorid-2-Hydroxylamin, H. Goldschmidt, K. Syngros 5, 146.
- v. Gadoliniumverbb., C. Benediks 22, 402.
- v. Hydroxylamin, H. Goldschmidt, K. Syngros 5, 131.
- v. Iridiumamminen ( $\text{Ir}^{\text{III}}$ ), W. Palmaer 10, 342 u. ff.
- v. Praseodymsalzen ( $\text{Pr}^{\text{III}}$ ), C. v. Scheele 18, 352.
- v. Salzen b. Smp., S. Motylewski 38, 416.
- v. Salzschnmelzen, E. Brunner 38, 350.
- Zusammenhang m. d. Eigenschaften d. Stoffe, J. Traube 40, 372.

**Molekularvolumen in Lösungen**

- Abhängigkeit v. d. Temp., J. Traube 8, 55.
- v. Alkalisalzen, Bez. zum Atomvolumen d. Elemente, J. Traube 3, 11.
- v. Aluminiumsalzen, J. Traube 8, 35.
- v. Ammoniak, J. Traube 3, 20.
- v. Ammoniumsalzen, J. Traube 3, 20.
- v. Antimonverbb., J. Traube 8, 47.
- v. Arsensäure, J. Traube 3, 22.
- v. Arsenverbb., J. Traube 8, 47.
- v. Bariumsalzen, J. Traube 8, 27.
- Berechnung, J. Traube 3, 12.
- Bez. z. Atomvolumen d. Bestandteile, J. Traube 3, 29.
- Bez. z. Ionisation, J. Traube 3, 22.
- v. Bleisalzen, J. Traube 8, 26.
- v. Borsäure, J. Traube 3, 22.
- v. Bromwasserstoffsäure, J. Traube 3, 21.
- v. Cadmiumsalzen, J. Traube 8, 27.
- v. Calciumsalzen, J. Traube 8, 26.
- v. Cersalzen ( $\text{Ce}^{\text{III}}$ ), J. Traube 8, 37.
- v. Chlorwasserstoffsäure, J. Traube 3, 21; 8, 18.
- v. Chlorsäure, J. Traube 3, 21; 8, 20.
- v. Per-Chlorsäure, J. Traube 3, 21.
- v. Chromsäure, J. Traube 3, 22.
- v. Chromsalzen ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ ), J. Traube 8, 35.
- v. Cyanwasserstoffsäure, J. Traube 3, 21.
- Einfl. d. Krystallwassers, J. Traube 3, 24.
- v. Eisen-Kaliumcyanid ( $\text{Fe}^{\text{II, III}}$ ), J. Traube 3, 16.
- v. Eisensalzen ( $\text{Fe}^{\text{II, III}}$ ), J. Traube 8, 30.
- v. Gold-Kalium-2-cyanid u. Gold-Natrium-2-cyanid ( $\text{Au}^{\text{I}}$ ), J. Traube 8, 20.
- v. Jodsäure, J. Traube 3, 21.
- v. Jodwasserstoffsäure, J. Traube 3, 21.
- v. Iridiumsalzen, J. Traube 8, 38.
- v. Kaliumsalzen, J. Traube 3, 14.
- v. Kobaltsalzen, J. Traube 8, 30.
- v. Kohlenstoffverbb., J. Traube 8, 50.
- v. 2-Kupfer-1-Barium-4-cyanid u. Kupfer-Natrium-2-cyanid ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ ), J. Traube 3, 21.
- v. Kupfersalzen ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ ), J. Traube 8, 30.

**Molekularvolumen in Lösungen**

- v. Lithiumsalzen, J. Traube 3, 19.
- v. Magnesiumsalzen, J. Traube 8, 30.
- v. Mangansalzen ( $Mn^{II}$ ), J. Traube 8, 30.
- v. Molybdänsäuren, J. Traube 8, 40.
- v. Natriumsalzen, J. Traube 3, 17.
- v. Nickelsalzen, J. Traube 8, 30.
- v. Oxalsäure, J. Traube 3, 22.
- v. Palladiumsalzen, J. Traube 8, 38.
- v. Platinsalzen, J. Traube 8, 38.
- v. Phosphorsäure, J. Traube 3, 22.
- v. Phosphorverbb., J. Traube 8, 47.
- v. Quecksilbersalzen ( $Hg^I$ ), J. Traube 8, 22.
- v. Quecksilbersalzen ( $Hg^{II}$ ), J. Traube 8, 39.
- v. Salpetersäure, J. Traube 3, 21; 8, 19.
- v. Sauerstoffverbb., J. Traube 8, 42.
- v. Schwefel-2-oxyd, J. Traube 3, 22.
- v. Schwefelsäure, J. Traube 3, 22.
- v. Schwefelverbb., J. Traube 8, 42.
- v. Selenverbb., J. Traube 8, 45.
- v. Silbersalzen, J. Traube 8, 19.
- v. Siliciumfluorwasserstoffsäure, J. Traube 3, 22.
- v. Siliciumverbb., J. Traube 8, 50.
- v. Stickstoffverbb., J. Traube 8, 47.
- v. Strontiumsalzen, J. Traube 8, 26.
- v. Tellurverbb., J. Traube 8, 46.
- v. Thalliumsalzen ( $Tl^I$ ), J. Traube 8, 24.
- v. Titanverbb., J. Traube 8, 50.
- v. Vanadiumverbb., J. Traube 8, 47.
- v. Weinsäure, J. Traube 3, 22.
- v. Wolframaten, J. Traube 8, 40.
- v. Wolframsäure, J. Traube 3, 22.
- v. Zinksalzen, J. Traube 8, 30.
- v. Zinnverbb., J. Traube 8, 50.
- v. Zirkoniumverbb., J. Traube 8, 50.

**Molekularzustand**

- v. 2-Arsen-3-oxyd in Lösg., L. Bruner, St. Tolloczko 37, 455.

**Molybdän**

- Atomgewichtsbest., E. F. Smith, Ph. Maas 5, 280.
- Atomgewichtsbest., K. Seubert, W. Pollard 8, 446.
- Atomgewichtsbest. durch Titrat., K. Seubert, W. Pollard 8, 437.
- Best., jodometrisch, F. A. Gooch 14, 317.
- Best., jodometrisch, H. Euler 15, 460.
- Darst., aluminothermisch, A. Rosenheim, H. J. Braun 46, 311.
- Einw. auf Metallsalzlösgg., E. F. Smith 1, 360.
- Reindarst. durch Redukt. v. Molybdän-3-oxyd, A. Vandenbergh 11, 385.
- Reindarst. durch Redukt. v. Molybdänsulfiden, A. Vandenbergh 11, 393.
- Verh. gegen Chlorwasserstoffgas, A. Vandenbergh 11, 389.

**Molybdän**

Verh. gegen Kohlen-oxy-2-chlorid, E. F. Smith, V. Oberholtzer 5, 68.

Verh. gegen 2-Schwefel-2-chlorid, E. F. Smith, V. Oberholtzer 5, 66.

Verh. gegen Wasserstoff, Stickstoff, Kohlen-2-oxyd in d. Hitze,  
A. Vandenberghé 11, 397.

**Molybdänamide**

H. Fleck, E. F. Smith 7, 351.

**2-Molybdän-3-amid-3-chlorid**  $\text{Mo}_2(\text{NH}_3)_2\text{Cl}_2$

A. Rosenheim, H. J. Braun 46, 316.

**2-Molybdän-3-amid-3-chlorid-10-Ammoniak** ( $\text{Mo}^{\text{III}}$ )

A. Rosenheim, H. J. Braun 46, 319.

**Molybdän-2-Ammonium-1-oxy-5-bromid** ( $\text{Mo}^{\text{V}}$ )

R. F. Weinland, W. Knöll 44, 110.

**Molybdän-2-Ammonium-5-bromid-1-Hydrat** ( $\text{Mo}^{\text{III}}$ )

A. Rosenheim, H. J. Braun 46, 322.

**Molybdän-2-Ammonium-2-oxy-4-chlorid-2-Hydrat** ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ )

R. F. Weinland, W. Knöll 44, 98.

**Per-Molybdän-3-Ammonium-3-oxy-5-fluorid** ( $\text{Mo}^{\text{VIII}}$ )

A. Piccini 1, 61.

**Molybdän-1-Ammonium-4-fluorid-1-Hydrat** ( $\text{Mo}^{\text{III}}$ )

A. Rosenheim, H. J. Braun 46, 321.

**2-Molybdän-3-Ammonium-9-fluorid-2-Hydrat** ( $\text{Mo}^{\text{III}}$ )

A. Rosenheim, H. J. Braun 46, 321.

**Molybdänate**

Elektrolyse; Bildg. v. sauren Molybdänaten, A. Junius 46, 435.

Imidomolybdänate, A. Rosenheim, F. Jacobsohn 50, 303.

Verh. gegen Schwefel-2-oxyd, A. Rosenheim 7, 176; 15, 186.

**Para-Molybdänate**

v. Baryum, Silber, Thallium, A. Junius 46, 428.

Zusammensetz., Darst. durch Elektrolyse, A. Junius 46, 428.

**Per-Molybdänate**

Konstit., W. Muthmann, W. Nagel 17, 79.

**Per-sulfo-Molybdänate** s. **Per-Sulfo-Molybdänate**.

**Molybdänate, chlorierte**, s. **Molybdän-oxy-chlorid** ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ )

**Molybdänatsodalith**

J. Thugutt 2, 87.

**Molybdänbromid** ( $\text{Mo}^{\text{III}}$ )

A. Rosenheim, H. J. Braun 46, 319.

**Molybdän-oxy-bromid** ( $\text{Mo}^{\text{V}}$ )

Verbb. m. Metallbromiden (bromierte molybdänige S. u. Molybdänite),

R. F. Weinland, W. Knöll 44, 81.

**Molybdän-oxy-bromid** ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ )

Verbb. m. Bromiden (bromierte Molybdänsäuren u. Molybdänate), R. F.

Weinland, W. Knöll 44, 81.

**2-Molybdän-3-oxy-4-bromid** ( $\text{Mo}^{\text{V}}$ )

E. F. Smith, V. Oberholtzer 4, 240.

**Molybdän-3-hydroxy-3-bromid** ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ )

E. F. Smith, V. Oberholtzer 4, 241.



**Molybdän-1-hydroxy-4-bromid-2-Hydrat (Mo<sup>v</sup>)**

R. F. Weinland, W. Knöll 44, 106.

**Molybdän-1-hydroxy-1-oxy-2-bromid-1,5-Hydrat (Mo<sup>v</sup>)**

R. F. Weinland, W. Knöll 44, 106.

**Molybdän-2-Cäsium-1-oxy-5-bromid (Mo<sup>v</sup>)**

R. F. Weinland, W. Knöll 44, 107.

**Molybdän-2-Cäsium-2-oxy-4-chlorid (Mo<sup>vi</sup>)**

Darst. Konstit., R. F. Weinland, W. Knöll 44, 92.

**Molybdän-1-Cäsium-2-oxy-3-chlorid-1-Hydrat (Mo<sup>vi</sup>)**

Darst. Konstit., R. F. Weinland, W. Knöll 44, 93.

**6-Molybdän-2-Cäsium-12-oxy-14-chlorid-22-Hydrat (Mo<sup>vi</sup>)**

R. F. Weinland, W. Knöll 44, 94.

**Molybdän-2-Cäsium-3-oxy-4-fluorid (Mo<sup>viii</sup>)**

A. Piccini 1, 60.

**2-Molybdän-1-Calcium-2-oxy-8-bromid-7-Hydrat (Mo<sup>v</sup>)**

R. F. Weinland, W. Knöll 44, 112.

**Molybdän-2-Chinolinium-2-hydroxy-5-bromid (Mo<sup>v</sup>)**

A. Rosenheim, M. Koss 49, 152.

**Molybdän-1-Chinolinium-1-oxy-4-bromid-2-Hydrat (Mo<sup>v</sup>)**

R. F. Weinland, W. Knöll 44, 113.

**Molybdän-2-Chinolinium-1-oxy-5-bromid-2-Hydrat (Mo<sup>v</sup>)**

R. F. Weinland, W. Knöll 44, 113.

**Molybdän-1-Chinolinium-2-oxy-3-bromid-2-Hydrat (Mo<sup>vi</sup>)**

R. F. Weinland, W. Knöll 44, 105.

**Molybdän-1-Chinolinium-2-oxy-3-chlorid-2-Hydrat (Mo<sup>vi</sup>)**

R. F. Weinland, W. Knöll 44, 99.

**Molybdän-2-Chinolinium-2-oxy-4-chlorid-9-Hydrat (Mo<sup>vi</sup>)**

R. F. Weinland, W. Knöll 44, 99.

**2-Molybdän-3-Chinolinium-1-oxy-9-jodid (Mo<sup>iv</sup>)**

A. Rosenheim, M. Koss 49, 153.

**Molybdän-3-chlorid (Mo<sup>iii</sup>)**

Darst., Verh. gegen Ammoniak, A. Rosenheim, H. J. Braun 46, 314.

**Molybdän-5-chlorid (Mo<sup>v</sup>)**

Verb. m. Phosphor-5-chlorid, E. F. Smith, G. W. Sargent 6, 385.

Verh. in Dampfform gegen Schwefelwasserstoff, H. Arctowski 8, 220.

**Molybdän-oxy-chlorid (Mo<sup>vi</sup>)**

Verbb. m. Chloriden (chlorierte Molybdänsäuren u. Molybdänate), R. F. Weinland, W. Knöll 44, 81.

**Molybdän-2-oxy-2-chlorid (Mo<sup>vi</sup>)**

Darst., E. F. Smith, V. Lenher 4, 375.

Verh. gegen Ammoniakgas, E. F. Smith, V. Lenher 4, 374.

Verh. gegen Ammoniak, flüssig, A. Rosenheim, F. Jacobssohn 50, 306.

Verh. gegen Ammoniak m. Äthylamin, H. Fleck, E. F. Smith 7, 352.

**Molybdän-1-oxy-2-hydroxy-2-chlorid (Mo<sup>vi</sup>)**

E. F. Smith, V. Oberholtzer 4, 236.

Darst., Molekulargew. durch Siedepunkterhöhung, Gefrierpunktserniedrigung u. Dampfdichte, A. Vandenbergh 10, 47.

**Molybdän-1-oxy-1-hydroxy-3-chlorid-7-Hydrat (Mo<sup>VI</sup>)**

Darst. Konstit., R. F. Weinland, W. Knöll 44, 90.

**Molybdänfluorid (Mo<sup>III</sup>)**

Doppelsalze, A. Rosenheim, H. J. Braun 46, 322.

**2-Molybdän-3-oxy-4-fluorid (Mo<sup>V</sup>)**

E. F. Smith, V. Oberholtzer 4, 244.

**Molybdän-2-oxy-2-fluorid (Mo<sup>VI</sup>)**

Verbb. m. Metallfluoriden, F. Mauro 2, 27.

**Molybdänige Säure, bromierte, s. Molybdän-oxy-bromid (Mo<sup>V</sup>).**

**Molybdänite, bromierte, s. Molybdän-oxy-bromid (Mo<sup>V</sup>).**

**Molybdän-per-jodsäure s. Molybdänsäure-per-jodate.**

**Molybdän-2-Kalium-1-oxy-5-bromid (Mo<sup>V</sup>)**

R. F. Weinland, W. Knöll 44, 109.

**Molybdän-1-Kalium-1-oxy-4-bromid-2-Hydrat (Mo<sup>V</sup>)**

R. F. Weinland, W. Knöll 44, 110.

**Molybdän-1-Kalium-2-oxy-3-chlorid-1-Hydrat (Mo<sup>VI</sup>)**

R. F. Weinland, W. Knöll 44, 97.

**Molybdän-2-Kalium-2-oxy-4-chlorid-2-Hydrat (Mo<sup>VI</sup>)**

R. F. Weinland, W. Knöll 44, 96.

**6-Molybdän-2-Kalium-12-oxy-14-chlorid-6-Hydrat (Mo<sup>VI</sup>)**

R. F. Weinland, W. Knöll 44, 97.

**Molybdän-3-Kalium-2-hydroxy-5-cyanid (Mo<sup>IV</sup>)**

A. Rosenheim, M. Koss 49, 155.

**Molybdän-5-Kalium-2-hydroxy-8-cyanid (Mo<sup>V</sup>)**

A. Rosenheim, M. Koss 49, 154.

**Molybdän-1-Kalium-1-oxy-5-fluorid (Mo<sup>VI</sup>)**

Anhydrid u. 1-Hydrat, G. Marchetti 10, 69.

**Molybdän-2-Kalium-2-oxy-4-fluorid (Mo<sup>VI</sup>)**

Anhydrid u. 1-Hydrat, G. Marchetti 10, 68.

**Molybdän-2-Kalium-3-oxy-4-fluorid (Mo<sup>VIII</sup>)**

Darst., Krystallf., A. Piccini 1, 52; 10, 444.

**Molybdän-1-Kalium-4-fluorid-1-Hydrat (Mo<sup>III</sup>)**

A. Rosenheim, H. J. Braun 46, 321.

**Molybdän-1-Kupfer-1-oxy-5-fluorid (Mo<sup>V</sup>, Cu<sup>II</sup>)**

Darst., Krystallf., F. Mauro 1, 27.

**Molybdän-1-Kupfer-2-oxy-4-fluorid (Mo<sup>VI</sup>, Cu<sup>II</sup>)**

Darst., Krystallf., F. Mauro 1, 25.

**Molybdän-1-Kupfer-1-oxy-5-fluorid-4-Hydrat (Mo<sup>V</sup>, Cu<sup>II</sup>)**

Darst. Krystallform, F. Mauro 2, 28.

**Molybdän-1-Lithium-1-oxy-4-bromid-4-Hydrat (Mo<sup>V</sup>)**

R. F. Weinland, W. Knöll 44, 111.

**Molybdänlegierungen s. Legierungen v. Molybdän.**

**Molybdän-1-Magnesium-1-oxy-5-bromid-7-Hydrat (Mo<sup>V</sup>)**

R. F. Weinland, W. Knöll 44, 112.

**Molybdänmischung**

Anw. z. Phosphorsäurebest., H. Neubauer 2, 45.

**3-Molybdän-2-nitrid**

A. Rosenheim, H. J. Braun 46, 317.

**Molybdän-2-oxyd ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ )**

Darst., Verh. gegen Silbersalze, E. F. Smith, O. L. Shinn 7, 47.

Verb. m. Kaliumcyanid u. Hydroxylamin  $\text{MoO}_3 \cdot 4\text{KCN} \cdot \text{NH}_4\text{OH} \cdot \text{H}_2\text{O}$ ,  
K. v. d. Heide, K. A. Hofmann 12, 282.

Verb. m. Molybdänsäure ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ ) u. Ammoniak  $4\text{MoO}_3 \cdot \text{MoO}_3 \cdot 2\text{NH}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ ,  
K. v. d. Heide, K. A. Hofmann 12, 280.

**Molybdän-3-oxyd**

Lösl. in geschm.  $\text{B}_2\text{O}_3$ , W. Guertler 40, 231.

Verh. gegen fl. Ammoniak, A. Rosenheim, F. Jacobsohn 50, 303; siehe  
Imidomolybdänate.

Verh. gegen Kaliumrhodanid, J. Milbauer 42, 441.

Trenng. v. Silicium-2-oxyd, W. Asch 28, 306.

s. auch Molybdänsäure.

**7-Molybdän-20-oxyd**

Bildg. durch Elektrolyse, A. Junius 46, 446.

**Molybdän-3-oxyd-2-Hydrat ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ )**

Darst., A. Rosenheim 50, 320.

**3-Molybdän-8-oxyd-15-Hydrat ( $\text{Mo}^{\text{V}}, \text{VI}$ )**

Darst., Krystallf. Gefrierpunktsniedrigung, G. Marchetti 19, 391.

**Molybdän-2-oxyd-4-Kaliumcyanid-10- u. 5-Hydrat**

K. v. d. Heide, K. A. Hofmann 12, 285.

**Molybdänoxydstickstoffverbindungen**

$\text{Mo}_2\text{O}_5\text{N}_2\text{H}_8$  u.  $\text{Mo}_2\text{O}_4\text{N}_2\text{H}_{10}$ , E. F. Smith, V. Lenher 4, 377.

**Molybdän-Phosphate s. Molybdänsäure-Phosphate.**

**Molybdän-Phosphorverbindungen**

F. Mawrow 29, 156.

$\text{Mo}_2\text{O}_5 \cdot (\text{H}_2\text{PO}_4)_7 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$  u.  $\text{Mo}_2\text{O}_{12} \cdot (\text{H}_2\text{PO}_4)_8 \cdot \text{H}_2\text{O}$ , F. Mawrow 28, 162.

**Molybdän-1-Pyridinium-2-hydroxy-4-bromid ( $\text{Mo}^{\text{V}}$ )**

A. Rosenheim, M. Koss 49, 152.

**Molybdän-2-Pyridinium-2-hydroxy-5-bromid-2-Hydrat ( $\text{Mo}^{\text{V}}$ )**

A. Rosenheim, M. Koss 49, 152.

**Molybdän-1-Pyridinium-1-oxyl-4-bromid ( $\text{Mo}^{\text{V}}$ )**

R. F. Weinland, W. Knöll 44, 115.

**Molybdän-2-Pyridinium-1-oxyl-5-bromid ( $\text{Mo}^{\text{V}}$ )**

R. F. Weinland, W. Knöll 44, 114.

**Molybdän-2-Pyridinium-2-oxyl-4-bromid-2-Hydrat ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ )**

R. F. Weinland, W. Knöll 44, 105.

**Molybdän-2-Pyridinium-2-hydroxy-5-chlorid ( $\text{Mo}^{\text{V}}$ )**

A. Rosenheim, M. Koss 49, 151.

**Molybdän-1-Pyridinium-2-oxyl-3-chlorid-2-Hydrat ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ )**

R. F. Weinland, W. Knöll 44, 101.

**Molybdän-2-Pyridinium-2-oxyl-4-chlorid-2-Hydrat ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ )**

R. F. Weinland, W. Knöll 44, 100.

**3-Molybdän-1-Pyridinium-6-oxyl-7-chlorid-10-Hydrat ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ )**

R. F. Weinland, W. Knöll 44, 102.

**9-Molybdän-1-Pyridinium-1-hydroxy-18-oxyl-18-chlorid-5-Hydrat ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ )**

R. F. Weinland, W. Knöll 44, 103.

**2-Molybdän-5-Pyridinium-13-jodid (Mo<sup>IV</sup>)**

A. Rosenheim, M. Koss 49, 153.

**Molybdän-2-Pyridinium-2-hydroxy-5-rhodanid (Mo<sup>V</sup>)**

A. Rosenheim, M. Koss 49, 151.

**Molybdän-2-hydroxy-3-rhodanid-2-Chinolin (Mo<sup>V</sup>)**

A. Rosenheim, M. Koss 49, 150.

**Molybdän-2-hydroxy-3-rhodanid-2-Pyridin (Mo<sup>V</sup>)**

A. Rosenheim, M. Koss 49, 150.

**Molybdän-2-Rubidium-1-oxy-5-bromid (Mo<sup>V</sup>)**

R. F. Weinland, W. Knöll 44, 108.

**Molybdän-2-Rubidium-2-oxy-4-chlorid (Mo<sup>V</sup>)**

Darst. Konstit., R. F. Weinland, W. Knöll 44, 95.

**Molybdän-1-Rubidium-2-oxy-3-chlorid-1-Hydrat (Mo<sup>V</sup>)**

Darst. Konstit., R. F. Weinland, W. Knöll 44, 95.

**Molybdän-2-Rubidium-3-oxy-4-fluorid (Mo<sup>VIII</sup>)**

Darst. Krystallform, A. Piccini 1, 58.

**Molybdänsäure (Mo<sup>V</sup>)**

Best., acidimetrisch, K. Seubert, W. Pollard 8, 296.

Best., jodometrisch, F. A. Gooch, Ch. Fairbanks 13, 101.

Best., jodometrisch, F. A. Gooch, J. T. Norton 18, 312.

Best., jodometrisch, F. A. Gooch, O. S. Pulman jr. 29, 553.

Einw. auf Ammoniumarsenate, C. Friedheim, J. Meschoirer 6, 27.

Einw. auf Ammoniumphosphate, C. Friedheim, J. Meschoirer 6, 38.

Einw. auf Arsensäure u. Arsenate d. Kaliums u. Natriums, C. Friedheim, F. Mach 2, 349.

Einw. auf Kaliumchromate, R. H. Bradbury 7, 43.

Leitverm. in Gegenw. anderer SS., Komplexbildg., A. Rosenheim, A. Bertheim 34, 441.

Redukt. durch Elektrolyse, A. Rosenheim, H. J. Braun 46, 311.

Reduktionsprodukte, elektrolytische, A. Junius 46, 446.

Verbb. m. Arsenaten s. Molybdänsäurearsenate.

Verb. m. *Per*-Jodaten s. Molybdänsäure-*per*-jodate.Verb. m. Molybdän-2-oxyd (Mo<sup>IV</sup>) u. Ammoniak  $4\text{MoO}_3 \cdot \text{MoO}_3 \cdot 3\text{NH}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ , K. v. d. Heide, K. A. Hofmann 12, 280.

Verbb. m. organischen Stoffen, A. Rosenheim, A. Bertheim 34, 427.

Verbb. m. Oxalaten s. Molybdänsäureoxalate.

Verbb. m. Phosphaten s. Molybdänsäurephosphate.

Verh. gegen Bromwasserstoff, E. F. Smith, V. Oberholtzer 4, 239.

Verh. gegen Chlorwasserstoff, E. F. Smith, V. Oberholtzer 4, 236.

Verh. gegen Fluorwasserstoff, E. F. Smith, V. Oberholtzer 4, 243.

Verh. gegen Jodwasserstoff, E. F. Smith, V. Oberholtzer 4, 242.

Verh. gegen organische SS., A. Rosenheim 4, 354.

Verh. gegen Oxalsäure, A. Rosenheim 4, 361.

Verh. gegen Phosphor-5-chlorid, E. F. Smith, G. W. Sargent 6, 384.

Verh. gegen Reduktionsmittel, K. v. d. Heide, K. A. Hofmann 12, 279.  
s. auch Molybdän-3-oxyd.***Per*-Molybdänsäure**

Bildungswärme, Neutralisationswärme, L. Pissarjewsky 24, 119.

26\*

**Per-Sulfo-Molybdänsäure** s. **Per-Sulfo-Molybdänsäure**.

**Molybdänsäure**, bromierte, s. **Molybdän-oxy-bromid** ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ ).

**Molybdänsäure**, chlorierte, s. **Molybdän-oxy-chlorid** ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ ).

**Molybdänsäure-Hydrate**

kolloidale Form, A. Rosenheim, J. Davidsohn 37, 314.

**Molybdänsäure-1-Hydrat** ( $\text{MoO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ )

Darst., Lösl., A. Rosenheim, A. Bertheim 34, 435.

Bildg., Modifikationen, Verh. beim Entwässern, Lösl., Leitverm.  
A. Rosenheim, J. Davidsohn 37, 316.

**Molybdänsäure-2-Hydrat** ( $\text{MoO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ )

Darst., Lösl., Diffusion, Leitverm., Verseifungswirkung, Gefrierppd.  
Lössg., A. Rosenheim, A. Bertheim 34, 427.

Darst., Lösl., Kolloidbildg., A. Rosenheim, J. Davidsohn 37, 316.

**Molybdänsäure-Äthylamid** ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ )  $\text{MoO}_3(\text{OH})(\text{NHC}_2\text{H}_5)$

H. Fleck, E. F. Smith 7, 354.

**Molybdänsäureamid** ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ )  $\text{MoO}_3(\text{OH})(\text{NH}_2)$

H. Fleck, E. F. Smith 7, 353.

**Molybdänsäureamid-Hydrat**

$\text{MoO}_3 \cdot \text{OH} \cdot \text{NH}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ , A. Rosenheim, H. J. Braun 46, 318.

**Molybdänsäurearsenate** ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ )

Ammoniumsalz:  $(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot 2\text{MoO}_3 \cdot \text{As}_2\text{O}_5 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ , C. Friedheim, J. Meschoirer 6, 28.

Ammoniumsalz:  $8(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot 6\text{MoO}_3 \cdot \text{As}_2\text{O}_5 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ , C. Friedheim, J. Meschoirer 6, 30.

Ammoniumsalz:  $5(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot 16\text{MoO}_3 \cdot \text{As}_2\text{O}_5 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ , C. Friedheim, J. Meschoirer 6, 31.

Ammoniumsalz:  $3(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot 18\text{MoO}_3 \cdot \text{As}_2\text{O}_5 \cdot 14\text{H}_2\text{O}$ , F. Kehrman, E. Böhm 7, 421.

Bibliographie, C. Friedheim, F. Mach 2, 325.

Kaliumsalz:  $\text{K}_2\text{O} \cdot 2\text{MoO}_3 \cdot \text{As}_2\text{O}_5 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ , C. Friedheim, F. Mach 2, 340.

Kaliumsalz:  $\text{K}_2\text{O} \cdot 6\text{MoO}_3 \cdot \text{As}_2\text{O}_5 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ , C. Friedheim, F. Mach 2, 330.

Kaliumsalz:  $\text{K}_2\text{O} \cdot 18\text{MoO}_3 \cdot \text{As}_2\text{O}_5 \cdot 28\text{H}_2\text{O}$ , C. Friedheim, F. Mach 2, 331.

Kaliumsalz:  $3\text{K}_2\text{O} \cdot 18\text{MoO}_3 \cdot \text{As}_2\text{O}_5 \cdot 14\text{H}_2\text{O}$ , F. Kehrman, E. Böhm 7, 421.

Kaliumsalz:  $3\text{K}_2\text{O} \cdot 18\text{MoO}_3 \cdot \text{As}_2\text{O}_5 \cdot 26\text{H}_2\text{O}$ , C. Friedheim, F. Mach 2, 331.

Konstit., C. Friedheim 2, 363.

Natriumsalz:  $\text{Na}_2\text{O} \cdot 2\text{MoO}_3 \cdot \text{As}_2\text{O}_5 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ , C. Friedheim, F. Mach 2, 358.

Natriumsalz:  $\text{Na}_2\text{O} \cdot 6\text{MoO}_3 \cdot \text{As}_2\text{O}_5 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ , C. Friedheim, F. Mach 2, 358.

Natriumsalz:  $3\text{Na}_2\text{O} \cdot 6\text{MoO}_3 \cdot \text{As}_2\text{O}_5 \cdot 11\text{H}_2\text{O}$ , C. Friedheim, F. Mach 2, 360.

Natriumsalz:  $3\text{Na}_2\text{O} \cdot 3\text{H}_2\text{O} \cdot 18\text{MoO}_3 \cdot \text{As}_2\text{O}_5 \cdot 21\text{H}_2\text{O}$ , C. Friedheim, F. Mach 2, 359.

Säure:  $6\text{MoO}_3 \cdot \text{As}_2\text{O}_5 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$ , C. Friedheim, F. Mach 2, 350.

Säure:  $18\text{MoO}_3 \cdot \text{As}_2\text{O}_5 \cdot 28\text{H}_2\text{O}$ , C. Friedheim, F. Mach 2, 350.

Säure:  $8\text{H}_2\text{O} \cdot 18\text{MoO}_3 \cdot \text{As}_2\text{O}_5 \cdot \text{aq.}$ , Reakt. m. Metallsalzen u. organ. Basen,  
F. Kehrman, E. Böhm 7, 425.

Sulfosalze, Darst., Konst., R. F. Weinland, K. Sommer 15, 63; s. Sulfo-Molybdänsäuresulfoarsenate.

**Molybdänsäurecitrate** ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ )

Leitverm., H. Grossmann, H. Krämer 41, 50.

**Per-Molybdänsäurefluorid (Mo<sup>VI</sup>)**

Verbb. m. Alkalifluoriden, A. Piccini 1, 51.

**Molybdänsäure-per-jodate (Mo<sup>VI</sup>)**

Ammoniumsalz:  $4(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot \text{J}_2\text{O}_7 \cdot 8\text{MoO}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ , C. W. Blomstrand 1, 42.

Ammoniumsalz:  $5(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot \text{J}_2\text{O}_7 \cdot 12\text{MoO}_3 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ , C. W. Blomstrand 1, 33.

Ammonium-Natriumsalz:  $2(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot \text{Na}_2\text{O} \cdot \text{J}_2\text{O}_7 \cdot 2\text{MoO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ , C. W. Blomstrand 1, 40.

Barium-Natriumsalz:  $9\text{BaO} \cdot \text{Na}_2\text{O} \cdot 2\text{J}_2\text{O}_7 \cdot 24\text{MoO}_3 \cdot 28\text{H}_2\text{O}$ , C. W. Blomstrand 1, 37.

Calciumsalz:  $4\text{CaO} \cdot \text{J}_2\text{O}_7 \cdot 12\text{MoO}_3 \cdot 21\text{H}_2\text{O}$ , C. W. Blomstrand 1, 36.

Calciumsalz:  $5\text{CaO} \cdot \text{J}_2\text{O}_7 \cdot 12\text{MoO}_3 \cdot 26\text{H}_2\text{O}$ , C. W. Blomstrand 1, 35.

Kaliumsalz:  $5\text{K}_2\text{O} \cdot \text{J}_2\text{O}_7 \cdot 12\text{MoO}_3 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ , C. W. Blomstrand 1, 30.

Kaliumsalz:  $7\text{K}_2\text{O} \cdot 2\text{J}_2\text{O}_7 \cdot 24\text{MoO}_3 \cdot 33\text{H}_2\text{O}$ , C. W. Blomstrand 1, 48.

Kaliumsalz:  $9\text{K}_2\text{O} \cdot \text{H}_2\text{O} \cdot 2\text{J}_2\text{O}_7 \cdot 24\text{MoO}_3 \cdot 24\text{H}_2\text{O}$ , C. W. Blomstrand 1, 31.

Kaliumsalz:  $18\text{K}_2\text{O} \cdot \text{J}_2\text{O}_7 \cdot 52\text{MoO}_3 \cdot 50\text{H}_2\text{O}$ , C. W. Blomstrand 1, 47.

Lithiumsalz:  $5\text{Li}_2\text{O} \cdot \text{J}_2\text{O}_7 \cdot 12\text{MoO}_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$ , C. W. Blomstrand 1, 32.

Lithiumsalz:  $5\text{Li}_2\text{O} \cdot \text{J}_2\text{O}_7 \cdot 12\text{MoO}_3 \cdot 30\text{H}_2\text{O}$ , C. W. Blomstrand 1, 32.

Mangan-Natriumsalz:  $2\text{MnO} \cdot 3\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{J}_2\text{O}_7 \cdot 12\text{MoO}_3 \cdot 32\text{H}_2\text{O}$ , C. W. Blomstrand 1, 38.

Natriumsalz:  $5\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{J}_2\text{O}_7 \cdot 12\text{MoO}_3 \cdot 26\text{H}_2\text{O}$ , C. W. Blomstrand 1, 29.

Natriumsalz:  $5\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{J}_2\text{O}_7 \cdot 12\text{MoO}_3 \cdot 34\text{H}_2\text{O}$ , C. W. Blomstrand 1, 28.

Strontium-Natriumsalz:  $4\text{SrO} \cdot \text{Na}_2\text{O} \cdot \text{J}_2\text{O}_7 \cdot 12\text{MoO}_3 \cdot 20\text{H}_2\text{O}$ , C. W. Blomstrand 1, 37.

**Molybdänsäure-1-Jodsäure (Mo<sup>VI</sup>)**

Verseifungsgeschwindigkeit durch Methylacetat, A. Rosenheim, A. Bertheim 34, 445.

s. auch Molybdänsäurejodate.

**Molybdänsäure-per-Jodsäure (Mo<sup>VI</sup>)**

$5\text{H}_2\text{O} \cdot \text{J}_2\text{O}_7 \cdot 12\text{MoO}_3 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ , C. W. Blomstrand 1, 39.

**Molybdänsäurekieselsäure (Mo<sup>VI</sup>)**

$12\text{MoO}_3 \cdot \text{SiO}_2 \cdot 32\text{H}_2\text{O}$ , Darst., Leitverm., Dichte, W. Asch 28, 293.

s. auch Molybdänsäuresilikate.

**Molybdänsäuremalate (Mo<sup>VI</sup>)**

Leitverm., H. Grossmann, H. Krämer 41, 50.

**Molybdänsäuremanganite (Mn<sup>IV</sup>)**

Ammoniumsalz:  $2(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot \text{MnO}_2 \cdot 7\text{MoO}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ , C. Friedheim, M. Samelson 24, 73.

Ammoniumsalz:  $3(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot \text{MnO}_2 \cdot 9\text{MoO}_3 \cdot 7 \text{ u. } 8\text{H}_2\text{O}$ , C. Friedheim, M. Samelson 24, 67.

Ammoniumsalz:  $4(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot \text{MnO}_2 \cdot 11\text{MoO}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ , C. Friedheim, M. Samelson 24, 88.

Ammonium-Kaliumsalz:  $2(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot \text{K}_2\text{O} \cdot \text{Mn}_2\text{O}_3 \cdot 10\text{MoO}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ , A. Rosenheim, H. Itzig 16, 79.

Ammonium-Kaliumsalz:  $3[(\text{NH}_4)_2\text{K}] \cdot \text{O} \cdot \text{MnO}_2 \cdot 8\text{MoO}_3 + \text{aq.}$ , C. Friedheim, M. Samelson 24, 83.

Ammonium-Kalium-Mangansalz:  $3[(\text{NH}_4)_2\text{K}_2\text{Mn}] \cdot \text{O} \cdot \text{MnO}_2 \cdot 10\text{MoO}_3 + \text{aq.}$  C. Friedheim, M. Samelson 24, 92.

**Molybdänsäuremanganite (Mn<sup>IV</sup>)**

Ammonium-Mangansalz:  $3[(\text{NH}_4)_2\text{Mn}] \text{O} \cdot \text{MnO}_2 \cdot 10 \text{MoO}_3 + \text{aq.}$ , C. Friedheim, M. Samelson 24, 94, 98.

Ammonium-Mangansalz:  $4[(\text{NH}_4)_2\text{Mn}] \text{O} \cdot \text{MnO}_2 \cdot 10 \text{MoO}_3 + \text{aq.}$ , C. Friedheim, M. Samelson 24, 74.

Ammonium-Mangansalz:  $4[(\text{NH}_4)_2\text{Mn}] \text{O} \cdot \text{MnO}_2 \cdot 11 \text{MoO}_3 + \text{aq.}$ , C. Friedheim, M. Samelson 24, 71.

Kaliumsalz:  $3\text{K}_2\text{O} \cdot \text{MnO}_2 \cdot 8 \text{MoO}_3 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$ , A. Rosenheim, H. Itzig 16, 81.

Kaliumsalz:  $3\text{K}_2\text{O} \cdot \text{MnO}_2 \cdot 8 \text{MoO}_3 \cdot 8 \text{H}_2\text{O}$ , C. Friedheim, M. Samelson 24, 77.

Kaliumsalz:  $3\text{K}_2\text{O} \cdot \text{MnO}_2 \cdot 9 \text{MoO}_3 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$ , C. Friedheim, M. Samelson 24, 81.

Kalium-Mangansalz:  $8[\text{K}_2\text{Mn}] \text{O} \cdot \text{MnO}_2 \cdot 9 \text{MoO}_3 + \text{aq.}$ , C. Friedheim, M. Samelson 24, 85.

Kalium-Mangansalz:  $4[\text{K}_2\text{Mn}] \text{O} \cdot \text{MnO}_2 \cdot 11 \text{MoO}_3 + \text{aq.}$ , C. Friedheim, M. Samelson 24, 79.

Strukturformeln, C. Friedheim, M. Samelson 24, 105.

**Molybdänsäureoxalate (Mo<sup>VI</sup>)**

Ammoniumsalz:  $(\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4(\text{MoO}_3) \cdot 1 \text{H}_2\text{O}$ , A. Rosenheim 4, 363.

Ammoniumsalz:  $\text{NH}_4\text{HC}_2\text{O}_4(\text{MoO}_3) \cdot 1 \text{H}_2\text{O}$ , A. Rosenheim 4, 367. Überführungszahl, A. Rosenheim 11, 233.

Ammoniumsalz:  $(\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4(\text{MoO}_3)_2$ , A. Rosenheim 4, 364. Überführungszahl, Leitverm., A. Rosenheim 11, 234.

Ammonium-Natriumsalz:  $\text{NH}_4\text{NaC}_2\text{O}_4(\text{MoO}_3) \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$ , A. Rosenheim 4, 366.

Bariumsalz:  $\text{BaC}_2\text{O}_4(\text{MoO}_3) \cdot 3\frac{1}{2} \text{H}_2\text{O}$ , A. Rosenheim, H. Itzig 21, 16.

Eisen-Kaliumsalz (Fe<sup>III</sup>):  $\text{K}_2\text{O} \cdot \text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot 4 \text{MoO}_3 \cdot 2 \text{C}_2\text{O}_3 \cdot 10 \text{H}_2\text{O}$ , A. Rosenheim 11, 219.

Kaliumsalz:  $\text{K}_2\text{C}_2\text{O}_4(\text{MoO}_3)\text{H}_2\text{O}$ , A. Rosenheim 4, 365. Leitverm., A. Rosenheim 11, 233. A. Rosenheim, J. Koppel 21, 17.

Kaliumsalz:  $\text{KHC}_2\text{O}_4(\text{MoO}_3)\text{H}_2\text{O}$ , A. Rosenheim 4, 368. Leitverm., A. Rosenheim 11, 234. A. Rosenheim, J. Koppel 21, 17.

Kaliumsalz:  $\text{K}_2\text{C}_2\text{O}_4(\text{MoO}_3)_2$ , A. Rosenheim 4, 366.

Leitverm., H. Grossmann, H. Krämer 41, 45.

Natriumsalz:  $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4(\text{MoO}_3) \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$ , A. Rosenheim, H. Itzig 21, 16.

Natriumsalz:  $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4(\text{MoO}_3)_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$ , A. Rosenheim, H. Itzig 21, 16.

**Molybdänsäure-Oxalsäure (Mo<sup>VI</sup>)**

$\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot \text{MoO}_3 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$ , A. Rosenheim 4, 362.

Überführungszahl, Leitverm., Affinitätskonst., A. Rosenheim 11, 223.  $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4(\text{MoO}_3)_2 \cdot 2\frac{1}{2} \text{H}_2\text{O}$ , A. Rosenheim, A. Berthelm 34, 436.

**Molybdänsäurephosphate (Mo<sup>VI</sup>)**

Ammoniumsalz:  $2(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot \text{P}_2\text{O}_5 \cdot 4 \text{MoO}_3 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$ , C. Friedheim, J. Meschoirer 6, 33.

Ammoniumsalz:  $3(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot \text{P}_2\text{O}_5 \cdot 5 \text{MoO}_3 \cdot 7 \text{H}_2\text{O}$ , C. Friedheim, J. Meschoirer 6, 33.

Ammoniumsalz:  $3(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot \text{P}_2\text{O}_5 \cdot 18 \text{MoO}_3 \cdot 14 \text{H}_2\text{O}$ , F. Kehrmann, E. Böhm 7, 416.

Bibliographie, C. Friedheim 4, 275.

Calcium-Kaliumsalz:  $2 \text{CaO} \cdot 3 \text{K}_2\text{O} \cdot 2 \text{P}_2\text{O}_5 \cdot 10 \text{MoO}_3 \cdot 22 \text{H}_2\text{O}$ , C. Friedheim, G. Wirtz 4, 293.

Einteilung, F. Kehrmann 7, 409.

**Molybdänsäurephosphate (Mo<sup>VI</sup>)**

- Kaliumsalz:  $K_2O \cdot P_2O_5 \cdot 2MoO_3 \cdot 18H_2O$ , C. Friedheim, G. Wirtz 4, 287.  
 Kaliumsalz:  $2K_2O \cdot P_2O_5 \cdot 4MoO_3 \cdot 8H_2O$ , C. Friedheim, G. Wirtz 4, 289.  
 Kaliumsalz:  $2K_2O \cdot P_2O_5 \cdot 5MoO_3 \cdot 6H_2O$ , C. Friedheim, G. Wirtz 4, 289.  
 Kaliumsalz:  $8K_2O \cdot P_2O_5 \cdot 5MoO_3 \cdot 7H_2O$ , C. Friedheim, G. Wirtz 4, 289.  
 Kaliumsalz:  $5K_2O \cdot P_2O_5 \cdot 10MoO_3 \cdot 11H_2O$ , C. Friedheim, G. Wirtz 4, 289.  
 Kaliumsalz:  $5K_2O \cdot P_2O_5 \cdot 17MoO_3$ , F. Kehrman, E. Böhm 7, 428.  
 Kaliumsalz:  $8K_2O \cdot P_2O_5 \cdot 18MoO_3 \cdot 14H_2O$ , F. Kehrman, E. Böhm 7, 418.  
 Natriumsalz:  $3Na_2O \cdot P_2O_5 \cdot 18MoO_3 \cdot 25H_2O$ , C. Friedheim, G. Wirtz 4, 295.  
 Natriumsalz:  $3Na_2O \cdot P_2O_5 \cdot 18MoO_3 \cdot 26H_2O$ , C. Friedheim, G. Wirtz 4, 294.  
 Natriumsalz:  $3Na_2O \cdot P_2O_5 \cdot 24MoO_3 \cdot xH_2O$ , C. Friedheim, G. Wirtz 4, 295.  
 Phosphorduodecimolybdänsäure, F. Kehrman, E. Böhm 7, 406.  
 Phosphorluteomolybdänsäure, F. Kehrman, E. Böhm 7, 406.  
 Säure:  $3H_2O \cdot P_2O_5 \cdot 18MoO_3 \cdot xH_2O$ , Darst. Reakt. m. Metallsalzen u. organ. Basen, F. Kehrman, E. Böhm 7, 418.  
 Säure:  $3H_2O \cdot P_2O_5 \cdot 24MoO_3 \cdot xH_2O$ , Reakt. m. Metallsalzen u. organ. Basen, F. Kehrman, E. Böhm 7, 412.

**Molybdänsäure-Phosphorsäure (Mo<sup>VI</sup>)**

- Leitverm., A. Rosenheim, A. Bertheim 34, 446.  
 Strukturformeln, C. Friedheim 4, 279.  
 s. auch Molybdänsäurephosphate.

**Molybdänsäuresilikate (Mo<sup>VI</sup>)**

- Bariumsalz:  $2BaO \cdot 12MoO_3 \cdot SiO_2 \cdot 24H_2O$ , W. Asch 28, 284.  
 Calciumsalz:  $2CaO \cdot 12MoO_3 \cdot SiO_2 \cdot 24H_2O$ , W. Asch 28, 285.  
 Kaliumsalz:  $2K_2O \cdot 12MoO_3 \cdot SiO_2 \cdot 16H_2O$ , Darst., Leitverm., Verh. bei Dialyse, W. Asch 28, 283.  
 Kaliumsalz:  $3K_2O \cdot H_2O \cdot 24MoO_3 \cdot 2SiO_2 \cdot 27H_2O$ , W. Asch 28, 289.  
 Magnesiumsalz:  $2MgO \cdot 12MoO_3 \cdot SiO_2 \cdot 30H_2O$ , W. Asch 28, 283.  
 Natriumsalz:  $2Na_2O \cdot 12MoO_3 \cdot SiO_2 \cdot 21H_2O$ , Darst., Molekulargröße, W. Asch 28, 278.  
 Natriumsalz:  $3Na_2O \cdot H_2O \cdot 24MoO_3 \cdot 2SiO_2 \cdot 33H_2O$ , W. Asch 28, 288.  
 Säure:  $12MoO_3 \cdot SiO_2 \cdot 32H_2O$ , Darst., Leitverm., Dichte, W. Asch 28, 293.  
 Silbersalze:  $2Ag_2O \cdot 12MoO_3 \cdot SiO_2 \cdot 12H_2O$  u.  $4Ag_2O \cdot 12MoO_3 \cdot SiO_2 \cdot 15H_2O$ , W. Asch 28, 286.  
 Silbersalze:  $3Ag_2O \cdot H_2O \cdot 24MoO_3 \cdot 2SiO_2 \cdot 21H_2O$ , W. Asch 28, 291.

**Molybdänsäuresulfite (Mo<sup>VI</sup>)**

- Ammoniumsalz:  $(NH_4)_6(MoO_3)_3(SO_3)_3 \cdot 12H_2O$ , A. Rosenheim 15, 185.  
 Ammoniumsalz:  $3(NH_4)_2O \cdot 8MoO_3 \cdot 2SO_3 \cdot 5H_2O$ , A. Rosenheim 7, 178.  
 Bariumsalz:  $Ba_2(MoO_3)_3(SO_3)_3 \cdot 10H_2O$ , A. Rosenheim 15, 185.  
 Cäsiumsalz:  $Cs_6(MoO_3)_3(SO_3)_3 \cdot 6H_2O$ , A. Rosenheim 15, 184.  
 Kaliumsalz:  $K_6(MoO_3)_3(SO_3)_3 \cdot H_2O$ , A. Rosenheim 15, 183.  
 Kaliumsalz:  $4K_2O \cdot 9MoO_3 \cdot 4SO_3 \cdot 5H_2O$ , A. Rosenheim 7, 180.  
 Natriumsalz:  $Na_6(MoO_3)_3(SO_3)_3 \cdot 8H_2O$ , A. Rosenheim 15, 183.  
 Natriumsalz:  $9Na_2O \cdot 20MoO_3 \cdot 8SO_3 \cdot 37H_2O$ , A. Rosenheim 7, 181.  
 Rubidiumsals:  $Rb_6(MoO_3)_3(SO_3)_3 \cdot \frac{1}{2}H_2O$ , A. Rosenheim 15, 183.  
 Strontiumsals:  $Sr_6(MoO_3)_3(SO_3)_3 \cdot 12H_2O$ , A. Rosenheim 15, 186.

**Molybdänsäuretartrate (Mo<sup>VI</sup>)**

- Leitverm., H. Grossmann, H. Krämer 41, 49.



**Molybdänsaures Acetylaceton**

A. Rosenheim, A. Bertheim 34, 439.

**Molybdänsaures Methyl**

Darst., Gefrierpp. d. Lsg., A. Rosenheim, A. Bertheim 34, 438.

Leitverm., Verseifungsgeschw., A. Rosenheim, J. Davidsohn 37, 319.

**Molybdänsaurer Salicylaldehyd**

A. Rosenheim, A. Bertheim 34, 440.

**Molybdänsulfid**

Verbb. m. Sulfiden, K. A. Hofmann 12, 55.

Verbb. m. Sulfoarsenaten, R. F. Weinland, K. Sommer 15, 42; s. Sulfo-molybdänsäuresulfoarsenat.

**Molybdän-3-sulfid (Mo<sup>VI</sup>)**

Bildg. aus Molybdänoxyd u. Kaliumrhodanid, J. Milbauer 42, 441.

Darst., R. F. Weinland, K. Sommer 15, 43.

**2-Molybdän-3-sulfid-6-Kallumcyanid-5-Hydrat (Mo<sup>VI</sup>)**

K. v. d. Heide, K. A. Hofmann 12, 289.

**Molybdänsulfochlorid Mo<sub>2</sub>S<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>**

E. F. Smith, V. Oberholtzer 5, 67.

**3-Molybdän-4-sulfo-3-cyanid-5-Kallumcyanid-7-Hydrat**

K. v. d. Heide, K. A. Hofmann 12, 291.

**2-Molybdänsulfo-oxy-2-cyanid-4-Kallumcyanid-4-Hydrat**

K. A. Hofmann, K. v. d. Heide 12, 290.

**Molybdänylchlorid s. Molybdän-2-oxy-2-chlorid (Mo<sup>VI</sup>)****Molybdän-1-Zink-1-oxy-5-fluorid-6-Hydrat (Mo<sup>V</sup>)**

Darst. Krystallform, F. Mauro 1, 83.

**Molybdat s. Molybdänat.****Molybdit s. Molybdänit.****Monazit**

seltene Erden desselben; Fraktionierung d. Erden, W. Feit 43, 267.

Trenng. d. Erden durch Fraktionierung, W. Feit, K. Przibylla 43, 202.

Verarbeitung, L. M. Dennis, F. L. Kortright 6, 86.

Verarbeit. auf Praseodymoxyd (Pr<sup>III</sup>), C. v. Scheele 17, 315.

Zerlegung d. Endfraktionen, R. Marc 38, 121.

**Monoäthylamin**

Lösungsmittel f. Zinkhydroxyd, W. Herz 30, 280.

**Monoäthylammoniumchlorid**

Leitverm. d. Lsgg. in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 164.

Molekulargew. in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 227.

**Monochloressigsäure**

Inversionskonst., Leitverm., E. Deussen 44, 318.

Verbb. d. Metallsalze m. Pyridin, F. Reitzenstein 32, 298.

**Monochlorplatinssäure**

s. Platin-2-Hydro-5-hydroxy-1-chlorid.

**Monochlorschwefelsäure**

s. Schwefelsäure-1-chlorid.

**Monomethylamin**

Lösungsmittel f. Zinkhydroxyd, W. Herz 30, 280.

**Monomethylammoniumchlorid**

Leitverm. d. Lsgg. in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 161.

Molekulargew. in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 224.

**Monomolekulare Reaktion s. Reaktionsordnung.****Norlands Sals**

s. Chromammine ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ ) 2-Ammin-4-Rhodanato-Chrom-Guanidin.

**Moore**

Vorkommen u. Bildg. v. Eisenanhäufungen, J. M. van Bemmelen, C. Hoitsema, E. A. Klobbie 22, 318.

**Mussivgold s. Zinn-2-sulfid.****N****Nachruf**

Bunsen, Robert, Wilhelm, R. Rathke 23, 393.

Cooke, J. P., Th. W. Richards 7, 447.

Krüss, Gerhard, H. Moraht 8, 244.

Krüss, Gerhard, Nachtrag 19, 327.

Mauro, Francesco, G. Krüss 4, 484.

Meyer, Lothar v., R. Lorenz 9, 3; K. Seubert 9, 329.

Meyer, Victor, R. Lorenz 15, 241.

Meyer, Victor, H. Biltz 16, 1.

Retgers, J. W., R. Lorenz 12, 474.

**Naphtalin**

Bildg. aus Acetylen, H. Erdmann, P. Köthner 18, 57.

Dampfdichte, H. Erdmann 32, 428.

Molekulargew. in Arsenbromid, P. Walden 29, 375.

Molekulargew. in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 218.

Oxydation durch Elektrolyse in flusssäurehaltiger Lsg., F. W. Skirrow 33, 30.

kapillare Steighöhe d. Lsg. in Wa., S. Motylewski 38, 418.

Verdampfungsgeschw. in verschiedenen Atmosphären, R. D. Phookan 2, 10.

**Naphtene**

Bildg. aus Acetylen, H. Erdmann, P. Köthner 18, 57.

**Naphtobenzoln**

Indikator für Neutralisationsmethth., J. Wagner 27, 149.

**Naphtylamin**

Verb. m. Nickelrhodanid ( $\text{Ni}^{\text{II}}$ ), H. Grossmann, B. Schück 50, 19.

**Naphtylammonium-Palladium s. Palladium-Naphtylammonium.****Natrium**

Amalgame, Erstarrungsalin., N. S. Kurnakow 23, 443.

Anw. in qual. Analyse, W. Hempel 16, 22.

Atomgew., Intern. Atomgewichtsausschuß 1906 48, 129.

Atomgew., Neubest., Th. W. Richards, B. C. Wells 47, 56.

Best. als Pyro-Sulfat, P. E. Browning 29, 140.

**Natrium**

Darst. durch Elektrolyse acetonischer Natriumnitratlsgg., A. Siemens 41, 270.

Legierungen s. Legg. v. Natrium.

Lösl. in Quecksilber, W. Kerp 17, 296.

Lösl. in Quecksilber, W. Kerp, W. Böttger, H. Winter 25, 32.

Nachw. u. Trenng. v. Kalium m. *Per*-Chlorat, A. D. Kreider, J. E. Breckenridge 13, 161.

Potential in methylalkoholischer Lithiumchloridlsg., M. Sack 34, 347.

Smp., Smpp., heterog. Gleichgew. d. Legg. m. Aluminium, Magnesium u. Zink, C. H. Mathewson 48, 191.

Smp., Smpp. d. Legg. u. Verbb. m. Blei, Cadmium, Quecksilber, Wismut, N. S. Kurnakow 23, 439.

Smp., Smpp., Kleingefüge d. Verbb. u. Legg. m. Blei, Cadmium, Wismut u. Antimon, C. H. Mathewson 50, 171.

Smp., Smpp. d. Legg. m. Quecksilber, A. Schüller 40, 335; N. S. Kurnakow 23, 443.

Smp., Smpp. d. Legg. u. Verbb. m. Zinn, C. H. Mathewson 46, 94.

Schmelzpunktserniedrigung, N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 94; 30, 109.

Spektrum in d. Leuchtgassauerstofflamme, O. Vogel 5, 45.

**Natriumacetat**

Dichte u. Kapillaritätskonst. beim Smp., S. Motylewski 33, 416.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 19.

Zersetzungsspanng. (anodische) d. Lsg., A. Coehn, M. Gläser 33, 11.

**Natriumaluminat**

Leitverm., elektr., A. Hantzsch 30, 296.

Zersetz. d. Lsg., F. Russ 41, 216.

**Natriumamalgam**

Einw. auf Gold, Th. Wilm 4, 326.

s. auch Legg. v. Natrium m. Quecksilber.

**Natriumamid**

Darst., Analyse, Umwdlg. in Natriumazid durch  $N_2O$ , L. M. Dennis, A. W. Browne 40, 82.

Einw. auf Schwefel, Brom, Jod; Magnesium, Oxyde, Sulfide, Sulfate, Chloride, Phosphate, Nitrate usw., F. Ephraim 44, 185.

**Natrium-1-Antimon**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, C. H. Mathewson 50, 192.

**3-Natrium-1-Antimon**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, C. H. Mathewson 50, 192.

**Natrium-Antimon (in Doppelsalzen) s. Antimon-Natrium.****Natriumarsenat**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 19.

**Natrium-2-Hydro-1-arsenat**

Einw. v. Molybdänsäure, C. Friedheim, F. Mach 2, 357.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 19; 3, 48.

Verb. m. Natrium-Hydro-sulfat, C. Friedheim, J. Mozkin 6, 291.

**2-Natrium-1-Hydro-1-arsanat**

Einw. v. Molybdänsäure, C. Friedheim, F. Mach 2, 360.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 19.

**Natriumazid**

Darst., Krystallform, L. M. Dennis, C. H. Benedict, A. C. Gill 17, 19, 23.

Darst. aus Natriumamid u.  $N_2O$ . — Bibliographie. — Umwdlg. in Stickstoffwasserstoffsäure, L. M. Dennis, A. W. Browne 40, 90.

**Natrium-Bariumsulfarsanat**

$Na_2Ba_2As_2S_4O_{12} \cdot 12H_2O$ , L. W. McCay, W. Foster 41, 464.

**Natrium-1-Blei**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, C. H. Mathewson 50, 171.

Smp., Existenzgeb., N. S. Kurnakow 23, 455.

**Natrium-2-Blei**

Zerstäubung, Potential, M. Sack 34, 330.

**2-Natrium-1-Blei**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, C. H. Mathewson 50, 171.

**2-Natrium-5-Blei**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, C. H. Mathewson 50, 171.

**4-Natrium-1-Blei**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, C. H. Mathewson 50, 171.

**Natrium-Blei (in Doppelsalzen) s. Blei-Natrium.****Natrium-Bor (in Doppelsalzen) s. Bor-Natrium.****Natriumborat**

$Na_2B_4O_7$ , Gleichgew. in Lsgg. v. Natriumborat, Borsäure, arseniger S., F. Auerbach 37, 353.

Katalysator für Hydratationsreakt., P. Rohland 31, 438.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 18.

**Natrium-meta-borat**

$Na_2B_4O_7$ , Hydrate, A. Atterberg 48, 367.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 50.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 413.

**Natrium-per-borat**

E. J. Constan, J. C. Bennett 25, 266.

Spaltung in Lsg., Geschw. d. katalyt. Zersetz., L. Pissarjewsky 32, 343.

**Natriumborat-Hydrat**

$Na_2B_4O_7 \cdot 10H_2O$ , Gleichgew. m. Lsgg., M. Dukelski 50, 38.

$Na_2B_4O_7 \cdot 10H_2O$  u.  $5H_2O$ , A. Atterberg 48, 367.

$Na_2B_4O_7 \cdot 10H_2O$ , A. Atterberg 48, 367.

Gleichgew. m. Lsgg., M. Dukelski 50, 38.

**Natrium-meta-borat-2-Hydrat**

Gleichgew. m. Lsg., M. Dukelski 50, 45.

**Natrium-meta-borat-4-Hydrat**

Gleichgew. m. Lsg., M. Dukelski 50, 45.

**Natriumbromat**

Anw. z. Titerstellung in d. Jodometrie, J. Wagner 19, 443.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 17; 8, 41.

Redukt. m. Hydrazin- u. Hydroxylaminsulfat, M. Schlötter 37, 164.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 413.

**Natriumbromid**

Dichte in geschm. Zustand; Gleichgew. m. anderen Salzen, E. Brunner 38, 357.

Dichte u. Kapillaritätskonst. beim Smp., S. Motylewski 38, 416.

Lösl. in Alkoholen, P. Rohland 18, 327.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 17.

Smp., K. Hüttner, G. Tammann 43, 215.

**Natrium-2-Cadmium**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, C. H. Mathewson 50, 183.

Smp., Existenzgeb., N. S. Kurnakow 23, 455.

**Natrium-5-Cadmium**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, C. H. Mathewson 50, 183.

**Natrium-Cadmium** (in Doppelsalzen) s. Cadmium-Natrium.

**Natrium-Calcium** (in Doppelsalzen) s. Calcium-Natrium.

**Natriumcarbonat**

Bildg. aus Natriumchlorid od. -sulfat u. Calciumcarbonat in Gegenw. v. Aluminium- od. Eisenhydroxyd ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), P. Melikoff 19, 7.

Dichte im geschm. Zustand, Gleichgew. m. anderen Salzen, E. Brunner 38, 359.

Einw. v. Titanoxyd,  $\text{SiO}_2$ ,  $\text{ZrO}_2$ ,  $\text{ThO}_2$ , Gleichgew.:  $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{TiO}_2 \rightleftharpoons \text{Na}_2\text{TiO}_3 + \text{CO}_2$ , D. P. Smith 37, 332.

Gefrierpp. d. Lösgg., H. Goldschmidt, K. Syngros 5, 133.

Gleichgew. d. Reakt.  $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{SiO}_2 \rightleftharpoons \text{Na}_2\text{SiO}_3 + \text{CO}_2$ , Dissoz. im fl. Zustand, N. M. v. Wittdorf 39, 187.

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{WO}_3 \rightleftharpoons \text{Na}_2\text{WO}_4 + \text{CO}_2$   
u.  $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{V}_2\text{O}_5 \rightleftharpoons 2\text{NaVO}_3 + \text{CO}_2$

Einw. auf  $\text{Nb}_2\text{O}_5$ ,  $\text{Ta}_2\text{O}_5$ ,  $\text{TiO}_2$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$ , D. G. Gerassimoff 42, 329.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 18; 8, 51.

Reindarst. z. Atomgewichtsbest., Th. W. Richards 1, 156.

Smp., Umwandlungsp., Schmelz- u. Umwandlungswärme, K. Hüttner, G. Tammann 43, 215.

**Natrium-Hydro-carbonat**

Beständigkeit in wässr. Lösg., F. P. Treadwell, M. Reuter 17, 202.

Einw. auf Magnesiumcarbonat, K. Kippenberger 6, 184.

Gefrierpp. d. Lösg., H. Goldschmidt, K. Syngros 5, 134.

**Natrium-Cer** (in Doppelsalzen) s. Cer-Natrium.

**Natriumehabazit**

F. W. Clarke 46, 200.

**Natriumchlorat**

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 17; 8, 41.

Redukt., elektrolyt., an Metallkathoden, E. Müller 26, 43.

Zersetzungsspanng. v. alkalischen Lösgg., E. Müller 26, 24.

**Natrium-per-chlorat**

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 17.

**Natriumchlorid**

Dichte im geschm. Zustand, Gleichgew. m. anderen Salzen, E. Brunner 38, 354.

Dichte u. Kapillaritätskonst. beim Smp., S. Motylewski 38, 416.

Diffusion in Silbernitratgelatine, J. Hausmann 40, 123.

Einfl. auf Auflösungs-geschw. v. Zink in SS., T. Ericson-Aurén 27, 240.

**Natriumchlorid**

Einfl. auf Entwässerung v. Kupferhydroxyd, W. Spring, M. Lucion 2, 209.

Einw. d. Lsg. auf verwitterte Gesteine, M. Dittrich 47, 155.

Elektrolyse d. Gemisches m. Bleichlorid, Smp. d. Gemische, A. Appelberg 36, 67.

Elektrolyse v. Gemischen m. Zinkchlorid, S. Grünauer 39, 468.

Elektrolyse d. alkalischen Lsgg., Bildg. v. *Hypo*-Chlorit u. Chlorat, E. Müller 22, 65.

Elektrolyse saurer Lsgg., Bildg. v. Chlorat, E. Müller 22, 53.

Elektrolyse d. Lsgg. m. Diaphragma, Stromausbeute, F. Förster, F. Jorre 23, 170.

Elektrolyse d. Lsgg., Verlauf d. Bildg. v. *Hypo*-Chlorit u. Chlorat, E. Müller 22, 35.

Gleichgew. d. Reakt.,  $\text{NaCl} + \text{LiJ} \rightleftharpoons \text{NaJ} + \text{LiCl}$

$\text{NaCl} + \text{KJ} \rightleftharpoons \text{NaJ} + \text{KCl}$

$\text{NaCl} + \text{CsJ} \rightleftharpoons \text{NaJ} + \text{CsCl}$

in Schmelzen, N. u. Wl. Békétoff 40, 361.

Gleichgew., heterog., im Syst.:  $\text{Mg}^{++}$ ,  $\text{K}^+$ ,  $\text{Na}^+$ ,  $\text{Ca}^{++}$ ,  $\text{SO}_4^{--}$ ,  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{H}_2\text{O}$  (Bildungsverhältnisse ozeanischer Salzablagerungen), J. H. van't Hoff 47, 244.

Katalysator für Hydratationsreakt., P. Rohland 31, 440.

Leitverm., elektr., in Ammoniaklsgg., F. Goldschmidt 28, 126.

Leitverm. d. Lsg. in Gegenw. v. *Nicht*-Elektrolyten, A. Hantzsch 25, 334.

Lösl. in Aceton-Wassergemischen, W. Herz, M. Knoch 41, 318.

Lösl. in Alkoholen, P. Rohland 18, 327.

Lösl. in Glycerinwassergemischen, W. Herz, M. Knoch 45, 267.

Lösungswärme d. Gemische m. Kaliumchlorid, N. u. Wl. Békétoff 40, 363.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 17.

Reindarst. für Atomgewichtsbest., Analyse, Verh. bei Schmelzen im Vakuum. Th. W. Richards, R. C. Wells 47, 66.

Smp., K. Hüttner, G. Tammann 43, 215.

Umw. d. g. in Natriumcarbonat durch Rauchgase, F. Haber, St. Tollocsko 41, 420.

**Natriumchlorid (Steinsalz)**

Färbung, dilute u. Ursache ders. bei natürl. u. künstl. Material, L. Wöhler, H. Kasarnowski 47, 353.

**Natrium-hypo-chlorit**

Einw. auf Hydroxyde v. Zr, Ce u. Th, L. Pissarjewaky 31, 364.

Einw. auf Kobalthydroxyd, E. Hüttner 27, 105.

**Natrium-2-chlorid-3-jodid**

H. L. Wells, H. L. Wheeler 2, 258.

**Natrium-Chrom (in Doppelsalzen) s. Chrom-Natrium.****Natriumchromat**

Einw. auf Kobaltsalzlsg., M. Gröger 49, 195.

Einw. auf Mangansalzlsg., M. Gröger 44, 453.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 18.

**Natriumcyanat**

Tropfengew., S. Motylewski 38, 413.

**Natrium-Eisen (in Doppelsalzen) s. Eisen-Natrium.**

**Natriumfluorid**

Molekularvol. in L $\ddot{o}$ sg., J. Traube 3, 17.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 413.

**Natrium-Gold** (in Doppelsalzen) s. **Gold-Natrium**.

**Natriumhydrosulfid** ( $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4$ )

Reindarst., Mol.-Gew., Reduktionswirkungen, Oxydation, Zerfall, J. Meyer 34, 43.

**Natriumhydroxyd**

Best. d. Neutralisationsp. durch Messung d. Leitverm., F. W. K $\ddot{u}$ ster, W. Gr $\ddot{u}$ ters 35, 456.

Best., ma $\ddot{s}$ sanalytisch, d. carbonathaltigen, kritische Versuche, F. W. K $\ddot{u}$ ster 13, 127.

Einfl. auf d. Entw $\ddot{a}$ sserungsgeschw. v. Kupferhydroxyd ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ ), W. Spring, M. Lucion 2, 208.

Einw. auf Arsensulfid ( $\text{As}^{\text{V}}$ ), Le Roy W. McCay 25, 460.

Einw. auf Arsensulfid ( $\text{As}^{\text{V}}$ ), Le Roy W. McCay, W. Foster 41, 471.

Einw. auf nat $\ddot{u}$ rl. Gl $\ddot{a}$ ser bei 200°, J. Thugutt 2, 151.

Elektrolyse in festem Zustande, F. Haber, St. Tolloczko 41, 411.

Elektrolyt bei elektrolyt. Auslaugung v. Kupfersulfiden, J. Egli 30, 38.

Leitverm. d. L $\ddot{o}$ sg. in Gegenwart v. *Nicht*-Elektrolyten, A. Hantzsch 25, 385.

Molekularvol. in L $\ddot{o}$ sg., J. Traube 3, 17.

Reindarst. f. d. Laboratoriumsgebrauch, F. W. K $\ddot{u}$ ster 41, 474.

Stromausbeute bei d. Elektrolyse v. Natriumchloridl $\ddot{o}$ sg. m. Diaphragma, F. F $\ddot{o}$ rster, F. Jorre 23, 170.

Verh. beim Schmelzen in Eisen, Sacher 28, 389.

Zersetzungsspanng. d. L $\ddot{o}$ sg. an Quecksilberkathoden, W. Kettembeil 38, 224.

Zersetzungsspanng., anodische, d. L $\ddot{o}$ sg., F. Pl $\acute{z}$ ak 32, 385.

Zersetzungsspanng. u. Polarisierung im geschm. Zustande; Dissoziation, Sacher 28, 385.

**Natriumhydroxydl $\ddot{o}$ sung**

L $\ddot{o}$ sungsmittel f $\ddot{u}$ r Metallhydroxyde, J. Rubenbauer 30, 331.

**Natriumion**

Nachw. durch Ammoniumtellurat, A. Gutbier 31, 347.

**Natriumjodat**

Anw. z. Titerstellung i. d. Jodometrie, J. Wagner 19, 441.

Molekularvol. in L $\ddot{o}$ sg., J. Traube 3, 17; 8, 41.

Verh. gegen Fluorwasserstoffs $\ddot{a}$ ure, R. F. Weinland, O. Lauenstein 20, 37.

**2-Natrium-4-Jodat** ( $\text{Na}_2\text{J}_4\text{O}_{11}$ )

L $\ddot{o}$ sl., Gleichgew., heterog., im Syst.:  $\text{NaJO}_3 \cdot \text{HJO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$  ( $\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{J}_2\text{O}_5 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ), P. A. Meerburg 45, 333.

**Natrium-2-Hydro-3-Jodat**

L $\ddot{o}$ sl., Gleichgew., heterog., im Syst.:  $\text{NaJO}_3 \cdot \text{HJO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ , P. A. Meerburg 45, 333.

**Natriumjodat-1,5-Hydrat**

Gleichgew., heterog., im Syst.:  $\text{NaJO}_3 \cdot \text{HJO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ , P. A. Meerburg 45, 333.

**Natriumjodat, fluoriertes  $\text{NaJO}_2\text{F}$ ,**

Darst., Krystallform, R. F. Weinland, O. Lauenstein 20, 37.

**Natriumjodid**

Dichte u. Kapillaritätskonst. bei Smp., S. Motylewski 38, 416.

Gleichgew. m. Jodlössg. in Benzol, Nichtexistenz v. *Poly*-Jodiden, A. Hamburger, R. Abegg 50, 415.

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{NaJ} + \text{LiCl} \rightleftharpoons \text{NaCl} + \text{LiJ}$

$\text{NaJ} + \text{KCl} \rightleftharpoons \text{NaCl} + \text{KJ}$

$\text{NaJ} + \text{CsCl} \rightleftharpoons \text{NaCl} + \text{CsJ}$

in Schmelzen, N. u. Wl. Békétóff 40, 361.

Leitverm. elektr. d. Lössg. in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 160.

Lösl. in Alkoholen, P. Rohland 18, 327.

Molekulargew. in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 222.

Molekularvol. in Lössg., J. Traube 3, 17.

Smp., K. Hüttner, G. Tammann 43, 215.

Zersetzungsspanng. bei Elektrolyse d. Schmelze, C. C. Garrard 25, 277.

**Natrium-*poly*-jodid**

Vers. z. Darst., A. Hamburger, R. Abegg 50, 415.

**2-Natrium-2-Kalium-*hypo*-phosphat-9-Hydrat**

C. Bansa 6, 158.

**Natrium-Kaliumtartrat**

Molekularvol. in Lössg., J. Traube 3, 19.

Natrium-Kalium (in Doppelsalzen) s. auch Kalium-Natrium.

Natrium-Kobalt (in Doppelsalzen) s. Kobalt-Natrium.

Natrium-Kupfer (in Doppelsalzen) s. Kupfer-Natrium.

Natrium-Lanthan (in Doppelsalzen) s. Lanthan-Natrium.

**Natriumlegierungen**

Entstehung u. Bedeutung bei kathodischer Polarisierung, M. Sack 34, 286.

s. Legg. v. Natrium.

Natrium-Magnesium (in Doppelsalzen) s. Magnesium-Natrium.

Natrium-Mangan (in Doppelsalzen) s. Mangan-Natrium.

**Natriummellitat**

Dissoziationsgrad, G. Bodländer, W. Eberlein 39, 201.

**Natriummolybdätnat**

Einw. v. Säuren, A. Rosenheim, J. Davidsohn 37, 322.

Elektrolyse d. Lössg., A. Junius 46, 436.

Gleichgew., heterog., d. binären u. ternären Gemische m. Natriumsulfat u. -wolframat; Erstarrungslinien, H. E. Boeke 50, 355.

Molekularvol. in Lössg., J. Traube 8, 40.

Smp., Umwandlungssp., H. E. Boeke 50, 359.

Smp., Umwandlungssp., Schmelz- u. Umwandlungswärme, K. Hüttner, G. Tammann 43, 215.

**2-Natrium-3-molybdätnat**

Bildg. durch Elektrolyse v. Natriummolybdätnat, A. Junius 46, 436.

**2-Natrium-8-molybdätnat-15-Hydrat**

$\text{Na}_2\text{O}(\text{MoO}_3)_8 \cdot 15\text{H}_2\text{O}$ , A. Rosenheim 15, 188.



**2-Natrium-10-molybdätnat-7-Hydrat**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 37, 323.

**2-Natrium-12-molybdätnat-8-Hydrat**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 37, 323.

**Natrium-para-molybdätnat-Hydrat**

Bildg. durch Elektrolyse v. Natriummolybdätnat, Verh. d. Lösg., Leitverm., A. Junius 46, 436.

**Natriummolybdätsäure-per-jodat**

C. W. Blomstrand 1, 27.

**Natrium-Neodym (in Doppelsalzen) s. Neodym-Natrium.**

**Natrium-Nickel (in Doppelsalzen) s. Nickel-Natrium.**

**Natrium-Niob (in Doppelsalzen) s. Niob-Natrium.**

**Natriumnitrat**

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 17; 8, 48.

Verb. m. Natrium-per-oxyd:  $\text{NaNO}_3 \cdot \text{Na}_2\text{O}_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ , Darst., Lösungswärme. S. Tanatar 28, 256.

**Natrium-3-nitrid s. Natriumazid.**

**Natriumoxalat**

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 19.

**Natrium-1-Hydro-1-oxalat**

Leitverm., elektrisch., F. Russ 31, 87.

**Natriumoxyd**

Avidität zu Säureanhydriden, D. G. Gerassimoff 42, 329.

Gleichgew., heterog., in Syst.:  $\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{B}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ , Löslichkeitslinie, M. Dąbelski 50, 38.

Lösl. in Boroxydschmelzen, W. Guertler 40, 230.

**Natrium-per-oxyd**

Anw. z. Analyse, W. Hempel 3, 193.

Einw. auf Palladiumschwamm, L. Wöhler, J. König 46, 328.

**Natrium-6-oxy-platinat s. Natriumplatinat.**

**Natriumphosphat**

Einw. auf Natriumvanadinate, C. Friedheim, H. Michaelis 5, 440.

Einw. auf Molybdänsäure, C. Friedheim, G. Wirtz 4, 294.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 18.

**Natriumphosphat**

$\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_{10} \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ , F. Schwarz 9, 256.

**2-Natrium-1-Hydro-1-phosphat**

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 18.

Verh. gegen Molybdänsäure, C. Friedheim, G. Wirtz 4, 295.

**Natrium-2-Hydro-1-phosphat**

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 18; 8, 48.

Zersetz. v. 1-Hydrat durch Erhitzen, G. v. Knorre 24, 392.

**Natrium-5-Hydro-2-phosphat**

L. Staudenmaier 5, 395.

**Natrium-Hydro-phosphat**

$\text{Na}_4\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_{10} \cdot 36\text{H}_2\text{O}$ , F. Schwarz 9, 252.

**2-Natrium-2-Hydro-1-hypo-phosphat**

Darst., C. Bansa 6, 132.

**Natrium-*meta*-phosphat**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 18.

**Natrium-*meta*-phosphat, unlösliches**

G. v. Knorre 24, 397.

**Natrium-3*meta*-phosphat**

Darst., Leitverm., Verh. d. Lsg., Überführungszahl d. Ionen, A. Wiesler 28, 182.

Darst., Leitverm., G. v. Knorre 24, 378.

**Natrium-4*meta*-phosphat**

Darst., Leitverm., Überführungszahlen u. Wanderungsgeschw. d. Ionen, F. Warschauer 36, 159.

**Natrium-6*meta*-phosphat**

Darst., H. Lüder 5, 23.

Darst., Leitverm., A. Wiesler 28, 206.

Darst., Leitverm., Umwdlg. in Lsg., F. Warschauer 36, 188.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 48.

**Natrium-*pyro*-phosphat**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 18; 8, 48.

**Natrium-Platin (in Doppelsalzen) s. Platin-Natrium.****2-Natrium-1-platinat-3-Hydrat (Pt<sup>IV</sup>)**

Darst., Konstit., J. Bellucci 44, 173.

**Natriumplumbit (Pb<sup>IV</sup>)**

Existenz in Lsgg., Leitverm., A. Hantzsch 30, 308.

**Natrium-Praseodym (in Doppelsalzen) s. Praseodym-Natrium.****Natrium-Quecksilber**

Potentiale, M. Sack 34, 337.

**Natrium-1-Quecksilber**

Darst., Gleichgew. m. Schmelzen, A. Schüller 40, 392.

Existenzgeb., N. S. Kurnakow 23, 452.

**Natrium-2-Quecksilber**

Darst., Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, A. Schüller 40, 390.

Smp., Existenzgeb., N. S. Kurnakow 23, 441.

**Natrium-4-Quecksilber**

Darst., Gleichgew. m. Schmelzen, A. Schüller 40, 390.

**Natrium-5-Quecksilber**

N. S. Kurnakow 23, 454.

Darst., Lösl. in Quecksilber, W. Kerp 17, 288.

Lösl., Existenzgeb., W. Kerp, W. Böttger, H. Winter 25, 12.

**Natrium-6-Quecksilber**

Lösl., Existenzgeb., W. Kerp, W. Böttger, H. Winter 25, 12.

**3-Natrium-1-Quecksilber**

Darst., Gleichgew. m. Schmelzen, A. Schüller 40, 396.

**3-Natrium-2-Quecksilber**

Darst., Gleichgew. m. Schmelzen, A. Schüller 40, 394.

**5-Natrium-2-Quecksilber**

N. S. Kurnakow 23, 441.

Darst., Gleichgew. m. Schmelzen, Polymorphie, A. Schüller 40, 394.

Z. f. anorg. Chem. Generalregister.

27

**12-Natrium-13-Quecksilber**

Darst., Gleichgew. m. Schmelzen, Polymorphie, A. Schüller 40, 392.

**Natrium-Quecksilber** (in Doppelsalzen) s. **Quecksilber-Natrium**.

**Natriumselenat**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 45.

**Natriumselenid-10-Hydrat**

A. Clever, W. Muthmann 10, 144.

**Natriumselenoarsenit-9-Hydrat** ( $\text{As}^{\text{III}}$ )

$\text{Na}_2\text{AsSe}_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$ , A. Clever, W. Muthmann 10, 187.

**Natriumseleno-oxy-arsenat-Hydrat** ( $\text{As}^{\text{V}}$ )

$\text{Na}_2\text{AsO}_3\text{Se} \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ , Darst., Krystallform, R. F. Weinland, O. Rumpf 14, 49.

$\text{Na}_2\text{As}_2\text{Se}_2\text{O}_{11} \cdot 50\text{H}_2\text{O}$ , A. Clever, W. Muthmann 10, 186.

**Natriumseleno-oxy-phosphat**

$\text{Na}_2\text{PSe}_2\text{O} \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ , W. Muthmann, A. Clever 13, 199.

**Natriumselenosulfoarsenat** ( $\text{As}^{\text{V}}$ )

$3\text{Na}_2\text{S} \cdot \text{As}_2\text{Se}_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$ , A. Clever, W. Muthmann 10, 140.

**Natrium-Silber** (in Doppelsalzen) s. **Silber-Natrium**.

**Natriumsilikat**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 51.

Umsetzung d. Lsgg. m. Erdalkalichloriden, E. Jordis, E. H. Kanter 35, 87.

**Natrium-meta-silikat**

Einw. v. Kohlen-2-oxyd, D. P. Smith 37, 335.

Entglasungstemp., Krystallisationsgeschw., W. Guertler 40, 270.

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{Na}_2\text{SiO}_3 + \text{CO}_2 \rightleftharpoons \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{SiO}_2$ , N. M. von Wittort 39, 187.

Smp.; Smp. d. Gemische m. Calciumsilikat, N. V. Kultascheff 35, 187.

**Natriumstannat** ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ )

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 51.

**Natriumstannat-3-Hydrat** ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ )

R. F. Weinland, A. Gutmann 17, 416.

Darst., Konstit., J. Bellucci, N. Parravano 45, 151.

**Natrium-Strontiumsulfoarsenat-10-Hydrat**

$\text{NaSrAs}_2\text{O}_{10} \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ , L. W. McCay, W. Foster 41, 462.

**Natriumstilbit**

F. W. Clarke 46, 199.

**Natriumsulfat**

Dichte in geschm. Zustand; Gleichgew. m. anderen Salzen, E. Brunner 38, 361.

Dissoziationsgrad, G. Bodländer, W. Eberlein 39, 201.

Einfl. auf Auflösungsgeschw. v. Zink in Säuren, T. Ericson-Aurén 27, 233.

Einfl. auf d. Entwässerung v. Kupferhydroxyd ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ ), W. Spring, M. Lucian 2, 213.

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{WO}_3 \rightleftharpoons \text{Na}_2\text{WO}_4 + \text{SO}_3$ ,

$\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{V}_2\text{O}_5 \rightleftharpoons 2\text{NaVO}_3 + \text{SO}_3$ ,

D. G. Gerassimoff 42, 329.

Gleichgew., heterog., d. binären u. ternären Gemische m. Natrium-wolframat u. -molybdänat, Erstarrungslinie, H. E. Boeke 50, 355.

**Natriumsulfat**

Gleichgew. heterog. im Syst:  $Mg^{++}$ ,  $K^+$ ,  $Na^+$ ,  $Ca^{++}$ ,  $SO_4^{--}$ ,  $Cl^-$ ,  $H_2O$ , (Bildungsverhältnisse ozeanischer Salzablagerungen), J. H. van't Hoff 47, 244.

Leitverm., elektr., in Ammoniaklsgg., F. Goldschmidt 28, 127.

Leitverm., elektr., d. Lsgg. in abs. Schwefelsäure, P. Walden 29, 385.

Molekularvol. in Lsgg., J. Traube 3, 18; 8, 45.

Smp., Umwandlungsp., H. E. Boeke 50, 358.

Smp., Umwandlungsp., Schmelz- u. Umwandlungswärme, K. Hüttner, G. Tammann 43, 215.

Verbb. m. Wasserstoff-*per*-oxyd:  $Na_2SO_4 \cdot H_2O_2 \cdot 9H_2O$ , S. Tanatar 28, 255.

**Natrium-1-Hydro-1-sulfat**

Verb. m. Natrium-2-Hydro-1-arsenat, C. Friedheim, J. Mozkin 6, 291.

**3-Natrium-1-Hydro-2-sulfat**

Darst., Hydrat, Gleichgew. m. Lsgg., J. D'Ans, L. D'Arcy Shepherd, P. Günther 49, 356.

**Natriumsulfat-10-Hydrat**

Schmelzpunktserniedrigung durch Natriummolybdänsäuresilikat  
W. Asch 28, 303.

**2-Natrium-1-sulfid**

Darst., Konstit. d. Lsgg., Hydrolyse, A. Fischer 42, 884.

Elektrolyse d. Lsgg., Periodische Erscheinungen, F. W. Küster 46, 113.

Lösungsverm. d. Lsgg. für Schwefel, Hydrolyse u. Gleichgew. m. Polysulfiden, F. W. Küster, E. Heberlein 43, 56.

Molekularvol. in Lsgg., J. Traube 3, 17.

**2-Natrium-2-sulfid**

Hydrolyse u. Gleichgew. m. Polysulfiden, F. W. Küster, E. Heberlein 43, 64.

**2-Natrium-3-sulfid**

Hydrolyse u. Gleichgew. m. anderen Polysulfiden, F. W. Küster, E. Heberlein 43, 64.

**2-Natrium-4-sulfid**

Existenz in Lsgg., Hydrolyse, Gleichgew. m. anderen Polysulfiden, F. W. Küster, E. Heberlein 43, 63.

**2-Natrium-5-sulfid**

Existenz in Lsgg., Hydrolyse u. Gleichgew. m. anderen Polysulfiden, F. W. Küster, E. Heberlein 43, 63.

**2-Natrium-6-sulfid**

Existenz in Lsgg., F. W. Küster, E. Heberlein 43, 62.

**Natrium-1-Hydro-1-sulfid**

Existenz in Lsgg., Gleichgew. m. 2-Natrium-1-sulfid, Hydrolyse, F. W. Küster, E. Heberlein 43, 64.

**Natrium-*poly*-sulfid**

Bildg. u. Zustand in Lsgg., Gleichgew. u. Hydrolyse d. Polysulfide, Konstit., F. W. Küster, E. Heberlein 43, 53.

Elektrolyse, Periodische Erscheinungen bei derselben, F. W. Küster 46, 113.

Potentiale d. Lsgg. m. verschiedenen Elektroden, Leitverm., Gleichgew. d. verschiedenen Sulfide, F. W. Küster 44, 431.

**2-Natrium-1-sulfid-9-Hydrat**

Darst., Einw. auf 2-Phosphor-5-sulfid, E. Glatzel 44, 65.

**Natriumsulfit**

Anwendbarkeit z. Trenng. d. Thoriums v. d. Ceriterden, Verh. gegen Lösgg. d. Th- u. Ceriterdsalze, H. Grossmann 44, 229.

**Natrium-hypo-sulfit**

Anw. z. Best. v. Cyanjodid, maßanalytisch, C. Meineke 2, 158, 168.

Best., maßanalytisch, m. Jod, Einfl. v. Chlorwasserstoffsäure, J. T. Norton 20, 221.

Best., maßanalytisch, m. Jodsäure, F. C. Walker 16, 99.

Einw. auf Cyanjodid, C. Meineke 2, 157.

Einw. auf Metallsalzlösgg. bei hoher Temp. unter Druck, J. T. Norton jr. 28, 223.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 18.

Verh. bei starkem Drucke, M. Carey Lea 5, 333.

Verh. gegen Jod, Jodsäure u. Jodate bei Gegenw. v. Ammoniumsalzen. Ammoniak u. in neutraler Lösg., G. Jörgensen 19, 18.

Verh. gegen Quecksilbersalze ( $Hg^{II}$ ), J. T. Norton 24, 411.

**Natrium-hypo-sulfit-5-Hydrat**

Schmelzen, Leitverm. d. Schmelze bei Zusatz v.  $Ws.$ , Existenz d. Hydrates, F. W. Küster, A. Thiel 21, 401.

**Natrium-hypo-sulfitlösung**

Titerstellung, G. Bruhns 49, 277.

**Natriumsulfoarsenat ( $As^V$ )**

$Na_3AsS_4$ , Nachw. neben Oxy-sulfoarsenaten, R. F. Weinland, P. Lehmann 26, 329.

**Natriumsulfo-oxy-arsenat ( $As^V$ )**

$Na_3As_3S_4O_7 \cdot 30H_2O$ , R. F. Weinland, H. Gutmann 17, 413.

**Natriumsulfo-oxy-arsenat-9-Hydrat**

$Na_3AsS_4O_9 \cdot 9H_2O$ , W. Foster jr. 37, 61.

**Natriumsulfo-oxy-arsenat-11-Hydrat**

$Na_3AsS_4O_{11} \cdot 11H_2O$ , Darst., Einw. v. Bariumchlorid, L. W. McCay, W. Foster 41, 452.

**Natriumsulfo-oxy-arsenat-10-Hydrat**

$Na_3AsS_4O_{10} \cdot 10H_2O$ , Le Roy W. McCay 25, 461.

R. F. Weinland, O. Rumpf 14, 61.

**Natriumsulfo-oxy-arsenat-11-Hydrat**

$Na_3AsS_4O_{11} \cdot 11H_2O$ , W. Foster jr. 37, 59.

Le Roy W. McCay 29, 46.

**Natriumsulfo-oxy-arsenat-12-Hydrat**

$Na_3AsSO_3 \cdot 12H_2O$ , Le Roy W. McCay 25, 459; 29, 36.

W. Foster jr. 37, 67.

Bildg. aus Natrium-hypo-sulfit u. 3-Natriumarsenit, R. F. Weinland, A. Gutmann 17, 410.

Darst., Krystallform, Strukturformel, R. F. Weinland, O. Rumpf 14, 45.

**Natrium-2-Hydro-sulfo-oxy-arsenat ( $As^V$ )**

$NaH_2AsSO_5$ , R. F. Weinland, O. Rumpf 14, 58.

**Natriumsulfophosphat**

$Na_4PS_4 \cdot 8H_2O$ , Darst., Krystallform, Hydrolyse, E. Glatzel 44, 65.

**Natriumsulfotellurit**

Verb. m. Schwefelwasserstoff,  $\text{Na}_2\text{TeS}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{S}$ , A. Gutbier, F. Flury 32, 276.

**Natriumsulfovanadinat**

Vorkommen in Eisenschlacke, Bildg. durch Schmelzen, G. Krüss 3, 264.

**Natriumsulfo-oxy-vanadinat**

$\text{Na}_2\text{VS}_2\text{O}_7$ , G. Krüss 3, 265.

**Natrium-per-tantalat ( $\text{Ta}^{\text{VII}}$ )**

$\text{Na}_2\text{TaO}_5 \cdot \text{H}_2\text{O}$ , P. Melikoff, L. Pissarjewsky 20, 348.

$\text{NaTaO}_4 \cdot \text{NaTaO}_5 \cdot 13\text{H}_2\text{O}$ , P. Melikoff, L. Pissarjewsky 20, 349.

**Natriumtartrat**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 19.

**Natriumtellurat-2-Hydrat**

A. Gutbier 31, 345.

**Natrium-1-Thallium**

Smp., Krystallform, Existenzgeb., N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 87.

**2-Natrium-1-Thallium**

Existenzgeb., N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 98.

**Natrium-Thallium (in Doppelsalzen) s. Thallium-Natrium.****2-Natrium-1-thioglykolat-2-Hydrat**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 236.

**Natrium-1-Hydro-1-thioglykolat-3-Hydrat**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 235.

**Natriumthomsonit**

F. W. Clarke 46, 205.

**Natrium-Thorium (in Doppelsalzen) s. Thorium-Natrium.****Natriumtitanat**

Bildg. aus  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  u.  $\text{TiO}_2$ , Gleichgew.:  $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{TiO}_2 \rightleftharpoons \text{Na}_2\text{TiO}_3 + \text{CO}_2$ ,

D. P. Smith 37, 332.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 413.

**Natriumtrimetaphosphat**

G. v. Knorre 24, 378, s. Natrium-3meta-phosphat.

**Natrium-Uranyl (in Doppelsalzen) s. Uranyl-Natrium.****Natrium-Vanadium (in Doppelsalzen) s. Vanadium-Natrium.****Natriumvanadinat**

Einw. auf Natriumphosphate, C. Friedheim, K. Michaelis 5, 440.

Verh. gegen Chlorwasserstoff, E. F. Smith, J. G. Hibbs 7, 41.

**Natriumvanadinat**

$4\text{Na}_2\text{O} \cdot 7\text{V}_2\text{O}_5 \cdot 33\text{H}_2\text{O}$ , C. Friedheim, K. Michaelis 5, 443.

**Natrium-meta-vanadinat**

Gleichgew. d. Reakt.:  $2\text{NaVO}_3 + \text{SO}_3 \rightleftharpoons \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{V}_2\text{O}_5$  u.

$2\text{NaVO}_3 + \text{CO}_2 \rightleftharpoons \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{V}_2\text{O}_5$ ,

D. G. Gerassimoff 42, 329.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 49.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 413.

**Natrium-pyro-vanadinat**

Tropfengew., S. Motylewski 38, 413.

**Natrium-6vanadinat**

Tropfengew., S. Motylewski 38, 413.

**Natrium-per-vanadinat (V<sup>VI</sup>)**

A. Scheuer 16, 292.

**Natriumvanadit** $\text{Na}_2\text{V}_4\text{O}_{10} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ , I. Koppel, R. Goldmann 36, 299.**Natrium-1-Wismut**

Gleichgew. m. Schmelzen, C. H. Mathewson 50, 187.

**3-Natrium-1-Wismut**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, C. H. Mathewson 50, 187.

Smp., Existenzgeb., N. S. Kurnakow 23, 455.

**Natrium-Wismut (in Doppelsalzen) s. Wismut-Natrium.****Natriumwolframat**

Elektrolyse, E. Schäfer 38, 175.

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{Na}_2\text{WO}_4 + \text{SO}_3 \rightleftharpoons \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{WO}_3$  u. $\text{Na}_2\text{WO}_4 + \text{CO}_2 \rightleftharpoons \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{WO}_3$ ,

D. G. Gerassimoff 42, 329.

Gleichgew., heterog., d. binären u. ternären Gemische m. Natriumsulfat u. -molybdänat, Erstarrungslin., H. E. Boeke 50, 355.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 40.

Smp., Schmelz- u. Umwandlungswärme, K. Hüttner, G. Tammann 43, 215.

Smp., Umwandlungssp., H. E. Boeke 50, 359.

**10-Natrium-12 wolframat**

28-Hydrat, Bildg. bei Elektrolyse v. Natriumwolframat, E. Schäfer 38, 177.

**Natrium-meta-wolframat**Darst., physikalische Konstst., M. Sobolew 12, 27, s. *Meta-wolframsaures Natrium*.**Natrium-meta-wolframat, amorphes**

Darst., Leitverm., Vergleich m. kryst. Salz, A. Sabanejeff 14, 358.

**Natrium-meta-wolframat-10-Hydrat**

Darst., physikalische Konstst., M. Sobolew 12, 26.

**Natrium-para-wolframat**

Formel, C. Friedheim, R. J. Meyer 1, 81.

Leitverm. d. Lösgg., A. Junius 46, 444.

Verh. gegen Natriumvanadinat, C. Friedheim, E. Loewy 6, 13.

Zusammensetz., C. Friedheim, R. J. Meyer 1, 81.

**Natrium-per-wolframat (W<sup>VII</sup>)** $\text{Na}_2\text{W}_2\text{O}_7 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ , L. Pissarjewsky 24, 113.**Natrium-Ytterbium (in Doppelsalzen) s. Ytterbium-Natrium.****Natrium-11 (12)-Zink**

Gleichgew., heterog. m. Schmelzen, C. H. Mathewson 48, 191.

**Natrium-Zink (in Doppelsalzen) s. Zink-Natrium.****Natriumzinkat**

Existenz in Lösg., Formel d. Verb., F. Kunschert 41, 345.

**2-Natrium-1-zinkat (Zn<sup>II</sup>)**

Nichtexistenz, J. Rubenbauer 30, 333.

**Natrium-1-Zinn**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, Polymorphie, C. H. Mathewson 46, 94.

**Natrium-2-Zinn**

Smp., Polymorphie, Gleichgew. m. Schmelzen, C. H. Mathewson 46, 94.

**Natrium-3-Zinn**

Zerstäubung, Potential, M. Sack 34, 332.

**2-Natrium-1-Zinn**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, C. H. Mathewson 46, 94.

**4-Natrium-1-Zinn**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, C. H. Mathewson 46, 94.

**4-Natrium-3-Zinn**

Gleichgew. m. Schmelzen, Polymorphie, C. H. Mathewson 46, 94.

**Natrium-Zinn** (in Doppelsalzen) s. Zinn-Natrium.**4-Natrium-2-per-zirkonat-9-Hydrat**

$\text{Na}_4\text{Zr}_2\text{O}_{11} \cdot 9\text{H}_2\text{O}$ , Darst., Konstit., L. Pissarjewsky 25, 395.

**Natrolith**

Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.

Verh. gegen Ammoniumchlorid, F. W. Clarke, G. Steiger 24, 140.

**Natronlauge** s. Natriumhydroxyd.**Natronnephelinhydrat**

Darst., Krystallform, J. Thugutt 2, 67.

**Neodym**

Atomgew., H. C. Jones 19, 339.

Atomgew., W. Wild 38, 195.

Atomgew., O. Brill 47, 472.

Atomgewichtsbest., maßanalyt., od. durch d. v. Oxyd gebundene  
Schwefelsäure, W. Feit, K. Przibylla 50, 258.

Bibliographie, R. J. Meyer 43, 416.

Chem. Individuum? B. Brauner 32, 25.

Nachw., mikroskopischer, R. J. Meyer 33, 35.

Stellung im period. Syst., B. Brauner 32, 6.

Trenng. v. d. anderen seltenen Erden, R. Marc 33, 123.

**2-Neodym-2-Ammonium-4-carbonat-4-Hydrat**

R. J. Meyer 41, 106.

**Neodym-meta-borat**

Bildg. aus Schmelzen, W. Guertler 40, 247.

**Neodymcarbonat**

Verbb. m. Alkalicarbonaten, R. J. Meyer 41, 105.

**Neodym-Cer** (in Doppelsalzen) s. Cer-Neodym.**Neodymhydroxyd**

Lösl. in Glycerin, A. Müller 43, 320.

**2-Neodym-2-Kalium-4-carbonat-12-Hydrat**

Darst., Lösl., Anw. z. Trenng. v. Ceriterden, R. J. Meyer 41, 105.

**4-Neodym-6-Natrium-9-carbonat-22-Hydrat**

R. J. Meyer 41, 106.

**Neodymoxyd** ( $\text{Nd}^{\text{III}}$ )

Darst. aus Monazit, W. Feit, K. Przibylla 43, 202.

Gleichgew., heterog., m. Boroxyd in Schmelzen, W. Guertler 40, 247.

Verh. beim Erhitzen in Sauerstoff, Absorptionsspektrum, A. Waegner  
42, 118.

**4-Neodym-7-oxyd**

Bildg., Absorptions-(Reflexions)-spektrum, A. Waegner 42, 118.



**Neodym-Schwefelsäure s. Neodym-Hydro-sulfat.****Neodym-3-Hydro-3-sulfat**

B. Brauner, J. Picck 38, 331.

**Neon**

Stellung im Syst. d. Elemm., W. Crookes 18, 76.

**Nephelin**

Natronnephelinhydrat, J. Thugutt 2, 67.

**Nephelometer**

App. z. quant. Best. kleinster Trübungen in Lösgg., Th. W. Richards 8, 268.

App. z. quant. Best. feiner Trübungen, Th. W. Richards, H. G. Parker 13, 95.

Best. d. Lösl. v. Silberchlorid m. d. Nephelometer, Th. W. Richards, R. C. Wells 47, 84.

**Neutralaffinitäten**

L. Spiegel 29, 365.

**Neutralisationslinie**

v. Platin-4-bromid m. Alkalien durch Mess., d. Leitverm., A. Miolati, J. Bellucci 26, 227.

v. Platin-4-chlorid unter Mess. d. Leitverm., A. Miolati 22, 451.

v. Platin-2-Hydro-1-hydroxy-5-chlorid ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ ), m. Alkali durch Mess. d. Leitverm., A. Miolati, J. Bellucci 26, 215.**Neutralisationspunkt**

Best. durch Leitfähigkeitsmess., F. W. Küster, M. Grütters 35, 454.

Best. durch Leitfähigkeitsmess., F. W. Küster, M. Grütters, W. Geibel 42, 225.

**Neutralisationswärme**

v. Molybdänsäure u. Per-Molybdänsäure, L. Pissarjewsky 24, 119.

v. Wolframsäure ( $\text{W}^{\text{VI}}$ ), L. Pissarjewsky 24, 115.v. Pyro-Uransäure ( $\text{U}^{\text{VI}}$ ), L. Pissarjewsky 24, 111.**Neutralsalze**

Hydrolyse, K. Arndt 28, 364.

**Neutralteile**

v. Komplexverbb., R. Abegg, G. Bodländer 20, 471.

**Neutralvalenzen**

L. Spiegel 29, 365.

**Nichtelektrolyte s. Nicht-Elektrolyte.****Nickel**

Abscheidung durch Elektrolyse aus Lösgg., neben Magnesium, A. Siemens 41, 251.

Atomgew., C. Winkler 8, 291.

Atomgew., Kritik, C. Winkler 17, 236.

Atomgewichtsbest. durch Analyse v. Nickelbromid, Th. W. Richards, A. S. Cushman 16, 178.

Atomgewichtsbest. durch Analyse v. Nickelbromid, Th. W. Richards, A. S. Cushman 20, 367.

Atomgewichtsbest. durch Analyse v. Nickelchlorid, C. Winkler 4, 23.

Atomgewichtsbest. durch Redukt. v. Nickeloxyd m. Wasserstoff, G. Krüss, F. W. Schmidt 2, 244.

Atomgewichtsbest. durch Titration m. Jod, C. Winkler 8, 4.

**Nickel**

- Auflösung, anodische, zu  $\text{Ni}^{\text{III}}$ -salzen, C. Tubandt 45, 73.
- Best. durch Elektrolyse m. rotierender Kathode, F. A. Gooch, H. E. Medway 35, 417.
- Best. neben Kupfer durch Redukt. d. Oxyde m. Wasserstoff, F. Glaser 36, 32.
- Dichte, Änderungen durch mechanische Einfl., G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm 46, 251.
- Kathode bei Redukt. v. Salpetersäure durch Elektrolyse, J. Tafel 31, 298.
- Katalysator d. Reakt.  $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$ , F. Haber, G. van Oordt 44, 341.
- Nachw. in Kobalt, S. P. L. Sørensen 5, 371.
- Passivität bei anodischer Polarisation, E. Müller, F. Spitzer 50, 349.
- Potential in Nickelsulfat, H. Euler 41, 93.
- Potential in Nickelsulfat, Potential v. Nickelleg., A. Siemens 41, 264.
- Prüfung auf Reinheit z. Atomgewichtsbest., Th. W. Richards, A. S. Cushman 20, 353.
- Reindarst. z. Atomgewichtsbest., Th. W. Richards, A. S. Cushman 16, 172.
- Reindarst. durch Nickelkohlenoxyd, G. Krüss, F. W. Schmidt 2, 241.
- Smp., Smp., Umwldg., Kleingefüge, Magnetismus d. Verbb. u. Legg. m. Antimon, K. Lossew 49, 58.
- Smp., Smp., Umwandlungssp., Kleingefüge d. Legg. m. Eisen, W. Guertler, G. Tammann 45, 205.
- Smp., Smp. d. Legg. m. Gold, M. Levin 45, 238.
- Smp. u. magnetische Umwandlungssp. d. Legg. m. Kobalt, W. Guertler, G. Tammann 42, 358.
- Smp., Smp., Umwldg., Kleingefüge d. Legg. m. Silicium, W. Guertler, G. Tammann 49, 93.
- Trenng. v. Arsen u. Mangan durch Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch, H. Lehnert 12, 126.
- Trenng. v. Eisen durch Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch, H. Kammerer 10, 410.
- Trenng. v. Kobalt, Ph. E. Browning, J. B. Hartwell 25, 323.
- Trenng. v. Kobalt durch ätherische Chlorwasserstoffsäure, F. St. Havens 18, 378.
- Trenng. v. Kobalt m. Per-Sulfat, F. Mawrow 25, 196.
- Trenng. v. Wismut im Brom-Kohlensäurestrom, P. Jannasch, E. Rose 9, 198.
- Trenng. v. Zink durch Schwefelwasserstoff, F. P. Treadwell 26, 104.
- Trenng., elektrolyt. v. Cadmium, Kupfer, Zink in ameisensaurer Lsg., H. S. Warwick 1, 303.
- Trenng., elektrolyt. v. Kobalt durch anodische Fällung v. Kobalt-per-oxyd, A. Coehn, M. Gläser 33, 20.
- Trenng., elektrolyt. v. Kupfer u. Wismut in salpetersaurer Lsg., E. F. Smith, J. B. Mayer 4, 269.
- Umsetzung m. Silbersulfat, C. Winkler 4, 20.
- Überspannung b. elektrolyt. Wasserstoffentwicklung, E. Müller 26, 56.
- Verh. als Anode in Kalilauge, A. Coehn, Y. Osaka 34, 86.
- Verh. gegen Ws. Th. W. Richards, A. S. Cushman 20, 365.
- Zerlegbarkeit, C. Winkler 4, 10.

**Nickelacetat-2-Pyridin (Ni<sup>II</sup>)**

F. Reitzenstein 32, 305.

**Nickel-2-acetylacetonat-2-Ammoniak (Ni<sup>II</sup>)**

W. Biltz, J. A. Clinch 40, 223.

**Nickel-2-acetylacetonat-2-Anilin (Ni<sup>II</sup>)**

W. Biltz, J. A. Clinch 40, 224.

**Nickel-2-acetylacetonat-2-Pyridin (Ni<sup>II</sup>)**

W. Biltz, J. A. Clinch 40, 223.

**Nickel-1-Äthylendiammonium-4-rhodanid-4-Hydrat (Ni<sup>II</sup>)**

H. Grossmann, B. Schück 50, 23.

**Nickel-1-Äthylendiammonium-2-sulfat-6-Hydrat (Ni<sup>II</sup>)**

H. Grossmann, B. Schück 50, 27.

**Nickelammine (Ni<sup>II</sup>)****Äthylendiamin-4-Aquo-Nickelsulfat-1-Hydrat**, Darst., Molekulargröße, A. Werner 21, 238.**Äthylendiamin-2-Rhodanato-Nickel**, H. Grossmann, B. Schück 50, 7.**2-Äthylendiamin-Nickelbromid-2-Hydrat**, A. Werner, P. Spruck 21, 230.**2-Äthylendiamin-Nickelchlorid-1-Hydrat**, H. Grossmann, B. Schück 50, 9.**2-Äthylendiamin-Nickeljodid-2-Hydrat**, A. Werner, P. Spruck 21, 230.**2-Äthylendiamin-Nickel-Platin-4-chlorid (Pt<sup>IV</sup>)**, N. S. Kurnakow 22, 468.**2-Äthylendiamin-Nickel-Platin-6-chlorid (Pt<sup>IV</sup>)**, N. S. Kurnakow 22, 469.**2-Äthylendiamin-Nickelrhodanid**, A. Werner, P. Spruck 21, 231.**2-Äthylendiamin-Nickelrhodanid-1-Hydrat**, Isomere, Krystallform, H. Grossmann, B. Schück 50, 5.**3-Äthylendiamin-Nickelbromid-2-Hydrat**, A. Werner, W. Megere 21, 213.**3-Äthylendiamin-Nickelchlorid-2-Hydrat**, Darst., Molekulargröße, A. Werner, W. Spruck 21, 212.**3-Äthylendiamin-Nickelchlorid-2-Hydrat**, N. S. Kurnakow 22, 461.**3-Äthylendiamin-Nickelcyanid**, H. Grossmann, B. Schück 50, 8.**3-Äthylendiamin-Nickeljodid-1-Hydrat**, A. Werner, W. Megere 21, 214.**3-Äthylendiamin-Nickelnitrat**, Darst., Molekulargröße, A. Werner, W. Spruck 21, 212.**3-Äthylendiamin-Nickel-Platin-6-chlorid (Pt<sup>IV</sup>)**, A. Werner, W. Spruck 21, 215.**3-Äthylendiamin-Nickelrhodanid**, H. Grossmann, B. Schück 50, 4.**3-Äthylendiamin-Nickelsulfat**, Darst., Molekulargröße u. Leitverm., A. Werner, W. Spruck 21, 210.**3-Ammin-Nickeltrithiocarbonat**, O. F. Wiede, K. A. Hofmann 11, 382.**6-Ammin-Nickelchlorid (Ni<sup>II</sup>)**, S. P. L. Sörensen 5, 362.**6-Ammin-Nickel-Platin-4-chlorid**, Darst., Farbe, N. S. Kurnakow 17, 216.**Naphtylamin-2-Rhodanato-Nickel**, H. Grossmann, B. Schück 50, 19.**Propylendiamin-2-Rhodanato-Nickel-1-Hydrat**, A. Werner 21, 240.

**Nickelammine (Ni<sup>II</sup>)**

2-Propylendiamin-Nickelbromid-2-Hydrat, A. Werner, J. Pastor 21, 232.

2-Propylendiamin-Nickelrhodanid, A. Werner, J. Pastor 21, 232.

3-Propylendiamin-Nickelbromid-2-Hydrat, A. Werner, J. Pastor 21, 216.

3-Propylendiamin-Nickelcyanid, A. Werner, J. Pastor 21, 218.

3-Propylendiamin-Nickelchlorid-2-Hydrat, A. Werner, J. Pastor 21, 216.

3-Propylendiamin-Nickeljodid-2-Hydrat, A. Werner, J. Pastor 21, 217.

3-Propylendiamin-Nickelrhodanid, A. Werner, J. Pastor 21, 218.

3-Propylendiamin-Nickelsulfat, A. Werner, J. Pastor 21, 215.

**Nickel-2-Ammonium-4-fluorid (Ni<sup>II</sup>)**

H. v. Helmholtz 3, 133.

**Nickel-Ammoniumhydroxyd s. Nickelhydroxyd-Ammoniak.****Nickel-4-Ammonium-6-rhodanid-4-Hydrat (Ni<sup>II</sup>)**

A. Rosenheim, R. Cohn 27, 293.

**Nickel-2-Ammonium-2-sulfat**

Reindarst., S. P. L. Sørensen 5, 360.

**Nickel-2-Ammonium-2-sulfat-6-Hydrat**

Lösl., J. Locke 33, 75.

**Nickel-2-Anilinium-4-rhodanid**

H. Grossmann, F. Hünslers 46, 392.

**Nickel-1-Antimon**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, K. Lossew 49, 58.

**4-Nickel-1-Antimon**

Bildg. in festen Legg., K. Lossew 49, 58.

**4-Nickel-5-Antimon**

K. Lossew 49, 58.

**5-Nickel-2-Antimon**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, Polymorphie, K. Lossew 49, 58.

**Nickel-1-Blei-2-Ammonium-6-nitrit**

C. Przibylla 15, 433.

**Nickel-1-Blei-2-Kalium-6-nitrit**

C. Przibylla 15, 432.

**Nickel-ortho-borat**

Bildg. aus Schmelzen, W. Guertler 40, 240.

**Nickel-pyro-borat**

Bildg. aus Schmelzen, W. Guertler 40, 240.

**Nickel-Bor-wolframat s. Wolframsäureborate.****Nickelbromid**

Analyse z. Atomgewichtsbest. d. Nickels, Th. W. Richards, A. S. Cushman 16, 178.

Darst., Eigensch., Dichte, Th. W. Richards, A. S. Cushman 16, 169.

Reindarst., Prüfung, Analyse, Th. W. Richards, A. S. Cushman 20, 355.  
s. auch Nickelammine.

**Nickelbromid-6-Phenylhydrazin (Ni<sup>II</sup>)**

H. Grossmann, F. Hünslers 46, 393.

**Nickel-1-Cäsium-3-bromid**

G. F. Campbell 8, 128.

**Nickel-1-Cäsium-3-chlorid**

G. F. Campbell 8, 128.

**Nickel-2-Cäsium-2-sulfat-6-Hydrat**

Lösli., J. Locke 88, 75.

**Nickelcarbonat-Hydroxylamin (Ni<sup>II</sup>)**

H. Goldschmidt, K. Syngros 5, 142.

**Nickelcarbonyl s. Nickelkohlenoxyd.****Nickel-Cer (in Doppelsalzen) s. Cer-Nickel.****Nickel-4-Chinolinalium-6-rhodanid**

Darst., Krystallform, H. Grossmann, F. Hünseler 46, 381.

**Nickel-meta-chlorantimonat s. Antimon-Nickelchlorid.****Nickelchlorid (Ni<sup>II</sup>)**

Reindarst., C. Winkler 4, 22.

Verb. m. Jod-3-chlorid  $\text{NiCl}_2 \cdot 2\text{JCl}_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ , R. F. Weinland, F. Schlegel-milch 30, 198.

Verh. gegen Äthylendiamin, N. S. Kurnakow 22, 466.

Verh. gegen Alkalihydroxyd bei Gegenwart organischer Substanzen, J. Roszkowski 14, 1.

Verh. gegen Piperidin, A. Werner, P. Ferchland 15, 18.

s. auch Nickelammine.

**Nickelchlorid-1-Pyridin**

F. Reitzenstein 11, 255.

0- und 5-Hydrat, F. Reitzenstein 18, 265.

**Nickelchlorid-4-Pyridin**

F. Reitzenstein 11, 254.

Leitverm., F. Reitzenstein 18, 264.

**2-Nickelchlorid-3-Pyridin**

F. Reitzenstein 18, 268.

**2-Nickelchlorid-7-Schwefelharnstoff**

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

**Nickel-2-chromat-2-Quecksilbercyanid** $\text{NiCr}_2\text{O}_7 \cdot 2\text{Hg}(\text{CN})_2 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ , G. Krüss, O. Unger 8, 459.**Nickelcyanid-1-Ammoniak-1-Benzol (Ni<sup>II</sup>)**

K. A. Hofmann, F. Küspert 15, 206.

s. auch Nickelammine.

**Nickeldimethylglyoximin**

L. Tschugaeff 46, 144.

**Nickeldioximine**

L. Tschugaeff 46, 144.

**Nickeldiphenylglyoximin**

L. Tschugaeff 46, 148.

**Nickelditolyglyoximin**

L. Tschugaeff 46, 150.

**2-Nickel-1-Eisen**

Smp., Umwandlungsp., Mischkryst. m. Nickel u. Eisen, W. Guertler, G. Tammann 45, 205.

**5-Nickelfluorid-6-Ammoniak-8-Hydrat**

E. Böhm 43, 384.

**Nickel-5-Hydro-7-fluorid-6-Hydrat (Ni<sup>II</sup>)**

Darst., Dichte, Krystallform, E. Böhm 43, 380.

**Nickelglyoximine**

L. Tschugaeff 46, 144.

**Nickelhydroxyd (Ni<sup>II</sup>)**

Darst., Leitverm. d. Lösgg. in Ammoniak, Lös. in Ammoniak, W. Bonsdorff 41, 136.

Verh. gegen Kalium-*per*-sulfat, F. Mawrow 25, 198.

Verh. gegen Kohlenstoff-2-sulfid u. Ammoniak, O. F. Wiede, K. A. Hofmann 11, 383.

**Nickelhydroxyd**

Ni<sub>2</sub>O<sub>3</sub>·6H<sub>2</sub>O, F. Mawrow 25, 199.

**Nickelhydroxyd-Ammoniak**

Konstit. d. Lösgg., Leitverm., W. Bonsdorff 41, 164.

**Nickeljodid**

a. Nickelammine.

**Nickel-2-Kalium-4-cyanid (Ni<sup>II</sup>)**

Elektrolyse, H. von Hayek 39, 254.

Leitverm., P. Walden 23, 375.

**Nickel-2-Kalium-1-hypo-phosphat-6-Hydrat**

C. Bansa 6, 155.

**Nickel-6-Kalium-8-Hydro-4-hypo-phosphat**

NiK<sub>6</sub>(H<sub>2</sub>P<sub>2</sub>O<sub>6</sub>)<sub>4</sub>·15H<sub>2</sub>O, C. Bansa 6, 143; Krystallform 6, 152.

**Nickel-4-Kalium-6-rhodanid-4-Hydrat (Ni<sup>II</sup>)**

A. Rosenheim, R. Cohn 27, 292.

**Nickel-2-Kalium-2-sulfat-6-Hydrat**

Lös., J. Locke 33, 75.

**11-Nickel-2-Kalium-10-sulfid**

J. Milbauer 42, 447.

**Nickelkathode, rotierende**

Anw. z. Elektroanalyse, H. E. Medway 42, 110.

**Nickelkohlenoxyd**

Anw. z. Fraktionierung v. Nickel, G. Krüss, F. W. Schmidt 2, 241.

**Nickel-1-Kupfer-3-Kalium-6-cyanid (Cu<sup>I</sup>)**

P. Straus 9, 17.

**Nickellegierungen s. Legierungen v. Nickel.**

**Nickelmethyläthylglyoximin**

L. Tschugaeff 46, 147.

**Nickelmethyl-iso-butylglyoximin**

L. Tschugaeff 46, 148.

**Nickelmethylcarbäthoxylglyoximin**

L. Tschugaeff 46, 150.

**Nickelmethylpropylglyoximin**

L. Tschugaeff 46, 147.

**Nickelmonochloracetat-1-Pyridin (Ni<sup>II</sup>)**

F. Reitzenstein 32, 306.

**Nickelmonochloracetat-4-Pyridin ( $\text{Ni}^{\text{II}}$ )**

F. Reitzenstein 32, 306.

**Nickelmonochloracetat-6-Pyridin ( $\text{Ni}^{\text{II}}$ )**

F. Reitzenstein 32, 305.

**Nickel-Natriumphosphat**

$\text{NiNa}_2\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ , F. Schwarz 9, 261.

**Nickel-2-Natrium-4-rhodanid-8-Hydrat ( $\text{Ni}^{\text{II}}$ )**

A. Rosenheim, R. Cohn 27, 292.

**Nickel-2-Natrium-2-thioglykolat-4-Hydrat**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 239.

**Nickelnitrat ( $\text{Ni}^{\text{II}}$ )**

Leitverm. d. Lsg., Einfl. v. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 38; s. auch Nickelammine.

**Nickelnitrat-3-(6-9)-Hydrat ( $\text{Ni}^{\text{II}}$ )**

Darst., Lösl., Existenzgebiet, R. Funk 20, 409.

**Nickelnitrat-5-Schwefelharnstoff**

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

**Nickelnitrit ( $\text{Ni}^{\text{II}}$ )**

Tripelsalze m. Ammoniumnitrit u. Erdalkalinitriten, C. Przibylla 15, 434.

**2-Nickel-1-oxyd**

Bildg. aus Nickeloxyd ( $\text{Ni}^{\text{II}}$ ) durch Wasserstoff, Redukt., F. Glaser 36, 18.

**Nickeloxyd ( $\text{Ni}^{\text{II}}$ )**

Bildg., anodisch, aus alkalischen Komplexsalzlsgg., E. Müller, F. Spitzer 50, 326.

Gleichgew., heterog., m. Boroxydschmelzen; Boratbildg., W. Guertler 40, 240.

Redukt. durch Wasserstoff, F. Glaser 36, 16.

Verh. gegen Kaliumrhodanid, J. Milbauer 42, 447.

**Nickeloxyd ( $\text{Ni}^{\text{III}}$ )**

Bildg. aus Nickelhydroxyd ( $\text{Ni}^{\text{II}}$ ), Redukt. durch Wasserstoff, F. Glaser 36, 17.

Bildg. v. Ozon beim Erhitzen, O. Brunck 10, 240.

**2-Nickel-4-hydroxy-1-oxyd**

Redukt. durch Wasserstoff, F. Glaser 36, 16.

**Nickel-per-oxyd**

Bildg., anodisch, bei Elektrolyse v. Nickelsulfatlsgg., A. Cohn, M. Glaser 33, 11.

**Nickel-sub-oxyd s. 2-Nickel-1-oxyd.**

**Nickel-6 meta-phosphat**

$\text{Ni}_3\text{P}_2\text{O}_{13}$ , H. Lüdert 5, 39.

**Nickel-1-Pyridinium-3-chlorid ( $\text{Ni}^{\text{II}}$ )**

F. Reitzenstein 18, 266.

**Nickel-2-Pyridinium-4-chlorid ( $\text{Ni}^{\text{II}}$ )**

F. Reitzenstein 18, 267.

**Nickel-2-Pyridinium-4-rhodanid-2-Hydrat**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 370.

**3-Nickel-2-Pyridinium-5-sulfat-10-Hydrat (Ni<sup>II</sup>)**

L. Pincussohn 14, 391.

**Nickelrhodanid (Ni<sup>II</sup>)**

Verbb. m. Äthylendiamin, H. Grossmann, B. Schück 50, 4.

Verbb. m. Alkalirhodaniden, A. Rosenheim, R. Cohn 27, 291.

Verb. m. Naphtylamin, H. Grossmann, B. Schück 50, 19.

s. auch Nickelammine.

**Nickelrhodanid-2-Anilin**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 392.

**Nickelrhodanid-4-Chinolin**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 381.

**Nickelrhodanid-1,5-Hydrat (Ni<sup>II</sup>)**

A. Rosenheim, R. Cohn 27, 291.

**Nickelrhodanid-4-Phenylhydrazin**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 398.

**Nickelrhodanid-6-Phenylhydrazin**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 398.

**Nickelrhodanid-4-Pyridin**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 369.

**Nickelrhodanid-2-Schwefelharnstoff**

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 18.

**Nickel-2-Rubidium-2-sulfat-6-Hydrat**

Lösl., J. Locke 33, 75.

**Nickelsalze (Ni<sup>II</sup>)**

Darst. kobaltfreier Salze, S. P. L. Sörensen 5, 354.

Prüfung auf Reinheit, S. P. L. Sörensen 5, 364.

Verh. in Lösg. gegen Brom u. Natriumacetat, N. Næg 13, 17.

**Nickelsalze (Ni<sup>III</sup>)**

Bildg. durch Elektrolyse, C. Tubandt 45, 73.

**Nickelsilicid**

s. Nickel-Silicium u. Legg. v. Nickel u. Silicium.

**Nickel-1-Silicium**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, W. Guertler, G. Tammann 49, 93.

**2-Nickel-1-Silicium**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, W. Guertler, G. Tammann 49, 93.

**2-Nickel-3-Silicium**

Gleichgew. m. Schmelzen, Umwdlg., W. Guertler, G. Tammann 49, 93.

**3-Nickel-1-Silicium**

W. Guertler, G. Tammann 49, 93.

**3-Nickel-2-Silicium**

Bildg. in festen Legg., W. Guertler, G. Tammann 49, 93.

**Nickelstahle**

Zustandsdiagramm, Kleingefüge, W. Guertler, G. Tammann 45, 205.

**Nickel-Strontium-Kallumnitrit**

C. Przibylla 18, 458.

**Nickelsulfat (Ni<sup>II</sup>)**

Elektrolyse d. Lösgg. in Gegenw. v. Magnesiumsulfat; Abscheidung v.

Legg., Zersetzungsspannng., Gefrierp., A. Siemens 41, 251.



**Nickelsulfat (Ni<sup>II</sup>)**

Zersetzungsspannung, anodische, d. Lsg., A. Coehn, M. Gläser 33, 11.  
s. auch Nickelammine.

**Nickelsulfat-3-Pyridin-2-Hydrat (Ni<sup>II</sup>)**

F. Reitzenstein 18, 271.

**Nickelsulfid**

Allotropie, W. Herz 28, 842.

Bildg. in Gelatinegel, Struktur d. Niederschlags., J. Hausmann 40, 123.

Dialyse d. Lsg. in Ammonsulfid, W. Herz, W. Fischer 31, 456.

**Nickelsulfid, basisches (Ni<sup>II</sup>)**

2NiSO<sub>4</sub> · Ni(OH)<sub>2</sub> · 6H<sub>2</sub>O, K. Seubert, M. Elten 4, 91.

**Nickelsulfophosphat**

Ni<sub>2</sub>(PS<sub>4</sub>)<sub>3</sub>, E. Glatzel 4, 200.

**Nickel-2-Thallium-2-sulfat-6-Hydrat (Tl<sup>I</sup>)**

Lösl., J. Locke 33, 74.

**Nickel-Thorium (in Doppelsalzen) s. Thorium-Nickel.****Nickeltrichloracetat-4-Hydrat (Ni<sup>II</sup>)**

F. Reitzenstein 32, 307.

**Nickeltrichloracetat-1-Pyridin (Ni<sup>II</sup>)**

F. Reitzenstein 32, 308.

**Nickeltrichloracetat-4-Pyridin (Ni<sup>II</sup>)**

F. Reitzenstein 32, 307.

**Nickeltrichloracetat-6-Pyridin (Ni<sup>II</sup>)**

F. Reitzenstein 32, 308.

**Nickeltrithiocarbonat s. Nickelammine.****Nickelxanthogenat (Ni<sup>II</sup>)**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 234.

**Niederschläge**

Behandlung für Auflösung u. nochmalige Ausfällung, F. A. Gooch 46, 206.

**Niederschlagsbildung**

in Gallerten; Strukturen d. Niederschläge; Geschw. d. Bildg., J. Hausmann 40, 10.

**Niob**

Einheitlichkeit, A. Larsson 12, 189.

**Niob-3-Ammonium-1-oxo-3-oxalat-1,5-Hydrat**

Darst., Leitverm., elektrisch, F. Russ 31, 66, 87.

**Niobate**

v. Ca, Cd, Co, Cu, Mg, Mn, Th, Yb, Zn, Zr, A. Larsson 12, 196.

Verh. gegen Hydroxylamin, K. A. Hofmann, V. Kohlschütter 16, 473.

**Per-Niobat (Nb<sup>V</sup>)**

v. Kalium: K<sub>4</sub>Nb<sub>2</sub>O<sub>11</sub> · 3H<sub>2</sub>O, P. Melikoff, L. Pissarjewsky 20, 342.

**2-Niob-5-Barium-10-oxalat-20-Hydrat**

F. Russ 31, 75.

**Niobchlorid (Nb<sup>V</sup>)**

Bildg. aus Niob-Kaliumoxalat, F. Russ 31, 78.

Verbb. m. Pyridin, C. Renz 36, 103.

**Niob-1-oxo-3-chlorid (Nb<sup>V</sup>)**

Bildg. aus Niob-Kaliumoxalat, F. Russ 31, 78.

**Niobchlorid-6-Pyridin (Nb<sup>v</sup>)**

C. Renz 36, 103.

**Niob-5-Kalium-5-oxalat**

Vers. z. Darst., F. Russ 31, 68.

**Niob-3-Kalium-1-oxo-3-oxalat-2-Hydrat**

Darst., Ionenreaktt., Verh. gegen Reagentien, Leitverm., F. Russ 31, 54.

**Niob-3-Natrium-1-oxo-3-oxalat-4-Hydrat**

Darst., Leitverm., F. Russ 31, 64, 87.

**Niob-5-Hydro-5-oxalat**

F. Russ 31, 70.

**2-Niob-5-oxalat-2H-Hydrat**

F. Russ 31, 73.

**2-Niob-4-oxo-1-oxalat-3-Hydrat**

F. Russ 31, 72.

**Nioboxalsäure**

Salze, Reakt., Leitverm., F. Russ 31, 42, 873.

**2-Niob-3-oxyd**

E. F. Smith, Ph. Maas 7, 97.

**2-Niob-5-oxyd**Einw. auf Natriumcarbonat, Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{Nb}_2\text{O}_5 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightleftharpoons 2\text{NaNbO}_3 + \text{CO}_2$ , D. G. Gerassimoff 42, 329.

Reduktionsversuche, A. Larsson 12, 206.

Verh. gegen Chlorwasserstoff, Bromwasserstoffsäure, sowie Magnesium,

E. F. Smith, Ph. Maas 7, 96.

s. auch Niobsäure.

**Niob-6-Pyridinium-11-Jodid**

C. Renz 36, 103.

**Niob-3-Rubidium-1-oxo-3-oxalat-2-Hydrat**

Darst., Leitverm., F. Russ 31, 67, 87.

**Niobsäure**

Bildg. aus Niob-Kaliumoxalat, F. Russ 31, 77.

Reindarst. aus Columbit, F. Russ 31, 47.

Reindarst., P. Melikoff, L. Pissarjewsky 20, 341.

Trenng. v. Tantalsäure, F. Russ 31, 90.

s. auch Nioboxyd.

**Per-Niobsäure (Nb<sup>vii</sup>)**

P. Melikoff, L. Pissarjewsky 20, 341.

**Per-Niobsäurefluorid**

Verb. m. Kaliumfluorid, A. Piccini 2, 22.

**Niobsulfid**

Bildg. aus Niob-Kaliumoxalaten, F. Russ 31, 79.

**Nitrate**

Einw. auf Natriumamid, F. Ephraim 44, 198.

**Nitrate, saure**

v. Ammonium u. Kalium; Gleichgew. m. Ws. u. Salpetersäure, E. Groschuff 40, 1.

**Nitratsodalith**

J. Thugutt 2, 89.

**3-Nitride s. Azide.****Nitrile**

Lösungsverm. f. anorg. Salze, A. Werner 15, 7.

**Nitrilosulfinsaures Ammonium**

H. Schumann 28, 54.

**Nitrite**

v. Alkalien, Erdalkalien u. Schwermetallen (Li, Ba, Sr, Ca, Mg, Zn, Be, Cd, Tl), F. Vogel 35, 385.

Best. durch Jodometrie, J. K. Phelps 38, 118.

Doppelsalze, A. Rosenheim, K. Oppenheim 28, 171.

**Nitroanilinium-2-Hydro-3-fluorid-1-Hydrat**

m-, o-, p-Verb., R. F. Weinland, H. Lewkowitz 45, 50.

**Nitrocyanide**

v. Kobalt, A. Rosenheim, I. Koppel 17, 68; s. Kobaltmetallnitrocyanide.

**p-Nitrophenol**

Indikator für Alkalimetrie u. Acidimetrie, J. Wagner 27, 141.

**Nitroprussidnatrium s. Eisen-2-Natrium-nitroso-5-cyanid.****Nitroprussidnatrium, quaternäres**

K. A. Hofmann 10, 272; s. Eisen-4-Natrium-nitrito-5-cyanid ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ ).

**Nitroprussidverbindungen**

Konstit., A. Miolati 25, 318.

**Nitrose**

Analyse, G. Lunge, G. Porschnew 7, 223.

**Nitroso-Eisen-cyanid s. Eisen-Nitroso-cyanid.****Nitrosoverbindungen**

d. Eisens, K. A. Hofmann, O. F. Wiede 8, 318; 9, 295; siehe Eisenalkalinisierungsverbindungen.

**Nitrosylechlorid s. Stickstoff-oxy-chlorid ( $\text{N}^{\text{III}}$ ).****Nitrosylfluorid s. Stickstoff-oxy-fluorid ( $\text{N}^{\text{III}}$ ).****Nitrosylschwefelsäure**

Elektrolyse in schwefelsaurer Lsg., A. Gurcman 7, 161.

**Nomenklatur**

d. Kobaltammine ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ), A. Werner 14, 21.

**Normalvalenz**

d. Elemente, R. Abegg 39, 348.

**O****Oberflächenänderung**

b. Metallhydroxyden, Ursache d. Modifikationen, A. Hantzsch 30, 338.

**Oberflächenenergie, molekulare**

v. Salzen bei Smp., S. Motylewski 38, 416.

**Oberflächenspannung**

Abhängigkeit v. Volumen, J. Traube 40, 379.

v. Lösungsmitteln, Zusammenhang m. Dissoziationsverm., P. Walden, M. Centnerszwer 30, 202.

v. Wasserstoff-per-oxyd, W. Spring 8, 430.

**Obsidian**

Verh. gegen Ws., J. Thugutt 2, 151.

**Ofen**

elektrischer, v. Iridium u. Platin, W. Nernst 49, 218.

Gasofen m. Gebläse f. sehr hohe Temp., R. Lorenz 3, 220.

für Schmelzen v. Salzen bei hohen Temp., O. H. Weber 21, 311.

**Olivin**

Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.

**Okklusion**

v. Bariumchlorid in Bariumsulfat, G. A. Hulett, L. H. Duschak 40, 196.

v. Gasen in Berylliumoxyd, Ch. L. Parsons 40, 418.

v. Gasen in Metallen, G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm 46, 261.

v. Magnesiumoxalat durch Calciumoxalat, Th. W. Richards, C. F. McCaffrey,  
H. Bisbee 28, 71.

v. Metalloxyden durch Mangandioxyd, M. Salinger 33, 322.

v. Salzen durch Silberchlorid, Th. W. Richards, R. C. Wells 47, 88.

v. Sauerstoff u. Wasserstoff durch Palladium, L. Mond, W. Ramsay,  
J. Shields 16, 326.

**Okklusionswärme**

d. Sauerstoffs u. Wasserstoffs in Palladium, L. Mond, W. Ramsay,  
J. Shields 16, 327.

**Opal**

Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.

**n-Oktylalkohol**

Lösl. in Ws., S. Motylewski 38, 417.

**Optische Eigenschaften**

v. Krystallen s. unter Krystallform.

**Organosol**

v. Silber in Alkohol, Fällbarkeit durch organ. Stoffe, E. A. Schneider 7, 339.

Verh. b. d. kritischen Temp., E. A. Schneider 3, 73.

s. auch Kolloidlösung.

**Orsellie**

Indikator f. Neutralisationsmethoden, J. Wagner 27, 141.

**Orthit**

Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.

**Osmium**

Einw. v. Brom u. Jod, H. Moraht, C. Wischin 3, 171, 174.

Einw. v. Chlorwasserstoff u. Kohlenoxyd, H. Moraht, C. Wischin 3, 166.

Hydrosol, Darst. durch Akrolein, N. Castoro 41, 131.

Verarbeitung v. Rückständen, W. Gulewitsch 5, 126.

Verflüchtigung in Luft u. Sauerstoff, O. Šulc 19, 332.

Verflüchtigung in Luft u. Sauerstoff, M. Vèzes 20, 230.

**Osmium-2-Ammonium-6-bromid (Os<sup>IV</sup>)**

A. Rosenheim, E. A. Sasserath 21, 135.

**Osmium-2-Ammonium-6-chlorid (Os<sup>IV</sup>)**

A. Rosenheim, E. A. Sasserath 21, 134.

**Osmiumchlorid (Os<sup>III</sup>)**

H. Moraht, C. Wischin 3, 170.

**Osmiumhydrosol** s. Osmium, Hydrosol.

**Osmiumjodid** ( $\text{Os}^{\text{IV}}$ )

H. Moraht, C. Wischin 3, 175.

A. Rosenheim, E. A. Sasserath 21, 136.

**Osmium-2-Kalium-6-bromid** ( $\text{Os}^{\text{IV}}$ )

A. Rosenheim, E. A. Sasserath 21, 135.

Krystallform, A. Rosenheim 24, 424.

**Osmium-2-Kalium-6-chlorid** ( $\text{Os}^{\text{IV}}$ )

H. Moraht, C. Wischin 3, 169.

A. Rosenheim, E. A. Sasserath 21, 134.

**Osmium-6-Kalium-2-Hydro-4-chlorid-4-sulfit** ( $\text{Os}^{\text{IV}}$ )

Darst., Krystallform, A. Rosenheim 24, 422.

**Osmium-6-Kalium-1-Aquo-5-sulfit** ( $\text{Os}^{\text{IV}}$ )

4-Hydrat, A. Rosenheim, E. A. Sasserath 21, 143.

**Osmium-6-Kalium-2-Hydro-6-sulfit** ( $\text{Os}^{\text{IV}}$ )

2-Hydrat, A. Rosenheim, E. A. Sasserath 21, 142.

**2-Osmium-11-Kalium-3-Hydro-1-Aquo-11-sulfit** ( $\text{Os}^{\text{IV}}$ )

5-Hydrat, A. Rosenheim, E. A. Sasserath 21, 144.

**Osmiumlegierungen** s. Legierungen v. Osmium.

**Osmium-2-Natrium-6-bromid** ( $\text{Os}^{\text{IV}}$ )

4-Hydrat, A. Rosenheim, E. A. Sasserath 21, 135.

**Osmium-2-Natrium-6-chlorid** ( $\text{Os}^{\text{IV}}$ )

2-Hydrat, A. Rosenheim, E. A. Sasserath 21, 133.

**Osmium-6-Natrium-12-chlorid** ( $\text{Os}^{\text{IV}}$ )

A. Rosenheim, E. A. Sasserath 21, 130.

**Osmium-6-Natrium-2-chlorid-4-sulfit** ( $\text{Os}^{\text{IV}}$ )

10-Hydrat, A. Rosenheim 24, 421.

**Osmium-7-Natrium-1-chlorid-5-sulfit** ( $\text{Os}^{\text{IV}}$ )

6-Hydrat, A. Rosenheim, E. A. Sasserath 21, 141.

**Osmium-8-Natrium-6-sulfit** ( $\text{Os}^{\text{IV}}$ )

0-3-8-Hydrat, A. Rosenheim, E. A. Sasserath 21, 139.

3-Hydrat, A. Rosenheim 24, 421.

**Osmium-6-Natrium-1-Aquo-5-sulfit** ( $\text{Os}^{\text{IV}}$ )

4-Hydrat, A. Rosenheim, E. A. Sasserath 21, 140.

**Osmium-6-Natrium-1-oxo-4-sulfit** ( $\text{Os}^{\text{IV}}$ )

3-Hydrat, A. Rosenheim, E. A. Sasserath 21, 142.

**Osmiumoxyd** ( $\text{Os}^{\text{IV}}$ )

Bildg. durch Elektrolyse, H. Moraht, C. Wischin 3, 158.

**Osmiumoxyd** ( $\text{Os}^{\text{VIII}}$ )

Bildg. a. Osmium in Luft u. Sauerstoff, O. Šulc 19, 332.

Verh. gegen Schwefel-2-oxyd, A. Rosenheim, E. A. Sasserath 21, 124.

**Osmiumsäure**  $\text{H}_2\text{OsO}_4(\text{Os}^{\text{VI}})$

Darst., Eigenschaft, H. Moraht, C. Wischin 3, 157.

Einw. v. Bromwasserstoffsäure, H. Moraht, C. Wischin 3, 171.

Einw. v. Chlorwasserstoffsäure, H. Moraht, C. Wischin 3, 167.

Verbb. m. Sulfiten s. Osmiumsäuresulfite.

***Per-Osmiumsäure*** ( $\text{Os}^{\text{VIII}}$ )

Gewinnung aus Rückständen, W. Gulewitsch 5, 126.

**Osmiumsäuresulfite (Os<sup>VI</sup>)**

Natriumsalz:  $\text{NaOsO}_4(\text{NaHSO}_4)_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ , A. Rosenheim, E. A. Sasserath 21, 125.

Kaliumsalz:  $7\text{K}_2\text{O} \cdot 4\text{OsO}_3 \cdot 10\text{SO}_2 \cdot 0.3\text{-u. } 7\text{H}_2\text{O}$ , A. Rosenheim, E. A. Sasserath 21, 126.

Kaliumsalz:  $11\text{K}_2\text{O} \cdot 4\text{OsO}_3 \cdot 14\text{SO}_2 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ , A. Rosenheim, E. A. Sasserath 21, 127.

**Osmiumsäure Salze s. Metallosmate.****Osmium-2-Silber-6-bromid (Os<sup>IV</sup>)**

A. Rosenheim, E. A. Sasserath 21, 136.

**Osmiumsulfid (Os<sup>IV</sup>)**

H. Moraht, C. Wischin 3, 165.

**Osmium-oxy-sulfid (OsSO)<sub>2</sub> · H<sub>2</sub>O**

Darst., Eigensch., H. Moraht, C. Wischin 3, 163.

**Osmiumverbindungen**

Analyse, H. Moraht, C. Wischin 3, 157.

**Osmose**

v. Gels, J. M. van Bemmelen 18, 25.

**Osmotischer Druck**

Ursachen, J. Traube 8, 323.

**Osmotische Theorie**

Anw. auf Oxydationsketten, C. Fredenhagen 29, 401.

**Oxalate**

Lösl. u. Komplexbildg. von verschiedenen Basen, Dissoziation, H. Schäfer, R. Abegg 45, 293.

Einfl. auf Oxydation v. Eisensalzen durch Sauerstoff, W. Manchot, J. Herzog 27, 404.

v. Metallen, Lösl. (Tabelle), H. Schäfer, R. Abegg 45, 310.

Verb. m. Molybdänsäure s. Molybdänsäureoxalate.

Verb. m. Wolframsäure s. Wolframsäureoxalate.

**Oxalation**

Elektroaffinität, H. Schäfer, R. Abegg 45, 293.

**Oxalatsodalith**

J. Thugutt 2, 106.

**Oxalmolybdänsäure s. Molybdänsäure-Oxalsäure.****Oxalsäure**

Anw. z. Best. d. Vanadinsäure, A. Rosenheim, C. Friedheim 1, 313.

Best. durch Kalium-per-manganat neben Chlorwasserstoffsäure, F. A. Gooch, C. A. Peters 21, 185.

Best. durch  $\text{KMnO}_4$  neben Vanadiumsalzen (V<sup>IV</sup>), I. Koppel, R. Goldmann 36, 288.

Dissoziation, H. Schäfer, R. Abegg 45, 310.

Doppelsalze, F. Kehrmann, N. Pickersgill 4, 133.

Einw. auf Kalium-per-manganat, Kinetik d. Reakt., A. Skrabal 42, 1.

Einw. a. d. Leitverm. v. Molybdänsäuren u. Wolframat, H. Grossmann, H. Krämer 41, 45.

Einw. auf Wolframsäure, A. Rosenheim 4, 357.

Geschw. d. Reakt. m. Kalium-per-manganat, R. Ehrenfeld 33, 117.

Gleichgew., heterog., m. Berylliumoxyd u. Ws., Ch. L. Parsons, W. O. Robinson 49, 178.

**Oxalsäure**

Leitverm., elektr. d. Lsg., Einfl. auf Leitverm. v. Molybdänsäure, A. Rosenheim, A. Berthelm 34, 448.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 22.

Oxydation durch Chlor, J. Brown 47, 314.

Oxydation durch Chlor bei Best. m. Kalium-per-manganat in salzsaurer Lsg., J. Brown 44, 145.

Oxydation durch Sauerstoff in Gegenw. v. Mangansalzen, Theorie, A. Skrabal 42, 77.

Zers. unter Einfluß v. Platinmohr, F. Russ 31, 83.

Zersetzungsspanng. d. Lsg., C. O. Garrard 25, 292.

Zers., elektrolyt., bei Gegenw. v. Schwefelsäure, Reaktionsmechanismus u. Geschw., T. Åkerberg 31, 161.

**Oxalvanadinsäure** s. **Vanadinsäure-Oxalsäure**.

**Oxalwolframsäure** s. **Wolframsäure-Oxalsäure**.

**Oxime**

komplexe Metallverbb., L. Tschugaeff 46, 144.

**Oxodilimidoacetamminkobaltisalze**

A. Werner, F. Beddow 16, 129, s. unter Kobaltamine ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ).

**Oxoniumsalze**

metallsubstituierte, P. Pfeiffer 31, 411.

**p-Oxyacetanilinium-2-Hydro-3-fluorid-2-Hydrat**

Darst., Krystallform, R. F. Weinland, H. Lewkowitz 45, 44.

**p-Oxyanilinium-1-Hydro-2-fluorid**

R. F. Weinland, H. Lewkowitz 45, 50.

**p-Oxyanilinium-2-Hydro-3-fluorid-1,5-Hydrat**

R. F. Weinland, H. Lewkowitz 45, 49.

**Oxydation**

anodische v. Metallen, A. Coehn, Y. Osaka 34, 86.

durch Fluor, elektrolyt. abgeschiedenes, F. W. Skirrow 33, 25.

v. organischen Substanzen m. Chromsäure u. titrimetrische Best. d. Kohlen-2-oxyda, J. K. Phelps 16, 90.

v. organischen Substanzen m. Kalium-per-manganat u. titrimetrische Best. d. Kohlen-2-oxyd, J. K. Phelps 16, 85.

durch Platinoxyd ( $\text{Pt}^{\text{II}}$ ), L. Wöhler 40, 441.

m. Sauerstoffgas, Reaktionsmechanismus, W. Manchot, J. Herzog 27, 397.

**Oxydation, elektrolytische**

v. Eisen-4-Kalium-6-cyanid, H. von Hayek 39, 240.

v. Kobaltsalzen, E. Hüttner 27, 116.

**Oxydationselektrode**

m. Thalliumsalzen, R. Abegg, J. F. Spencer 44, 379.

**Oxydationsgleichgewicht**

verschiedener Wertigkeitsstufen v. Thallium m. Sauerstoff, Metall u. Halogenen, R. Abegg, J. F. Spencer 44, 379.

**Oxydationsketten**

Theorie, C. Fredenhagen 29, 396.

**Oxydationsmittel**

Begriff, Einteilung, C. Fredenhagen 29, 396.

**Oxydationsmittel**

Einw. auf Stärke (Hydrolyse), F. E. Hale 31, 100.

**Oxydationspotential**

v. Thalliumjodidlösigg. ( $Tl^{I}$   $^{III}$ ), R. Abegg, W. Maitland 49, 341.

v. Thalliumsalzlösigg. m. verschiedenen  $Tl^{I}$  u.  $Tl^{III}$  Konz. (Thalliumnitrat, -sulfat, -chlorid), R. Abegg, J. F. Spencer 44, 379.

**Oxydationspotentiale**

F. Crotono 24, 225, s. auch Potentiale.

**Oxydationsprozesse**

„Primäroxidtheorie“, A. Skrabal 42, 60.

**Oxydationstemperatur**

v. Alkoholdampf, Kohlenoxyd, Kohlenwasserstoffen u. Wasserstoff, F. C. Phillips 6, 214.

**Oxydbildung**

anodische, E. Müller, F. Spitzer 50, 322.

anodische, A. Coehn, Y. Osaka 34, 86.

**Oxyde**

Einw. auf Natriumamid, F. Ephraim 44, 191.

v. Kobalt, E. Hüttner 27, 81.

v. Metallen, anodische Bildg., A. Coehn, Y. Osaka 34, 86.

v. Metallen, Lösl. in Boroxyd; Gleichgew. im Syst.  $B_2O_3$ —MO, W. Guertler 40, 225.

v. Metallen, Redukt. m. Wasserstoff, F. Glaser 36, 1.

v. Palladium, Darst., Wassergehalt, Dissoziation, Lösl., L. Wöhler, J. König 46, 323.

v. Palladium, L. Wöhler, J. König 48, 203.

v. Platin ( $Pt^{II}$   $^{IV}$ ), Darst., Eigenschaften, Hydrate, L. Wöhler 40, 423.

v. Ruthenium, A. Gutbier, F. Ransohoff 45, 243.

**Oxyde, kondensierte**

H. P. Stevens 31, 368.

**Per-Oxyde**

Bildg. durch Wasserstoff-*per*-oxyd u. Natrium-*hypo*-chlorit, L. Pissarjewsky 31, 359.

Bez. z. d. periodischen Gesetz, A. Piccini 12, 169.

v. Elementen, vierwertigen, L. Pissarjewsky 25, 378.

v. Metallsäuren, Bildg., Salzbildg., Konstit., P. Melikoff, L. Pissarjewsky 18, 59.

v. Wismut, A. Gutbier, R. Bünz 48, 162; 48, 294; 49, 432.

**Super-Oxyde s. Per-Oxyde.****Oxydimetrie s. unter Malsanalyse.****Oxyfluoride**

Einw. v. Wasserstoff-*per*-oxyd, A. Piccini 1, 51; 2, 21.

Isomorphismus m. Fluoriden, F. Mauro 2, 30.

**Oxykobaltammine**

A. Werner, A. Mylius 16, 261, s. Kobaltammine ( $Co^{III}$ ).

**Oxysalze**

Theorie, Konstit., A. Werner 9, 383.

**Ozo-Imido-Kobaltammine s. Kobaltammine ( $Co^{III}$ ).**



**Ozon**

- Analogie m. Schwefel-2-oxyd, A. Wolkowicz 5, 264.  
 Beständigkeit bei höherer Temp., O. Brunck 10, 223.  
 Best., jodometrisch, O. Brunck 10, 235.  
 Best. durch Gewichts- u. Mafsanalyse, Verh. gegen KJ, KBr u.  $As_2O_3$ ,  
 F. P. Treadwell, E. Anneler 48, 86.  
 Bildg. durch Elektrolyse v. Kaliumhydroxyd, A. Coehn, Y. Osaka 34, 97.  
 Bildg. b. Elektrolyse v. Fluorwasserstoffsäure; Stromausbeute, Potential, Theorie, Bibliographie, L. Graefenberg 36, 355.  
 Bildg. durch Elektrolyse, Einfl. d. Elektrolyten u. d. Elektrodenmaterialien,  
 R. Kremann 36, 403.  
 Bildg. b. d. Zers. v. Metall-per-oxyden i. d. Hitze, O. Brunck 10, 222.  
 Einw. auf Wasserstoff, Darst. durch Elektrolyse, G. Pickel 38, 307.  
 Einw. auf Palladiumsalze, L. Wöhler, J. König 46, 326.  
 Gleichgew. m. Chlorwasserstoffsäure, Potential d. Ozonelektrode,  
 St. Jahn 42, 203.  
 Vorlesungsversuch mit Ozon, Cl. Winkler 1, 84.  
 Zerfallsgeschw., Mechanismus d. Reakt., Theorie, St. Jahn 48, 260.

**Ozonide**

- d. seltenen Erden, B. Brauner 32, 10.

**Ozonsäure**

- Darst., Diskussion d. Existenz, L. Graefenberg 36, 374.

**P****Palladium**

- Anode in Kalilauge, A. Coehn, Y. Osaka 34, 86.  
 Atomgew., Intern. Atomgewichtsausschufs 1903 33, 242.  
 Best. als Palladium-oxy-chlorid ( $Pd^{IV}$ ), M. Frenkel 1, 237.  
 Best. durch Redukt. m. Alkohol, M. Frenkel 1, 229.  
 Hydrosol, Darst. durch Akrolein, N. Castoro 41, 131.  
 Kathode bei Redukt. v. Salpetersäure durch Elektrolyse, J. Tafel 31, 293.  
 Kontaktwirkung bei fraktionierter Verbrennung wasserstoffhaltiger Gasgemenge ( $H, CO, CH_4$ ), F. Richardt 38, 65.  
 Okklusion v. Wasserstoff u. Sauerstoff, Okklussionswärme, L. Mond, W. Ramsay, J. Shields 16, 325.  
 Vorkommen in Gold, Th. Wilm 4, 300.  
 Überspanng. bei elektrolyt. Wasserstoffentwicklung, E. Müller 26, 56.  
**Palladium-1-Äthylendiammonium-4-chlorid** ( $Pd^{IV}$ )  
 N. S. Kurnakow, N. J. Gwosdarew 22, 386.  
**Palladiumäthylmerkaptid** ( $Pd^{IV}$ )  
 K. A. Hofmann, O. W. Rabe 14, 295.  
**Palladiumammine** ( $Pd^{IV}$ )  
 Äthylendiamin-2-Chloro-Palladium, N. S. Kurnakow, N. J. Gwosdarew 22, 385.  
 2-Ammin-2-Bromo-Palladium, A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 31.  
 2-Ammin-2-Chloro-Palladium, Darst., M. Frenkel 1, 239.  
 2-Ammin-2-Chloro-Palladium, A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 31.

**Palladiumammine (Pd<sup>II</sup>)**

- 2-Ammin-2-Chloro-Palladium, Verh. gegen Chlor u. Brom, A. Rosenheim, Th. A. Maass 18, 332.
- 4-Ammin-Palladium-Kupfer-4-chlorid (Cu<sup>II</sup>), N. S. Kurnakow 17, 209.
- 2-*p*-Anisidin-2-Bromo-Palladium, A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 32.
- 2-*p*-Anisidin-2-Chloro-Palladium, A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 32.
- Benzidin-2-Bromo-Palladium, A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 37.
- Benzidin-2-Chloro-Palladium, A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 36.
- 2- $\alpha$ -Naphtylamin-2-Bromo-Palladium, A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 34.
- 2- $\beta$ -Naphtylamin-2-Bromo-Palladium, A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 35.
- 2- $\alpha$ -Naphtylamin-2-Chloro-Palladium, A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 33.
- 2- $\beta$ -Naphtylamin-2-Chloro-Palladium, A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 35.
- o*-Phenylendiamin-2-Bromo-Palladium, A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 40.
- o*-Phenylendiamin-2-Chloro-Palladium, A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 38.
- 2-Pyridin-2-Chloro-Palladium, A. Rosenheim, Th. A. Maass 18, 334.
- 2-Xylidin-2-Bromo-Palladium, A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 31.
- 2-Xylidin-2-Chloro-Palladium, A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 30.

**Palladiumammine (Pd<sup>IV</sup>)**

- 2-Pyridin-2-Chloro-2-Bromo-Palladium, A. Rosenheim, Th. A. Maass 18, 336.
- 2-Pyridin-2-Chloro-2-Jodo-Palladium, A. Rosenheim, Th. A. Maass 18, 337.
- 2-Pyridin-4-Chloro-Palladium, A. Rosenheim, Th. A. Maass 18, 335.

**Palladium-2-Ammonium-4-bromid (Pd<sup>II</sup>)**

E. F. Smith, D. L. Wallace 6, 382.

**Palladium-2-Ammonium-4-chlorid (Pd<sup>II</sup>)**

- $\frac{1}{2}$ -Hydrat, Darst. aus 2-Ammin-2-Chloro-Palladium (Pd<sup>II</sup>), A. Rosenheim, Th. A. Maass 18, 332.

Einw. v. Kaliumchromat, M. Frenkel 1, 239.

**Palladium-3-Ammonium-3-chlorid-1-sulfit (Pd<sup>II</sup>)**

- 1-Hydrat, Darst., Krystallform, A. Rosenheim, H. Itzig 23, 30.

**Palladium-2-*p*-Anisidin-4-bromid (Pd<sup>II</sup>)**

A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 26.

**Palladium-2-*p*-Anisidin-4-chlorid (Pd<sup>II</sup>)**

A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 26.

**Palladium-2-Antimon**

Kryst., F. Rössler 9, 69.

**Palladiumasbest**

Darst., F. C. Phillips 6, 214.

**Palladium-2-Benzidinium-4-bromid** ( $\text{Pd}^{\text{II}}$ )

A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 28.

**Palladium-2-Benzidinium-4-chlorid** ( $\text{Pd}^{\text{II}}$ )

A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 28.

**Palladiumbromid** ( $\text{Pd}^{\text{II}}$ )

Doppelsalze u. Komplexsalze m. organischen Aminen, A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 23.

**Palladiumchlorid** ( $\text{Pd}^{\text{II}}$ )

Doppelsalze u. Komplexsalze m. organischen Aminen, A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 23.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 38.

**Palladium-oxo-chlorid** ( $\text{Pd}^{\text{IV}}$ )Darst. durch Einw. v. Kaliumchromat a. Palladiumchlorid ( $\text{Pd}^{\text{II}}$ ), M. Frenkel 1, 232.**Palladiumcyanid** ( $\text{Pd}^{\text{II}}$ )

Fällung d. Palladiums als Palladiumcyanid, M. Frenkel 1, 222.

**Palladiumdiphenylglyoximin**

L. Tschugaeff 46, 157.

**Palladiumhydrosol** s. Palladium, Hydrosol.**Palladiumhydroxyd** ( $\text{Pd}^{\text{II}}$ )

Darst. durch Hydrolyse v. Nitrat, L. Wöhler, J. König 46, 336.

**Palladiumhydroxyd** ( $\text{Pd}^{\text{IV}}$ )

J. Bellucci 47, 287.

**Palladiumglyoxime** ( $\text{Pd}^{\text{II}}$ )

L. Tschugaeff 46, 155.

**Palladium-2-Kalium-4-bromid** ( $\text{Pd}^{\text{II}}$ )

E. F. Smith, D. L. Wallace 6, 381.

**Palladium-2-Kalium-4-chlorid** ( $\text{Pd}^{\text{II}}$ )

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 38.

Verh. gegen Schwefelwasserstoff, P. Petrenko-Kritschenko 4, 248.

**Palladium-2-Kalium-4-cyanid** ( $\text{Pd}^{\text{II}}$ )

Darst., M. Frenkel 1, 223.

**Palladium-2-Kalium-2-jodid-2-nitrit** ( $\text{Pd}^{\text{II}}$ )

3-Hydrat, A. Rosenheim, H. Itzig 23, 28.

**Palladium-2-Kalium-2-nitrit-1-oxalat** ( $\text{Pd}^{\text{II}}$ )

A. Rosenheim, H. Itzig 23, 29.

**Palladiumlegierungen** s. Legierungen v. Palladium.**Palladium-1-Mangan-4-bromid** ( $\text{Pd}^{\text{II}}$ )

7-Hydrat, E. F. Smith, D. L. Wallace 6, 383.

**Palladiummethylethylglyoximin**

L. Tschugaeff 46, 156.

**Palladiummethyl-n-propylglyoximin** ( $\text{Pd}^{\text{II}}$ )

L. Tschugaeff 46, 156.

**Palladiummohr**

Analyse, L. Mond, W. Ramsay, J. Shields 16, 325.

Einw. auf Wasserstoff u. Benzoldampf, Bildg. v. Hexahydrobenzol.  
G. Lunge, J. Akunoff 24, 199.

Verh. gegen Kohlenoxyd, E. Harbeck, G. Lunge 16, 60.

**Palladium-2- $\alpha$ -Naphtylammonium-4-bromid** (Pd<sup>II</sup>)

A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 27.

**Palladium-2- $\beta$ -Naphtylammonium-4-bromid** (Pd<sup>II</sup>)

A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 28.

**Palladium-2- $\alpha$ -Naphtylammonium-4-chlorid** (Pd<sup>II</sup>)

A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 27.

**Palladium-2- $\beta$ -Naphtylammonium-4-chlorid** (Pd<sup>II</sup>)

A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 27.

**Palladium-2-Natrium-4-bromid** (Pd<sup>II</sup>)

4<sup>1</sup>/<sub>2</sub>-Hydrat, E. F. Smith, D. L. Wallace 6, 382.

**Palladiumoxyd** (Pd<sup>IV</sup>)

Bildg. u. Zerfall, L. Wöhler 40, 449.

Darst., Hydrate, Dissoziation, Lösl. in Säuren u. Basen, Oxydationswirkungen, Verh. gegen H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>, L. Wöhler, J. König 46, 336.

**Palladiumoxyd** (Pd<sup>IV</sup>)

Darst., Hydrate, Dissoziation, Lösl. in Säuren u. Alkalien, Oxydationswirkung, Verh. gegen H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>, L. Wöhler, J. König 46, 328.

**2-Palladium-1-oxyd**

Existenz? L. Wöhler, J. König 46, 346.

**6-Palladium-6-oxyd**

Versuch z. Darst., L. Wöhler, J. König 46, 335.

**Palladiumoxyde**

L. Wöhler, J. König 48, 203.

**Palladium-1-*p*-Phenylendiammonium-4-bromid** (Pd<sup>II</sup>)

A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 30.

**Palladium-1-*m*-Phenylendiammonium-4-chlorid** (Pd<sup>II</sup>)

A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 29.

**Palladium-1-*p*-Phenylendiammonium-4-chlorid** (Pd<sup>II</sup>)

A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 29.

**Palladiumschwarz** s. Palladiummohr.

**Palladiumselenid** (Pd<sup>IV</sup>)

Darst. durch Schmelzen, F. Rössler 9, 56.

**Palladium-1-Strontium-4-bromid** (Pd<sup>II</sup>)

6-Hydrat, E. F. Smith, D. L. Wallace 6, 382.

**Palladiumsulfid** (Pd<sup>II</sup>)

Darst., P. Petrenko-Kritschenko 4, 247.

**Palladiumsulfid** (Pd<sub>2</sub>S)

Darst. durch Schmelzen v. Palladium, F. Rössler 9, 55.

**Palladiumwasserstoff**

Existenz als Verb., L. Mond, W. Ramsay, J. Shields 16, 328.

**Palladium-2-Wismut**

Kryst., F. Rössler 9, 70.

**Palladosammin** s. Palladiumammine.

**Palladium-2-Xylidinium-4-bromid** (Pd<sup>II</sup>)

A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 26.

**Palladium-2-Xylidinium-4-chlorid** (Pd<sup>II</sup>)

A. Gutbier, A. Krell, R. L. Janssen 47, 25.

**Passivität**

- v. Eisen bei anodischer Polarisation, E. Müller, F. Spitzer 50, 350.
- v. Kobalt bei anodischer Polarisation, E. Müller, F. Spitzer 50, 347.
- v. Nickel bei anodischer Polarisation, E. Müller, F. Spitzer 50, 349.

**Pecherz**

- Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.

**Pectolith**

- Verh. gegen Ammoniumchlorid, F. W. Clarke, G. Steiger 24, 145.

**Pentachlorplatinsäure**

- A. Miolati, J. Bellucci 26, 208.

- a. Platin-2-Hydro-1-Hydroxy-5-chlorid.

**Pentan**

- Oxydationstemp., F. C. Phillips 6, 221.

**Perborate s. Per-Borate.****Periodisches System der Elemente**

- R. Abegg 39, 330.

- achte Gruppe, R. Abegg 39, 368.

- Affinitätsunterschiede d. Haupt- u. Nebengruppen, Elektroaffinität,

- R. Abegg 39, 366.

- Analytische Darst., D. A. Goldhammer 12, 39.

- Bedeutung d. Per-oxyde im Syst., A. Piccini 12, 169.

- Bez. z. Elektroaffinität d. Elemm., R. Abegg, G. Bodländer 20, 496.

- Fähigkeit d. Elemm. z. Bildg. v. Verbb., G. Tammann 49, 113.

- Funktion, d. d. Periodizität d. Elemm. entspricht, F. Flawitzky 11, 264.

- Geschichte, Entwurf v. L. Meyer, K. Seubert 9, 336.

- Hilfsmittel z. Systematisierung d. Verbb., J. Locke 33, 58.

- Neuanordnung, J. W. Retgers 12, 112.

- Neuanordnung, B. Brauner 32, 17.

- Neuanordnung, Stellung v. Argon, Helium, Krypton, W. Crookes 18, 72.

- Stellung d. inaktiven Luftbestandteile, A. Piccini 19, 295.

- Stellung d. seltenen Erden, B. Brauner 32, 1.

- Stellung d. seltenen Erden nach Atomvol., C. Benedicks 39, 41.

- Stellung v. Tellur, L. Staudenmaier 10, 220.

- Stellung v. Tellur, J. W. Retgers 12, 98.

- Stellung v. Tellur u. Jod, K. Seubert 33, 246.

- Vergleichende Studien d. verschiedenen Verbindungsstufen d. Elemm.

- G. Rudolf 37, 177.

- Zwillingselemm., R. Lorenz 12, 329.

**Periodische Vorgänge**

- bei Elektrolyse v. Poly-Sulfidlösgg., F. W. Küster 46, 113.

**Perjodate s. Per-Jodate.****Permanganat s. Per-Manganat.****Permanganmolybdänate**

- C. Friedheim, M. Samelson 24, 65.

- s. Molybdänsäuremanganite.

**Permolybdänate s. Per-Molybdänate.****Permolybdänsäurefluoride s. Per-Molybdänsäurefluoride.****Persulfomolybdänsäure s. Per-Sulfomolybdänsäure.**

**Peroxyde** s. *Per-Oxyde*.

**Persulfate** s. *Per-Sulfate*.

**Petalit**

Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.

**Phasengleichgewicht** s. *Gleichgewicht, heterogenes*.

**Phenacetolin**

Indikator für Neutralisationsmethth., J. Wagner 27, 149.

**Phenanthren**

Molekulargew. in Kohlen-2-sulfid, H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 422.

**Phenol**

Siedepunktserhöhung, molare, H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 424.

**Phenolphthaleïn**

Indikator, F. W. Küster 13, 135.

Indikator f. Neutralisationsmethth., J. Wagner 27, 142.

**Phenylacetaldehyd, polymerer**

Dampfdichte, H. Erdmann 32, 428.

**Phenylbenzoat**

Molekulargew. in Kohlen-2-sulfid, H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 420.

**Phenylendiammonium-Palladium** s. *Palladium-Phenylendiammonium*.

**Phenylhydrazin**

Einw. auf Sauerstoffverbb. v. Selen u. Tellur, A. Gutbier 32, 257.

Hydrosolbildner f. Gold, A. Gutbier, F. Resenscheck 39, 112.

Verbb. m. Metallrhodaniden, H. Grossmann, F. Hünseler 46, 395.

**Phenylhydrazinium-Cadmium** s. *Cadmium-Phenylhydrazinium*.

**Phenylhydraziniumchlorid**

Einw. auf Eisen-4-Kalium-6-cyanid, A. Gutbier 41, 61.

Hydrosolbildner für Tellur, A. Gutbier 42, 177.

**Phenylhydrazinium-Kobalt** s. *Kobalt-Phenylhydrazinium*.

**Phenylhydrazinium-Mangan** s. *Mangan-Phenylhydrazinium*.

**Phenylhydraziniumselenat**

A. Gutbier 32, 258.

**Phenylphosphit**

Verbb. m. Platinchlorid ( $Pt^{IV}$ ):  $PtCl_4 \cdot 2P(OC_2H_5)_3$ , A. Rosenheim, W. Levy 43, 42.

**Phenylsalicylat**

Molekulargew. in Kohlen-2-sulfid, H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 422.

**Phillippium**

Bibliographie, R. J. Meyer 43, 416.

**Phlogopit**

Einw. v. Ammoniumchlorid, F. W. Clarke, G. Steiger 29, 351.

**Phosphate**

Absorption durch fossile Knochen, J. M. van Bemmelen, E. A. Klobbie 15, 90.

Einw. auf Natriumamid, F. Ephraim 44, 197.

Einw. auf Vanadinate, C. Friedheim, K. Michaelis 5, 440.

Verbb. m. Chromaten, C. Friedheim, J. Motzkin 6, 284, s. auch Chrom-säurephosphate.

Verbb. m. Tellursäure ( $Te^{VI}$ ), R. F. Weinland, H. Prause 28, 55, s. Tellur-säurephosphate.

**Phosphate**

Verbb. m. Vanadinsäure s. Vanadinsäurephosphate.

Verbb. m. Wolframaten s. Wolframsäurephosphate.

s. auch Sulfophosphate.

**Phosphate, fluorierte**

R. F. Weinland, J. Alfa 21, 43.

**Meta-Phosphate**

G. v. Knorre 24, 369.

A. Wiesler 28, 177.

Bibliographie, H. Lüdert 5, 15.

Geschichte, Darst., Polymerie, Leitverm., F. Warschauer 36, 137.

**6 Meta-Phosphate**

H. Lüdert 5, 15.

**Pyro-Phosphate**

Best. neben *meta*-Phosphat, F. Warschauer 36, 197.

**Phosphatsodalith**

J. Thugutt 2, 91.

**Phosphorylbromid**

Bildg. aus Brom u. Phosphor, A. C. Christomanos 41, 276.

**Meta-Phosphorsäure**

Amide, H. N. Stokes 19, 57.

Strukturformeln, H. N. Stokes 19, 36.

**4 Meta-Phosphimsäure ( $H_4PNO_3$ )<sub>4</sub>**

Bildg. durch Zersetzung v.  $\delta$  *meta*-Phosphimsäure, H. N. Stokes 19, 50.

**5 Meta-Phosphimsäure ( $H_4PNO_3$ )<sub>5</sub>**

Darst., Salze, Zersetzung, H. N. Stokes 19, 44.

**6 Meta-Phosphimsäure**

Darst., Salze, H. N. Stokes 19, 58.

**Phosphite**

Isomerie m. *Hypo*-Phosphiten, A. Sabanejeff 17, 484.

Selenhaltige Verbb., W. Muthmann, A. Clever 13, 191.

**Hypo-Phosphite**

Isomerie m. Phosphiten, A. Sabanejeff 17, 484.

**Phosphonitrilchloride**

Verseifung, H. N. Stokes 19, 43.

**Phosphor**

Best. in Lsgg., Einw. auf Kupfersalze, A. C. Christomanos 41, 305.

Best., jodometrisch., Ch. Fairbanks 13, 117.

Einw. auf Kupfer-Zinnlegg. (zinnsäurehaltige), E. Heyn, O. Bauer 45, 52.

Lösl. in Methylenjodid, J. W. Retgers 3, 850.

Nachw. in freier Form, P. Muckerji 27, 72.

Nachw. in tierischen Organen, Z. Halász 26, 438.

Reakt. m. Brom, Bildg. v. Phosphorbromid ( $P^{III}$ ), A. C. Christomanos 41, 276.

**Phosphor, gelber**

Einw. auf Kupfersulfatlsgg. u. Kupfer, W. Straub 35, 460.

Krystallform, J. W. Retgers 5, 216.

Lösl. in Äther u. Benzol, Gefrierpp. u. Dichte, Brechungsverm. d. Lsgg.,

A. C. Christomanos 45, 132.

**Phosphor, gelber**

Umwandl. in roten Phosphor, J. W. Retgers 5, 218.

**Phosphor, metallischer**

Darst., Bez. z. rotem Phosphor, J. W. Retgers 3, 401.

**Phosphor, roter**

Flüchtigkeit, H. Arctowski 12, 225.

Krystallform, W. Muthmann 4, 303.

Krystallstruktur, Doppelbrechung, Dichte, Bez. z. metallischen Phosphor, J. W. Retgers 3, 399.

**Phosphor, weisser**

undurchsichtiger, J. W. Retgers 5, 225.

**Phosphorbromid ( $P^{III}$ )**

Darst., phys. Konstanten u. chem. Eigenschaften, Reakt. m. Ws. u. organ. Stoffen, A. C. Christomanos 41, 276.

Leitverm., Lösungsverm., P. Walden 25, 211.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 53.

Verbb. m. Platinbromid ( $Pt^{II}$ ), A. Rosenheim, W. Levy 43, 42.

**Phosphorehlorid ( $P^{III}$ )**

Einw. auf 2-Magnesium-3-nitrid, E. A. Schneider 7, 358.

Leitverm., Lösungsverm., P. Walden 25, 210.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 53.

Verbb. m. Platinehlorid ( $Pt^{II}$ ), A. Rosenheim, W. Loewenstamm 37, 394.

**Phosphorehlorid ( $P^V$ )**

Einw. auf Molybdänsäure, E. F. Smith, G. W. Sargent 6, 384.

Einw. auf Wolframsäure, H. Schiff 7, 91.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 53.

Verb. m. Molybdän-5-chlorid, E. F. Smith, G. W. Sargent 6, 385.

**Phosphor-oxy-chlorid ( $P^V$ )**

Leitverm., Lösungsverm., P. Walden 25, 212.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 53.

**Phosphor-3-chlorid-1-sulfid s. Phosphorsulfochlorid.****Phosphorige Säure**

Anw. z. Best. v. Selen u. Tellur, A. Gutbier 41, 448.

Anw. z. Fällung v. Kupfer, F. Mawrow, W. Muthmann 11, 268.

**Hypo-Phosphorige Säure**

Fällungsmittel f. Tellur, A. Gutbier 32, 295.

Hydrosolbildner bei Elemm., A. Gutbier 32, 347.

Hydrosolbildner bei Selen, A. Gutbier 32, 106.

Hydrosolbildner b. Tellur, A. Gutbier 32, 91.

Reduktionsmittel f. Selenbest., A. Gutbier, G. Metzner, J. Lohmann 41, 301.

Verbb. m. Bariummolybdänat, F. Mawrow 29, 156.

Verbb. m. Molybdänoxyden, F. Mawrow 28, 162.

**Phosphorigsäure-Äthylester s. Äthylphosphit.****Phosphorigsäure-Methylester s. Methylphosphit.****Phosphorigsaure Salze s. Phosphite.****Unter-Phosphorigsaure Salze s. Hypo-Phosphite.****Phosphorjodid ( $P^{III}$ )**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 53.



**Phosphorluteowolframsäure**

Spaltungsprodukte, F. Kehrman, E. Böhm 6, 386.

s. Wolframsäurephosphorsäure.

**Phosphormolybdätsäure s. Molybdätsäurephosphate.****Phosphormolybdätsäure s. Molybdätsäure-Phosphorsäure.****Phosphor-Molybdänverbindungen** $\text{Mo}_5\text{O}_{15}(\text{H}_2\text{PO}_4)_7 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$  u.  $\text{Mo}_5\text{O}_{15}(\text{H}_2\text{PO}_4)_8 \cdot \text{H}_2\text{O}$ , F. Mawrow 28, 162; 29, 156.**Phosphoroxyd (P<sup>v</sup>)**

Verh. gegen Chlorwasserstoff, G. P. Baxter, M. A. Hines, H. L. Frevort 49, 413.

**Phosphorsalz s. Ammonium-Natrium-Hydro-phosphat.****Phosphorsäure**

Abscheidg. durch Ammoniummolybdätsäure, H. Neubauer 2, 46.

Abscheidg. aus natürl. Kalk- u. Eisenphosphaten als Alkaliphosphat durch Dialyse, E. A. Schneider 7, 390.

Amide s. auch Amidophosphorsäure u. Imidophosphorsäure.

Best. als Magnesium-Ammoniumphosphat, F. A. Gooch, M. Austin 20, 134.

Best. als Magnesium-pyro-phosphat, H. Neubauer 2, 45.

Best. als Magnesium-pyro-phosphat, Abscheidung nach d. Molybdänmeth., H. Neubauer 4, 251.

Best. n. d. Molybdänmeth., H. Neubauer 10, 60.

Best. d. Neutralisationsp. durch Leitfähigkeitsmess., F. W. Küster, M. Grütters, W. Geibel 42, 227.

Best. als Uranyl-Ammoniumphosphat, O. S. Pulman jr. 37, 123.

Einw. auf Alkaliphosphate, L. Staudemaier 5, 394.

Leitverm., Einfl. auf Leitverm. v. Molybdätsäure, A. Rosenheim, A. Berheim 34, 446.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 22; 8, 48.

Nachw. d. Modifikationen (*ortho*-, *pyro*-, *meta*-Phosphat u. Polymere d. letzteren nebeneinander, F. Warschauer 36, 195.

s. auch Sulfophosphorsäure.

**3 Phosphorsäure  $\text{H}_3\text{P}_3\text{O}_{10}$** 

Darst. u. Salze, F. Schwarz 9, 253.

Metallverbb., Reakt., M. Stange 12, 444.

**4 Phosphorsäure  $\text{H}_4\text{P}_4\text{O}_{13}$** 

Darst. u. Salze, F. Schwarz 9, 252.

**Hypo-Phosphorsäure**

Kaliumdoppelsalze, C. Bansa 6, 128.

Strukturformel, C. Bansa 6, 159.

**Meta-Phosphorsäure**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 48.

**Pyro-Phosphorsäure**

Affinität, M. C. Lea 6, 373.

**Phosphorsäure-Athylester s. Äthylphosphat.****Phosphorsäure-Methylester s. Methylphosphat.****Phosphorsäuremolybdätsäure s. Molybdätsäurephosphate.****Phosphorsäuretellurate (Te<sup>v</sup>)**

R. F. Weinland, H. Prause 28, 55, s. Tellursäurephosphate.

**Phosphorsäurevanadinate** s. Vanadinsäurephosphate.

**Phosphorsäurewolframate** s. Wolframsäurephosphate.

**Phosphorsaure Salze** s. Phosphate, desgl. *meta*-, *pyro*-Phosphate.

**Phosphor-Selen**

J. Meyer 30, 258.

**2-Phosphor-1-selenid**

Nichtexistenz, J. Meyer 30, 260.

**2-Phosphor-5-selenid**

J. Meyer 30, 263.

**4-Phosphor-1-selenid**

Nichtexistenz, J. Meyer 30, 258.

**4-Phosphor-3-selenid**

Darst., Eigenschaften, Smp., J. Meyer 30, 260.

**Phosphorstickstoff**

Vers. z. Darst. a. Magnesiumnitrid u. Phosphorchlorid ( $P^{III}$ ), E. A. Schneider 7, 358.

**Phosphorsulfid ( $P^V$ )**

Darst., Einw. auf Natriumsulfid, E. Glatzel 44, 65.

Einw. a. Metallchloride, E. Glatzel 4, 188.

**Phosphor-oxy-sulfid  $P_4O_6S_4$**

T. E. Thorpe, A. E. Tutton 1, 5.

**4-Phosphor-1-sulfid-2-selenid**

Darst., Smp., J. Meyer 30, 262.

**4-Phosphor-2-sulfid-1-selenid**

Darst., Smp., J. Meyer 30, 262.

**Phosphorsulfo-3-chlorid**

Bildg. bei Einw. v. Metallchloriden auf 2-Phosphor-5-sulfid, E. Glatzel 4, 188.

**Phosphorvanadinate** s. Vanadinsäurephosphate.

**Phosphorwasserstoff**

Darst. aus rotem Phosphor u. Wasserstoff, J. W. Retgers 7, 265.

**Phosphorwolframate** s. Wolframsäurephosphate.

**Phosphorwolframsäure** s. Wolframsäure-Phosphorsäure.

**$\alpha$ -Pikolin**

Leitverm. in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 201.

Verh. gegen Quecksilberverb. ( $Hg^{II}$ ), L. Pesci 15, 229.

**Pikrinsäure**

Gefrierpp. d. Lösgg. in Salpetersäure-1-Hydrat, F. W. Küster, R. Kremann 41, 41.

**Pikrinsäure- $\beta$ -Naphtol**

Molekulargew. in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 219.

**Piperazin**

Fällungsmittel f. Metallhydroxyde, W. Herz 27, 310.

**Piperidin**

Fällungsmittel f. Metallhydroxyde, W. Herz 27, 310.

Lösungsverm. f. anorgan. Salze, A. Werner 15, 6.

Siedepunktserhöhung, molekulare, A. Werner, P. Ferchland 15, 15.

Z. f. anorg. Chem. Generalregister.

29

**Piperidin**

Verbb. m. anorgan. Salzen, A. Werner, P. Ferchland 15, 8.

Verh. gegen Quecksilberverbb. ( $Hg^{II}$ ), L. Pesci 15, 230.

**Piperidiniumchlorid**

Leitverm. in Ammoniaklsg., F. Goldschmidt 28, 136.

**Pipette**

Anw. z. Best. d. Dichte v. Flüssigkeiten, F. W. Küster, S. Münch 48, 373.

**Plagionit**

Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 441.

**Plastizität**

v. Böden, J. M. van Bemmelen 42, 298.

v. Tonen, P. Rohland 31, 158.

v. Tonen, Zusammenhang m. d. Faulen, Änderung durch Katalysatoren, P. Rohland 41, 325.

**Platin**

Angreifbarkeit b. d. Elektrolyse v. Chlorwasserstoffsäure, F. Haber 16, 488.

Best., jodometrisch., in Platinchloridlsg. ( $Pt^{IV}$ ), H. Peterson 19, 61.

Darst. v. Iridiumfreien, durch Krystallisieren v. Platin-1-Barium-4-cyanid ( $Pt^{IV}$ ), P. Bergsøe 19, 320.

Dichte, Leitverm., Veränderung derselb. durch mechanische Einflüsse, G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm 46, 239.

Einfl. auf die elektrolytische Bildg. v. Ozon, R. Kremann 36, 403.

Einfl. a. d. Zersetzungsspannung v. Depolarisatoren, E. Müller 26, 31.

Fällung durch Formaldehyd, N. Averkief 35, 333.

Hydrosol, A. Gutbier 32, 352.

Hydrosol, Darst. durch Akrolein, N. Castoro 41, 126.

Katalysator, C. Engler, L. Wöhler 29, 1.

Katalysator d. Ammonitritzersetz. u. d. Ammoniakoxydation (Mechanismus d. Katalyse), R. Vondráček 39, 24.

Katalysator d. Chlor-2-oxydzersetz., W. Bray 48, 217.

Katalysator bei elektrolyt. Zersetz. v. Oxalsäure, T. Åkerberg 31, 168.

Kathode bei elektrolyt. Redukt. v. Salpetersäure, J. Tafel 31, 396.

Lösl. in Kaliumcyanidlsg. an d. Anode, A. Fischer 42, 382.

Potential in Eisensalzlsgg., Katalysator d. Elektrodenvorgänge, C. Fredenhagen 29, 405.

Potential in Kupferchloridlsg. ( $Cu^{II}$ ), V. Hoepfer 20, 443.

Verbb. m. Ammoniak s. Platinammine ( $Pt^{II}$ ,  $IV$ ).

Verh. als Anode in Kalilauge, A. Coehn, Y. Osaka 34, 86.

Verh. als Kathode, Auflockerung, M. Sack 34, 317.

Überspanng. bei elektrolyt. Wasserstoffentwicklung, E. Müller 26, 56.

**2-Platin-2-Äthylen-1-Äthylendiammonium-6-chlorid ( $Pt^{II}$ )**

Äthylendiammoniumsalz v. Zeises Säure, S. M. Jörgensen 48, 375.

**Platin-1-Äthylen-1-Ammonium-3-chlorid-1-Hydrat ( $Pt^{II}$ )**

Krystallform, S. M. Jörgensen 24, 170.

**Platin-1-Äthylendiammonium-4-chlorid ( $Pt^{II}$ )**

S. M. Jörgensen 25, 373.

**Platin-1-Äthylen-1-Kalium-3-chlorid-1-Hydrat (Pt<sup>II</sup>)**

Zeises Salz, Krystallform, S. M. Jørgensen 24, 168.

**Platinäthylthioglykolat (Pt<sup>II</sup>)**

Darst., Molekulargew., Reakt., L. Ramberg 50, 441.

**Platinammine**

Konstit., A. Werner 8, 156.

Konstit., S. M. Jørgensen 48, 874.

Theorie, L. Spiegel 29, 365.

**Platinammine (Pt<sup>II</sup>)**

Äthylamin-3-Chloro-Platin-4-Äthylamin-Platin (Pt<sup>II</sup>), A. Cossa 2, 192.

Äthylamin-3-Chloro-Platin-4-Pyridin-Platin (Pt<sup>II</sup>), A. Cossa 2, 198.  
4-Äthylamin-Platinsalz d. Äthylamin-3-Chloro-Platinsäure, A. Cossa 2, 192.

4-Äthylamin-Platinsalz d. Ammin-3-Chloro-Platinsäure, A. Cossa 2, 187.

4-Äthylamin-Platinsalz d. Pyridin-3-Chloro-Platinsäure, A. Cossa 2, 192.

Äthylendiamin-2-Äthylen-4-Chloro-2-Platin, S. M. Jørgensen 48, 376.

Äthylendiamin-2-Chloro-Platin, S. M. Jørgensen 25, 374.

Äthylendiamin-2-Chloro-Platin, Leitverm., S. M. Jørgensen 19, 184.  
2-Äthylendiamin-Platinbromid, Verb. m. Kupferbromid (Cu<sup>II</sup>), N. S. Kurnakow 17, 229.

2-Äthylendiamin-Platinchlorid, Verb. m. Kupferchlorid (Cu<sup>II</sup>), N. S. Kurnakow 17, 227.

2-Äthylendiamin-Platin-Kobalt-4-chlorid (Co<sup>II</sup>), N. S. Kurnakow 7, 214.

Ammin-3-Chloro-Platin-4-Äthylamin-Platin, A. Cossa 2, 187.

Ammin-3-Chloro-Platin-Ammonium-1-Hydrat, Krystallform, S. M. Jørgensen 24, 174.

Ammin-3-Chloro-Platin-Ammonium, Cossas Salz, Konstit., S. M. Jørgensen 25, 363.

Ammin-3-Chloro-Platin-Ammonium, Verh. gegen Silbersalze, S. M. Jørgensen 24, 175.

Ammin-3-Chloro-Platin-Kalium-1-Hydrat, Darst., Krystallform, S. M. Jørgensen 24, 173.

Ammin-3-Chloro-Platin-Kalium, Konstit., A. Cossa 14, 369.

Ammin-3-Chloro-Platin-Kalium, Umsetzungen m. Platinamminen (Pt<sup>II</sup>), A. Cossa 2, 183.

Ammin-3-Chloro-Platin-4-Pyridin-Platin, A. Cossa 2, 183.

2-Ammin-2-Chloro-Platin, Darst., S. M. Jørgensen 24, 181.

2-Ammin-2-Chloro-Platin, Doppelsalz m. 4-Ammin-2-Chloro-1-Carbonato-2-Platin, D. Schou 13, 37.

2-Ammin-2-Chloro-Platin, Reisetts zweites Chlorid u. Peyrones Chlorid, Konstit., S. M. Jørgensen 25, 353.

2-Ammin-2-Chloro-Platin, Isomerie zwischen Peyrones u. Reisetts Chlorid, S. M. Jørgensen 48, 378.

**Platinammine (Pt<sup>II</sup>)**

2-Ammin-2-Chloro-Platin (1.2), Leitverm., S. M. Jörgensen 19, 134.

2-Ammin-1-Trithiocarbonato-Platin-1-Hydrat  $\left( \text{Pt} \begin{smallmatrix} [\text{NH}_3] \\ \text{CS}_3 \end{smallmatrix} \right) \text{H}_2\text{O}$ ,

K. A. Hofmann 14, 278.

3-Ammin-1-Pyridin-Platinchlorid-1-Hydrat, S. M. Jörgensen 25, 357.

3-Ammin-1-Pyridin-Platin-Platin-4-chlorid-1-Hydrat (Pt<sup>II</sup>), S. M. Jörgensen 25, 360.

4-Ammin-2-Chloro-1-Carbonato-2-Platin, Doppelsalz m. 2-Ammin-2-Chloro-Platin, D. Schou 18, 87.

4-Ammin-Platinchlorid, O. Carlgren, P. T. Cleve 1, 67.

4-Ammin-Platinchlorid, Darst., S. M. Jörgensen 24, 181.

4-Ammin-Platinjodidnitrat- $\frac{1}{2}$ -Hydrat, O. Carlgren, P. T. Cleve 1, 67.

4-Ammin-Platin-Kobalt-4-chlorid (Co<sup>II</sup>), N. S. Kurnakow 17, 213.

4-Ammin-Platin-Metall-4-chloride, Isomerie m. Platin-Metall-4-Ammin-4-chloriden, N. S. Kurnakow 17, 208.

4-Ammin-Platinphenylthioglykolat, L. Ramberg 50, 443.

4-Ammin-Platin-Platinäthyl-3-chlorid, S. M. Jörgensen 24, 166.

4-Ammin-Platin-Platin-4-chlorid (Pt<sup>II</sup>), rotes, Isomerie m. grünem Salz v. Magnus, S. M. Jörgensen, S. P. L. Sørensen 48, 441.

4-Ammin-Platinsalz d. Pyridin-3-Chloro-Platinsäure, A. Cossa 2, 188. Cossas Salz, s. Ammin-3-Chloro-Platin-Kalium.

2-Dimethylamin-2-Ammin-Platinchlorid, Isomerie, S. M. Jörgensen 48, 381.

2-Dimethylamin-2-Ammin-Platin-Platin-4-chlorid, Isomerien, Lösl., S. M. Jörgensen 48, 385.

2-Dimethylamin-2-Chloro-Platin, S. M. Jörgensen 48, 380.

Konstit., S. M. Jörgensen 25, 353.

Magnus grünes Salz s. 4-Ammin-Platin-Platin-4-chlorid (Pt<sup>II</sup>).

Propylendiamin-2-Chloro-Platin (1.2), A. Werner 21, 240.

2-Propylendiamin-Platinbromid, A. Werner, J. Pastor 21, 235.

2-Propylendiamin-Platinchlorid, A. Werner, J. Pastor 21, 235.

2-Propylendiamin-Platinjodid, A. Werner, J. Pastor 21, 236.

Pyridin-3-Chloro-Platin-4-Äthylamin-Platin, A. Cossa 2, 192.

Pyridin-3-Chloro-Platin-4-Ammin-Platin, A. Cossa 2, 188.

Pyridin-3-Chloro-Platin-Cäsium, A. Werner, Fr. Fassbender 15, 140.

Pyridin-3-Chloro-Platin-Kalium, A. Cossa 2, 189.

Pyridin-3-Chloro-Platin-Kalium, Darst., Leitverm., A. Werner, Fr. Fassbender 15, 138.

Pyridin-3-Chloro-Platin-Kalium (Pt<sup>II</sup>), Verb. m. Pyridin-5-Chloro-Platin-Kalium (Pt<sup>II</sup>), Färbung, A. Werner 12, 147.

Pyridin-3-Chloro-Platin-4-Pyridin-Platin, A. Cossa 2, 190.

Pyridin-3-Chloro-Platin-Rubidium, A. Werner, Fr. Fassbender 15, 139.

Pyridin-1-Piperidin-2-Chloro-Platin, A. Werner, Fr. Fassbender 15, 142.

4-Pyridin-Platin-Kobalt-4-chlorid (Co<sup>II</sup>), N. S. Kurnakow 17, 214.

2-(4-Pyridin-Platin)-Kupfer-6-chlorid-12-Hydrat (Cu<sup>II</sup>), N. S. Kurnakow 17, 222.

**Platinammine (Pt<sup>II</sup>)**

4-Pyridin-Platinsalz d. Äthylamin-3-Chloro-Platinsäure, A. Cossa 2, 198.

4-Pyridin-Platinsalzd. Ammin-3-Chloro-Platinsäure, A. Cossa 2, 188.

4-Pyridin-Platinsalz d. Pyridin-3-Chloro-Platinsäure, A. Cossa 2, 190.

Zeises Salz, Platin-1-Äthylen-1-Kalium-3-chlorid, Darst., Krystallform, S. M. Jörgensen 24, 168.

$\{[Pt(NH_3)_4]NO_3\}_2SO_4 + [Pt(NH_3)_4]SO_4$ , O. Carlgren, P. T. Cleve 1, 70.

$PtSO_3 \cdot 3\{[Pt(NH_3)_4]SO_3\} \cdot 4H_2O$ , O. Carlgren, P. T. Cleve 1, 72.

$\{[Pt(NH_3)_4]J\}_2SO_4 + [Pt(NH_3)_4]SO_4$ , O. Carlgren, P. T. Cleve 1, 71.

$Pt_2(NH_3)_4Cl_2CS_2$ , K. A. Hofmann 14, 280.

**Platinammine (Pt<sup>IV</sup>)**

2-Ammin-4-Chloro-Platin (1.2), Leitverm., Gefrierpunktserniedrigung, S. M. Jörgensen 19, 135.

2-Ammin-4-Chloro-Platin (1.6), Leitverm., Gefrierpunktserniedrigung, S. M. Jörgensen 19, 135.

4-Ammin-1-Chloro-1-Jodo-Platinchlorid, O. Carlgren, P. T. Cleve 1, 68.

4-Ammin-1-Hydroxo-1-Jodo-Platinsulfat, O. Carlgren, P. T. Cleve 1, 68.

4-Ammin-2-Hydroxo-Platinbromid  $[Pt(\frac{NH_3}{OH})_4]Br_2$ , O. Carlgren, P. T. Cleve 1, 74.

4-Ammin-2-Hydroxo-Platinchlorid, O. Carlgren, P. T. Cleve 1, 73.

4-Ammin-2-Hydroxo-Platin-2-chromat, O. Carlgren, P. T. Cleve 1, 75.

4-Ammin-2-Hydroxo-Platinjodid, O. Carlgren, P. T. Cleve 1, 74.

4-Ammin-2-Hydroxo-Platinnitrat, O. Carlgren, P. T. Cleve 1, 74.

4-Ammin-2-Hydroxo-Platinnitrit, O. Carlgren, P. T. Cleve 1, 74.

4-Ammin-2-Hydroxo-Platinsulfat, O. Carlgren, P. T. Cleve 1, 68, 75. Konstit., S. M. Jörgensen 19, 109.

Propylendiamin-2-Ammin-2-Bromo-Platinchlorid, A. Werner, J. Pastor 21, 288.

Propylendiamin-4-Chloro-Platin, A. Werner 21, 241.

2-Propylendiamin-2-Ammin-Platinchlorid, A. Werner, J. Pastor 21, 287.

2-Propylendiamin-2-Bromo-Platinchlorid, A. Werner, J. Pastor 21, 287.

2-Propylendiamin-2-Chloro-Platinchlorid, A. Werner, J. Pastor 21, 286.

Pyridin-1-Piperidin-4-Chloro-Platin, A. Werner, Fr. Fassbender 15, 141.

Pyridin-5-Chloro-Platin-Cäsium, A. Werner, Fr. Fassbender 15, 186.

Pyridin-5-Chloro-Platin-Kalium, Darst., Leitverm., A. Werner, Fr. Fassbender 15, 181.

Pyridin-5-Chloro-Platin-Kalium, Verb. m. Pyridin-3-Chloro-Platin-Kalium (Pt<sup>IV</sup>), Färbung, A. Werner 12, 47.

Pyridin-5-Chloro-Platin-Pyridinium, A. Werner, Fr. Fassbender 15, 180.

Pyridin-5-Chloro-Platin-Pyridinium, Fassbenders Salz, Konstit., S. M. Jörgensen 25, 365.

Pyridin-5-Chloro-Platin-Rubidium, Darst., Leitverm., A. Werner, Fr. Fassbender 15, 184.

**Platinammine (Pt<sup>IV</sup>)**

2-Pyridin-4-Chloro-Platin, Andersons Salz, Konstit., S. M. Jørgensen 25, 366.

4-Pyridin-2-Chloro-Platin-Platin-6-chlorid (Pt<sup>IV</sup>), S. M. Jørgensen 25, 367.

4-Pyridin-2-Chloro-Platinsalz d. Pyridin-5-Chloro-Platinsäure, 2-Hydrat (Pt<sup>IV</sup>), S. M. Jørgensen 25, 368.

**Platin-2-Ammonium-6-chlorid (Pt<sup>IV</sup>)**

Verh. gegen gleitenden Druck, M. C. Lea 6, 7.

Verh. bei starkem Drucke, M. Carey Lea 5, 332.

**Platinanode**

Anormale Polarisation ders. durch Halogene, E. Müller, A. Scheller 48, 112.

**Platin-2-Antimon**

Krystallform, F. Roessler 9, 67.

**Platin-2-Arsen**

Krystallform, F. Roessler 9, 61.

**Platinate s. Platinmetalloxyde (Pt<sup>IV</sup>).****Platin-1-Barium-1-hydroxy-5-chlorid-4-Hydrat (Pt<sup>IV</sup>)**

A. Miolati, J. Bellucci 26, 216.

**Platin-1-Barium-5-hydroxy-1-chlorid-1-Hydrat (Pt<sup>IV</sup>)**

A. Miolati, J. Bellucci 33, 260.

**Platin-1-Barium-4-cyanid (Pt<sup>IV</sup>)**

Darst., Anw. z. Darst. iridiumfreien Platins, P. Bergsøe 19, 318.

**Platin-2-Blei-4-hydroxy-4-bromid (Pt<sup>IV</sup>)**

A. Miolati, J. Bellucci 26, 225.

**Platin-1-Blei-1-hydroxy-3-chlorid (Pt<sup>IV</sup>)**

A. Miolati, U. Pendini 33, 266.

**Platin-1-Blei-2-hydroxy-4-chlorid (Pt<sup>IV</sup>, Pb<sup>IV</sup>)**

A. Miolati 22, 462.

**Platin-1-Blei-4-hydroxy-2-chlorid (Pt<sup>IV</sup>)**

A. Miolati, U. Pendini 33, 256.

**Platin-2-Blei-3-hydroxy-5-chlorid (Pt<sup>IV</sup>)**

A. Miolati, J. Bellucci 26, 218.

**Platin-2-Blei-7-hydroxy-1-chlorid (Pt<sup>IV</sup>)**

A. Miolati, J. Bellucci 33, 261.

**Platin-4-bromid (Pt<sup>IV</sup>)**

Darst., Verh. in wässriger Lsg., A. Miolati, J. Bellucci 26, 223.

Leitverm., Neutralisationslin. m. Alkalien unter Mess. d. spez. Leitverm.,

A. Miolati, J. Bellucci 26, 226.

**Platinbromid-2-Äthylphosphat (Pt<sup>IV</sup>)**

PtBr<sub>4</sub>.2PO(OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>, A. Rosenheim, W. Levy 43, 45.

**Platinbromid-1-Äthylphosphit (Pt<sup>IV</sup>)**

PtBr<sub>4</sub>.P(OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>, A. Rosenheim, W. Levy 43, 44.

**Platinbromid-1-Äthylphosphit-1-Anilin (Pt<sup>IV</sup>)**

PtBr<sub>4</sub>.P(OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>NH<sub>2</sub>, A. Rosenheim, W. Levy 43, 45.

**Platinbromid-2-Methylphosphit (Pt<sup>IV</sup>)**

PtBr<sub>4</sub>.2P(OCH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, A. Rosenheim, W. Levy 43, 44.

**Platinbromid-1-Phosphorbromid** ( $Pt^{II}$ ,  $P^{III}$ )

Darst., Einw. v. Alkoholen u. Halogen, A. Rosenheim, W. Levy 43, 43.

**Platinbromid-2-Phosphorbromid** ( $Pt^{II}$ ,  $P^{III}$ )

Darst., A. Rosenheim, W. Levy 43, 43.

**Platin-1-Cadmium-2-hydroxy-4-chlorid** ( $Pt^{IV}$ )

A. Miolati 22, 459.

**Platin-1-Calcium-5-hydroxy-1-chlorid-1-Hydrat** ( $Pt^{IV}$ )

A. Miolati, J. Bellucci 33, 259.

**Platin-1-Calcium-2-chlorid-2-oxalat-6-Hydrat** ( $Pt^{IV}$ )

A. Werner, E. Grebe 21, 385.

**Platin-1-Calcium-2-oxalat-4(-8)-Hydrat** ( $Pt^{IV}$ )

A. Werner, E. Grebe 21, 382.

**Platinechlorid** ( $Pt^{II}$ )

Verb. m. 4-Ammin-Metallchloriden ( $Me^{II}$ ), Isomerie m. 4-Ammin-Platin-chloriddoppelsalzen d. Metallchloride ( $Me^{II}$ ), N. S. Kurnakow 17, 208.

Verb. m. Phosphor-3-chlorid, Phosphorigsäure- u. Phosphorsäureestern, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 37, 394.

**Platinechlorid** ( $Pt^{IV}$ )

A. Rosenheim, W. Loewenstamm 37, 408.

Bibliographie, Darst., Leitverm., A. Miolati 22, 446.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 38.

Neutralisation d. Lsgg. m. Alkali unter Beobachtung d. Leitverm., A. Miolati 22, 451.

Verb. m. Äthylphosphat, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 37, 401.

Verh. gegen gleitenden Druck, M. C. Lea 6, 7.

s. auch Platin-Hydro-hydroxy-chloride (Chloroplatinsäuren)

s. auch Platin-2-Hydro-6-chlorid.

**Platin-sub-chlorid**

wahrscheinl. Existenz, M. C. Lea 8, 124.

**Platin-2-Hydro-1-hydroxy-3-chlorid-1-Hydrat** ( $Pt^{III}$ )

A. Miolati, U. Pendini 33, 264.

**Platin-2-Hydro-5-hydroxy-1-chlorid** ( $Pt^{IV}$ )

A. Miolati, J. Bellucci 33, 262.

**Platin-2-Hydro-4-hydroxy-2-chlorid** ( $Pt^{IV}$ )

A. Miolati, U. Pendini 33, 252.

**Platin-2-Hydro-2-hydroxy-4-chlorid** ( $Pt^{IV}$ )

Konstit., Salze, A. Miolati 22, 445.

**Platin-2-Hydro-1-oxo-4-chlorid-4-Hydrat**

A. Rosenheim, W. Loewenstamm 37, 404.

**Platin-2-Hydro-1-hydroxy-5-chlorid** ( $Pt^{IV}$ )

Pentachlorplatinsäure, Darst., Verh. in Lsg., Leitverm., Neutralisation m. Alkali unter Beobachtung d. Leitverm., A. Miolati, J. Bellucci 26, 210.

**Platin-2-Hydro-6-chlorid**

Einfl. auf d. Reaktion v. Kalium-per-manganat m. Chlorwasserstoff, J. Brown 47, 814.

Verh. als Säure, J. Bellucci, N. Parravano 45, 142.

Verh. d. Salze gegen Methylalkohol u. Äthylalkohol, P. Rohland 15, 415.



**Platin-2-Hydro-6-chlorid**

Zersetz. d. Salze durch Ws., P. Rohland 16, 305.

**Platinchlorid-1-Äthylphosphat (Pt<sup>IV</sup>)**

A. Rosenheim, W. Loewenstamm 37, 401.

**Platinchlorid-1-Äthylphosphit (Pt<sup>IV</sup>)**

PtCl<sub>2</sub>.P(OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>, Darst., Molekulargew., A. Rosenheim, W. Loewenstamm 37, 398.

Verh. gegen organ. Basen u. Ammoniak, A. Rosenheim, W. Levy 43, 34.

**Platinchlorid-2-Äthylphosphit (Pt<sup>IV</sup>)**

A. Rosenheim, W. Loewenstamm 37, 404.

**Platinchlorid-1-Äthylphosphit-2-Ammoniak (Pt<sup>IV</sup>)**

PtCl<sub>2</sub>.P(OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>.2NH<sub>3</sub>, Darst., Verb. m. Platinchlorid, Konstit., Leitverm., A. Rosenheim, W. Levy 43, 38.

**Platinchlorid-2-Äthylphosphit-2-Ammoniak (Pt<sup>IV</sup>)**

PtCl<sub>2</sub>.P(OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>.2NH<sub>3</sub>, A. Rosenheim, W. Levy 43, 41.

**Platinchlorid-1-Äthylphosphit-1-Anilin (Pt<sup>IV</sup>)**

PtCl<sub>2</sub>.P(OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>.C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>NH<sub>2</sub>, Darst., Isomerie, A. Rosenheim, W. Levy 43, 35.

**Platinchlorid-1-Äthylphosphit-1-Pyridin (Pt<sup>IV</sup>)**

PtCl<sub>2</sub>.P(OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>.C<sub>5</sub>H<sub>5</sub>N, Darst., Isomerie, A. Rosenheim, W. Levy 43, 37.

**Platinchlorid-2-Methylphosphit (Pt<sup>IV</sup>)**

Darst., Molekulargew., A. Rosenheim, W. Loewenstamm 37, 398.

**Platinchlorid-2-Phenylphosphit (Pt<sup>IV</sup>)**

PtCl<sub>2</sub>.[P(OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>2</sub>]<sub>2</sub>, A. Rosenheim, W. Levy 43, 42.

**Platinchlorid-1-Phosphorchlorid (Pt<sup>IV</sup>, Pt<sup>III</sup>)**

A. Rosenheim, W. Loewenstamm 37, 394.

**Platinchlorid-2-Phosphorchlorid (Pt<sup>IV</sup>, Pt<sup>III</sup>)**

A. Rosenheim, W. Loewenstamm 37, 396.

**Platin-2-chlorid-2-bromid (Pt<sup>IV</sup>)**

Verb. m. Äthylphosphat u. Methylphosphat, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 37, 401.

**Platin-2-chlorid-2-bromid-1-Äthylphosphat (Pt<sup>IV</sup>)**

A. Rosenheim, W. Loewenstamm 37, 401.

**Platin-2-chlorid-2-bromid-1-Methylphosphat (Pt<sup>IV</sup>)**

A. Rosenheim, W. Loewenstamm 37, 402.

**Platinchlorwasserstoffsäure s. Platin-Hydro-chlorid.****Platin-2-Diäthylsulfinjodid (Pt<sup>IV</sup>)**

Darst., Smp., K. A. Hofmann, W. O. Rabe 14, 294.

**Platindiphenylglyoximin**

L. Tschugaeff 46, 155.

**Platinelektroden**

blanke u. platinierete, Vergleich b. d. Elektrolyse v. Chlorwasserstoffsäure, F. Haber, S. Grinberg 16, 342.

**Platin-1-Gadolinium-7-chlorid-10-Hydrat (Pt<sup>IV</sup>)**

C. Benedicks 22, 404.

**3-Platin-2-Gadolinium-12-cyanid-18-Hydrat (Pt<sup>III</sup>)**

C. Benedicks 22, 405.

**Platinglyoximine (Pt<sup>IV</sup>)**

L. Tschugaeff 46, 151.

**Platinhydroxyd** ( $\text{Pt}^{\text{II}}, \text{IV}$ )

Darst., Eigenschaften, L. Wöhler 40, 428.

**Platinhydroxyd** ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ )

Konstit., Salzbildg., J. Bellucci 44, 180.

**Platin-Iridium**

Angreifbarkeit b. d. Elektrolyse v. Chlorwasserstoffsäure, F. Haber 16, 446.

**Platin-2-Kalium-6-bromid** ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ )

Leitverm., A. Miolati 14, 248.

Verh. bei starkem Druck, M. Carey Lea 5, 382.

**Platin-2-Kalium-4-chlorid** ( $\text{Pt}^{\text{II}}$ )

Darst. durch Einw. v. Kalium-Hydro-sulfit oder Kalium-hypo-phosphit auf Platin-2-Kalium-6-chlorid ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ ), M. Carey Lea 8, 121.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 38.

**Platin-2-Kalium-6-chlorid** ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ )

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 38.

**Platin-2-Kalium-4-chlorid-2-bromid** ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ )

Darst., Leitverm., A. Miolati 14, 289.

**Platin-2-Kalium-2-chlorid-2-oxalat-1-Hydrat** ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ )

A. Werner, E. Grebe 21, 384.

**Platin-2-Kalium-4-cyanid** ( $\text{Pt}^{\text{II}}$ )

Verb. m. Platin - 2 - Kalium - 2 - chlorid - 4 - cyanid ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ ), Färbung, A. Werner 12, 46.

**2-Platin-2-Kalium-1-Magnesium-8-cyanid-7-Hydrat** ( $\text{Pt}^{\text{II}}$ )

H. Buxhoevden, G. Tammann 15, 320.

**Platin-Kaliumnitrit**

$\text{K}_2\text{H}_2\text{Pt}_2\text{O}(\text{NO}_2)_6$ , M. Vèzes 15, 279.

**Platin-2-Kalium-2-oxalat-2-Hydrat** ( $\text{Pt}^{\text{II}}$ )

Modifikationen, Isomerie, H. G. Söderbaum 6, 46.

Isomerie, Verb. m. Platin-2-Kalium-oxo-2-oxalat ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ ), Färbung, A. Werner 12, 50.

**Platin-2-Kalium-1-oxo-2-oxalat** ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ )

A. Werner 12, 50.

**Platin-3-Kalium-1-Hydro-6-oxalat-6-Hydrat** ( $\text{Pt}^{\text{II}}$ )

H. G. Söderbaum 6, 47.

**5-Platin-8-Kalium-10-oxalat-12-Hydrat** ( $\text{Pt}^{\text{II}}, \text{IV}$ )

A. Werner, E. Grebe 21, 387.

**Platin-2-Kalium-3-oxo-3-Hydrat** ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ )

Krystallform, Isomorphie m. Blei- u. Zinnverb., J. Bellucci, N. Parravano 50, 104.

**Platin-2-Kalium-6-rhodanid** ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ )

Leitverm., P. Walden 28, 375.

**Platinlegierungen s. Legierungen v. Platin.****Platin-1-Magnesium-4-cyanid** ( $\text{Pt}^{\text{II}}$ )

Hydrate, Darst., Umwandlungssp., Löslichkeitslinn., H. Buxhoevden, G. Tammann 15, 319.

**Platinmetalle**

Krystallform, M. Frenkel 1, 220.

Trenng., qual., M. Frenkel 1, 217.

**Platinmethyläthylglyoximin**

L. Tschugaeff 46, 151.

**Platinmethyläthylglyoximinbromid (Pt<sup>II</sup>)**

L. Tschugaeff 46, 154.

**Platin-2-Methyläthylsulfidjodid (Pt<sup>II</sup>)**

Darst., Smp., K. A. Hofmann, W. O. Rabe 14, 294.

**Platinmethyl-iso-butylglyoximin (Pt<sup>II</sup>)**

L. Tschugaeff 46, 155.

**Platinmethyl-n-propylglyoximin (Pt<sup>II</sup>)**

L. Tschugaeff 46, 154.

**Platinmohr**

Darst. u. Behandlung z. Gasanalyse als Kontaktschmelze, E. Harbeck, G. Lunge 16, 28.

Verh. gegen Kohlenoxyd, E. Harbeck, G. Lunge 16, 58.  
s. auch Platinschwarz.**Platin-2-Natrium-2-hydroxy-4-bromid (Pt<sup>IV</sup>)**

Leitverm., A. Miolati, J. Bellucci 26, 229.

**Platin-2-Natrium-6-chlorid (Pt<sup>IV</sup>)**

Verh. gegen Alkohol, S. M. Jörgensen 24, 165.

**Platin-2-Natrium-2-hydroxy-4-chlorid (Pt<sup>IV</sup>)**

Leitverm., Wanderungsgeschw., A. Miolati 22, 458.

**Platin-2-Natrium-1-hydroxy-5-chlorid (Pt<sup>IV</sup>)**

Leitverm., A. Miolati, J. Bellucci 26, 216.

**Platin-2-Natrium-2-chlorid-2-oxalat-8-Hydrat (Pt<sup>IV</sup>)**

A. Werner, E. Grebe 21, 384.

**Platin-2-Natrium-4-cyanid-3-Hydrat (Pt<sup>II</sup>)**

Th. Wilm 4, 298.

**Platin-2-Natrium-2-oxalat-4-Hydrat (Pt<sup>II</sup>)**

A. Werner, E. Grebe 21, 382.

**5-Platin-8-Natrium-10-oxalat-20-Hydrat (Pt<sup>II</sup>, IV)**

A. Werner, E. Grebe 21, 386.

**Platinoxalat (Pt<sup>II</sup>, IV)**

Konstit., A. Werner, E. Grebe 21, 379.

**Platinoxyd (Pt<sup>II</sup>)**

Reindarst., Hydrate, Lösl. in Säuren u. Basen, Dissoziation (Zerfall), Oxydationswirkung, Reduktionswirkung, L. Wöhler 40, 445, 456.

**Platinoxyd (Pt<sup>II</sup>, Pt<sup>IV</sup>)**

Darst., Eigenschaften, Hydrate, L. Wöhler 40, 423.

**Platinoxyd (Pt<sup>IV</sup>)**

Reindarst., Hydrate, Lösl. in Säuren u. Alkalien, Oxydationswirkung, Dissoziation, L. Wöhler 40, 480.

Verh. b. Erhitzen, O. Brunck 10, 246.

**2-Platin-3-oxyd**

Nichtexistenz, L. Wöhler 40, 453.

**3-Platin-4-oxyd**

Nichtexistenz, L. Wöhler 40, 451.

**Platin-per-oxyd**

Bildg. bei Sauerstoffübertragung durch Platin, C. Engler, L. Wöhler 29, 13.

**Platinoxyd-2-Hydrat (Pt<sup>II</sup>)**

L. Wöhler 40, 457.

**Platinoxyd-1-(3-4)-Hydrat (Pt<sup>IV</sup>)**

L. Wöhler 40, 480.

**Platinoxyd-4-Hydrat (Pt<sup>IV</sup>)**

(Platinsäure) Darst., Konstit., Salze, J. Bellucci 44, 168.

**3-Platin-4-oxyd-9-Hydrat**

Nichtexistenz, L. Wöhler 40, 480.

**5-Platin-11-oxyd-11-Hydrat**

Nichtexistenz, L. Wöhler 40, 480.

**Platinphenylthioglykolat (Pt<sup>II</sup>)**

Darst., Molekulargew., Eigensch., L. Ramberg 50, 442.

**Platin-Phosphorhalogenverbindungen**

A. Rosenheim, W. Loewenstamm 37, 394.

A. Rosenheim, W. Levy 43, 84.

**Platin-1-Praseodym-7-bromid-10-Hydrat (Pt<sup>IV</sup>)**

C. v. Scheele 18, 354.

**Platin-1-Praseodym-7-chlorid-12-Hydrat (Pt<sup>IV</sup>)**

C. v. Scheele 18, 353.

**3-Platin-2-Praseodym-12-cyanid-18-Hydrat (Pt<sup>III</sup>)**

C. v. Scheele 18, 355.

**Platin-1-Quecksilber-2-hydroxy-4-bromid (Pt<sup>IV</sup>, Hg<sup>II</sup>)**

A. Miolati, J. Bellucci 26, 225.

**Platin-1-Quecksilber-5-hydroxy-1-chlorid (Pt<sup>IV</sup>, Hg<sup>II</sup>)**

A. Miolati, J. Bellucci 33, 262.

**Platin-1-Quecksilber-4-hydroxy-2-chlorid (Pt<sup>IV</sup>, Hg<sup>II</sup>)**

A. Miolati, U. Pendini 33, 257.

**Platinsalze (Pt<sup>II</sup>)**Additionsverbb. m. Platinsalzen (Pt<sup>IV</sup>), M. Vèzes 15, 278.**Platinsalze (Pt<sup>IV</sup>)**Additionsverbb. m. Platinsalzen (Pt<sup>II</sup>), M. Vèzes 15, 278.**Platinsäure**

Darst. Konstit., Salze, J. Bellucci 44, 168.

**6-oxo-Platinsäure**

s. Platinsäure, Platinhydroxyd, Platinoxyd.

**Platinsäure, chlorierte (Pt<sup>II</sup>)**s. Chlor-Platinsäure (Pt<sup>II</sup>), Platin-Hydro-chloride u. Platin-Hydro-hydroxy-chloride.**Platinsäure, chlorierte (Pt<sup>IV</sup>)**

s. Chlor-Platinsäure, Platin-Hydro-chloride u. Platin-Hydro-hydroxy-chloride.

**Platinschwarz**

Einw. auf Gemenge v. Wasserstoff u. Benzoldampf. Bildg. v. Hexahydrobenzol, G. Lunge, J. Akunoff 24, 191.

Mechanismus d. Katalyse, R. Vondráček 39, 24.

Okklusion v. Sauerstoff u. Wasserstoff, L. Mond, W. Ramsay, J. Shields 10, 178.

s. auch Platinmohr.

**Platinselenid (Pt<sup>II</sup>)**

F. Roessler 9, 59.

**Platin-2-Silber-2-hydroxy-4-bromid (Pt<sup>IV</sup>)**

A. Miolati, J. Bellucci 26, 223.

**Platin-2-Silber-1-hydroxy-3-chlorid (Pt<sup>IV</sup>)**

A. Miolati, U. Pendini 33, 265.

**Platin-2-Silber-5-hydroxy-1-chlorid (Pt<sup>IV</sup>)**

A. Miolati, J. Bellucci 33, 260.

**Platin-2-Silber-4-hydroxy-2-chlorid (Pt<sup>IV</sup>)**

A. Miolati, U. Pendini 33, 255.

**Platin-2-Silber-2-hydroxy-4-chlorid (Pt<sup>IV</sup>)**

A. Miolati 22, 457.

**Platin-2-Silber-1-hydroxy-5-chlorid (Pt<sup>IV</sup>)**

A. Miolati, J. Bellucci 26, 217.

**Platin-2-Silber-3-oxyd-3-Hydrat**

Darst., Konstit., J. Bellucci 44, 175.

**Platin-1-Strontium-5-hydroxy-1-chlorid-1-Hydrat (Pt<sup>IV</sup>)**

A. Miolati, J. Bellucci 33, 260.

**Platinsulfit (Pt<sup>IV</sup>)**Doppelsalz m. 4-Ammin-Platinsulfit (Pt<sup>IV</sup>), O. Carlgren, P. T. Cleve 1, 72.**Platintellurid**

C. Roessler 15, 408.

**Platin-2-tellurid**

C. Roessler 15, 407.

**2-Platin-1-tellurid**

C. Roessler 15, 410.

**Platin-2-Thallium-2-hydroxy-4-bromid (Pt<sup>IV</sup>)**

A. Miolati, J. Bellucci 26, 224.

**Platin-Thallium-hydroxy-chlorid (Pt<sup>IV</sup>, Tl<sup>I</sup>)**

A. Miolati, U. Pendini 33, 257.

**Platin-2-Thallium-5-hydroxy-1-chlorid (Pt<sup>IV</sup>, Tl<sup>I</sup>)**

A. Miolati, J. Bellucci 33, 261.

**Platin-Thallium-hydroxy-4-chlorid (Pt<sup>IV</sup>, Tl<sup>I</sup>)**Pt<sub>2</sub>Tl<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>O<sub>4</sub>H<sub>2</sub>, A. Miolati 22, 460.**Platin-2-Thallium-1-hydroxy-5-chlorid (Pt<sup>IV</sup>)**

A. Miolati, J. Bellucci 26, 218.

**Platin-2-Thallium-3-oxyd-3-Hydrat**

J. Bellucci 44, 176.

**Platin-2-Hydro-2-thiodiglykolat (Pt<sup>IV</sup>)**

L. Ramberg 50, 444.

**Platinverbindungen (Pt<sup>II</sup>)**PtC<sub>2</sub>S<sub>2</sub>NH<sub>2</sub>, K. A. Hofmann 14, 281.PtO<sub>4</sub>Br[P(OCH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>]<sub>3</sub>, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 37, 402.PtCl<sub>2</sub>Br[OP(OCH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>]<sub>3</sub>, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 37, 402.**Platinverbindungen (Pt<sup>II, IV</sup>)**

Färbung, A. Werner 12, 46.

**Platin-2-Wismut**

F. Roessler 9, 69.

**Platinxanthogenat (Pt<sup>IV</sup>)**

Darst., Molekulargew., Lösl., L. Ramberg 50, 439.

**3-Platin-1-Ytterblum-6-Hydro-21-bromid-30-Hydrat (Pt<sup>IV</sup>)**

A. Cleve 32, 138.

**Platin-2-Ytterblum-10-chlorid-22-Hydrat (Pt<sup>IV</sup>)**

A. Cleve 32, 136.

**Platin-2-Ytterblum-10-chlorid-35-Hydrat (Pt<sup>IV</sup>)**

A. Cleve 32, 137.

**3-Platin-2-Ytterblum-12-cyanid-18-Hydrat (Pt<sup>IV</sup>)**

Darst., Dichte, A. Cleve 32, 139.

**Platin-1-Zink-2-hydroxy-4-chlorid-3-Hydrat (Pt<sup>IV</sup>)**

A. Miolati 22, 459.

**Platodiamminchlorid**

s. Platinammine (Pt<sup>IV</sup>) 4-Ammin-Platinchlorid.

**Platosammine**

s. Platinammine (Pt<sup>IV</sup>).

**Platosemidiamminchlorid**

s. Platinammine (Pt<sup>IV</sup>) 2-Ammin-2-Chloro-Platin.

**Platosemiamminverbindungen**

Konstit., A. Cossa 14, 366 s. Platinammine. 1-Ammin-3-Chloro-Platinsäure Salze.

**Platoseoxalylverbindungen**

s. Platin-Alkalioxalate (Pt<sup>IV</sup>).

**Plumbate s. Bleimetall oxyde (Pb<sup>IV</sup>) u. Metallplumbate.****Poirriersblau**

Indikator für Neutralisationsmethth., J. Wagner 27, 142.

**Polarisation, anodische**

in Schmelzen, Theorie, R. Lorenz 25, 440.

Anomalien durch Fluor, Chlor u. Bromion, E. Müller, A. Scheller 48, 112.

**Polarisation, galvanische**

in Bleichloridschmelzen, Sacher 28, 446.

in Bleichlorid-, -bromid u. -jodidschmelzen, V. Czepinski 19, 245.

v. Blei- u. Zinnkathoden in Natriumhydroxyd, M. Sack 34, 800.

in festen Elektrolyten (Bariumchlorid), F. Haber, St. Tolloczeko 41, 425.

in d. Kette: | Pb | PbCl<sub>2</sub> | Cl<sub>2</sub>, O. H. Weber 21, 324.

in Natriumhydroxydschmelzen, Sacher 28, 386.

in Oxalsäure in schwefelsaurer Lsg., T. Åkerberg 31, 180.

in Salzsäure, G. Auerbach 28, 15.

in Salzsäure (Theorie), R. Lorenz 25, 446.

in Salzsäure, Bez. z. d. Stromausbeute, R. Lorenz 23, 104.

in Silberchloridschmelzen, R. Suchy 27, 185.

in Silberchlorid-, bromid-, jodidschmelzen, V. Czepinski 19, 258.

in Zinkbromidschmelzen, V. Czepinski 19, 241.

in Zinkchloridschmelzen, R. Suchy 27, 178.

in Zinkchloridschmelzen, V. Czepinski 19, 228.

Zusammenhang m. d. freien Energie, V. Czepinski 19, 210.

**Polarisation, kathodische**

E. Müller 26, 1.

**Polarisation, kathodische**

Entstehung v. Natriumlegg. bei derselben u. Bedeutung d. Legg., M. Sack 34, 286.

in Schmelzen, Theorie, R. Lorenz 25, 438.

**Polarisationskurve**

Best. d. Polarisationskurve einer Lösung, E. Müller 26, 86.

**Polarisationszellen**

V. Czepinski 19, 217.

**Polarität**

d. Elemente, Einfl. auf d. Bildg. v. Verbb., R. Abegg 50, 309.

d. Valenz, R. Abegg 39, 337.

**Polyargyrit**

Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 425.

**Polyallit s. Magnesium-Calcium-Kalium-sulfat.****Polyhalogenverbindungen s. Poly-Halogenide.****Polymerie**

d. Molybdänsäurehydrate, A. Rosenheim, J. Davidsohn 37, 319.

v. Silbercyanid, G. Bodländer, W. Eberlein 39, 226.

**Polymerisation**

in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 232.

**Polymorphie**

v. Aluminium-Silberverbb., G. J. Petrenko 46, 49.

v. Antimon-Nickelverbb., K. Lossew 49, 58.

v. Arsensulfid ( $As^{III}$ ), H. Winter 43, 228.

v. Barium- u. Calciumcarbonat, H. E. Boeke 50, 244.

v. 2-Blei-1-Gold, R. Vogel 45, 11.

v. Bleioxyd, R. Ruer 50, 273.

v. Cadmium-Magnesium, G. Grube 49, 72.

v. Calciumsulfat (Gips), P. Rohland 35, 194.

v. Per-Chlorsäure-3-Hydrat, H. J. van Wyk 48, 16.

v. Eis, H. P. Barendrecht 11, 454.

v. Eisen u. Eisensulfid, W. Treitschke, G. Tammann 49, 320.

v. Eisen in Legg. m. Mangan, M. Levin, G. Tammann 47, 186.

v. Eisen u. Legg. m. Nickel u. Kobalt (Nickel-u. Kobaltstahle), W. Guertler, G. Tammann 45, 205.

Lösl. polymorpher Stoffe, Theorie, J. Meyer 33, 140.

v. Metallhydroxyden, Ursache derselben, A. Hantzsch 30, 338.

v. Natrium-Quecksilberverbb., A. Schüller 40, 385.

v. Natriumsulfat, Natriummolybdänat u. Natriumwolframat, H. E. Boeke 50, 358.

v. Natrium-Zinnverbb., C. H. Mathewson 46, 94.

v. Nickel u. Legg. m. Gold, M. Levin 45, 238.

v. Nickel-Siliciumverbb., W. Guertler, G. Tammann 49, 93.

v. Quecksilber-Cäsium-3-chlorid ( $Hg^{II}$ ), H. L. Wells 2, 407.

v. Quecksilberchlorid ( $Hg^I$ ), J. Meyer 47, 399.

v. Quecksilber-oxy-chlorid, M. Dukelski 49, 336.

v. Schwefel, Selen u. ihren Mischkrystst., W. E. Ringer 32, 183.

v. Schwefel, Lösl. d. Modifikationen, J. Meyer 33, 140.

**Polymorphie**

- v. Selen, R. Marc 50, 446.
- v. Selen, Einfl. d. Lichtes auf d. Modifikationen u. d. Leitverm., R. Marc 48, 893.
- v. Silberchromat, B. M. Margosches 41, 68.
- v. Tellursäure, A. Gutbier 29, 26.
- v. Tellursäure-2-Hydrat, L. Staudenmaier 10, 192.
- v. Thallium, M. Levin 45, 81.
- v. Thallium, R. S. Williams 50, 127.
- v. Thalliumhalogeniden, J. Hausmann 40, 126.
- v. Thalliumoxyd ( $Tl^{III}$ ), O. Rabe 48, 427.
- v. 2-Wismut-2-oxy-2-nitrat-1-Hydrat, G. M. Rutten, J. M. van Bemelen 30, 866.
- v. 2-Wismut-3-oxyd, W. Guertler 37, 222.
- v. 3-Zink-2-Antimon, S. F. Żemczużnyj 49, 384.
- v. Zink-1-Silber, G. J. Petrenko 48, 347.
- s. auch Allotropie, Isomerie, Polymerie.

**Polyphosphorsäuren s. Phosphorsäuren.****Polysterismus**

- v. Elementen, J. Traube 8, 70.

**Polytherme**

- v. Kainit, W. Meyerhoffer 34, 152.

**Portlandcement**

- Hydratationsgeschw. unter Einfl. v. Katalysatoren, P. Rohland 31, 497.

**Porzellanerde**

- Faulen ders., Ursachen d. Plastizitätsänderungen, P. Rohland 41, 325.

**Potential**

- d. Anode bei Elektrolyse v. Kobaltsulfatlösigg., A. Coehn, M. Gläser 33, 10.
  - d. Anode bei Elektrolyse v. Natriumacetatlösigg., A. Coehn, M. Gläser 33, 10.
  - d. Anode bei Elektrolyse v. Nickelsulfatlösigg., A. Coehn, M. Gläser 33, 10.
  - d. Anode bei Elektrolyse v. Schwefelsäure, Einfl. v. Fluor-, Chlor-, Bromwasserstoffsäure, E. Müller, A. Scheller 48, 112.
  - anodisches in Salzschnmelzen (Theorie), R. Lorenz 25, 436.
  - d. anodischen Zersetz. v. Silbernitrat u. -sulfatlösigg., M. Bose 44, 258
  - d. anodischen Zersetz. v. Thalliumnitrat u. -sulfatlösigg. ( $Tl^I$ ), M. Bose 44, 237.
  - d. anodischen Zersetz. v. Wismutnitratlösigg., M. Bose 44, 256.
  - v. Antimon in alkalischen u. sulfoalkalischen Lösigg., A. Fischer 42, 396.
- Berechnung d. Potentials zweier gegeneinandergeschalteter Elemente v. Kalomeltypus, J. N. Brönstedt 37, 158.**
- bei Bildg. v. Legg., Theorie, M. Sack 34, 292.**
- v. Blei-Zinklegg. in Blei-Zinkchloridgemischen, W. Reinders 25, 187.
  - v. Blei- u. Zinnkathoden bei Zerstäubung in Natriumhydroxyd, M. Sack 34, 300.

**Depolarisationspotential, E. Müller 26, 13.**

- v. Eisensalzlösigg. ( $Fe^{II, III}$ ), C. Fredenhagen 29, 405



**Potential**

- elektrolytisch abgeschiedener Metalle, A. Siemens 41, 263.
- v. Elementen d. Danielltypus m. Elektrolytschmelzen, R. Lorenz 19, 234.
- v. Elementen d. Danielltypus m. Elektrolytschmelzen, O. H. Weber 21, 354.
- v. Elementen d. Danielltypus m. Elektrolytschmelzen, Theorie, R. Suchy 27, 152.
- v. Elementen d. Danielltypus m. festen Elektrolyten, F. Haber. St. Tolloczko 41, 433.
- v. Elementen m. Elektrolytschmelzen, Theorie, G. Bodländer 32, 236.
- v. Elementen m. Elektrolytschmelzen, R. Lorenz 32, 244.
- v. Elementen, Zusammenhang m. Volumen d. Atome, J. Traube 40, 332.
- d. Elem.: Ag | AgBr geschm. | Br<sub>2</sub>, V. Czepinski 19, 263.
- d. Elem.: Ag | AgBr geschm. | Br<sub>2</sub>, O. H. Weber 21, 341.
- d. Elem.: Ag | AgCl geschm. | Cl<sub>2</sub>, V. Czepinski 19, 260.
- d. Elem.: Ag | AgCl geschm. | Cl<sub>2</sub>, O. H. Weber 21, 336.
- d. Elem.: Ag | AgCl geschm. | Cl<sub>2</sub> (Kohle), R. Suchy 27, 185.
- d. Elem.: Ag | AgCl (in LiCl-KCl geschm.) | PbCl<sub>2</sub> geschm. | Pb, R. Suchy 27, 192.
- d. Elem.: Ag | AgCNS in KCNS | AgBr in KBr | Ag, F. W. Küster, A. Thiel 33, 130.
- d. Elem.: Ag | AgJ geschm. | J<sub>2</sub>, V. Czepinski 19, 266.
- d. Elem.: Cd | CdBr<sub>2</sub> geschm. | Br<sub>2</sub>, O. H. Weber 21, 352.
- d. Elem.: Cd | CdCl<sub>2</sub> geschm. | Cl<sub>2</sub>, O. H. Weber 21, 348.
- d. Elem.: Hg | HgBr<sub>2</sub> in KBr | Hg(CNS)<sub>2</sub> in KCNS | Hg, H. Grossmann 43, 356.
- d. Elem.: Hg | Hg<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> | H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>·aq | Pb(SO<sub>4</sub>)<sub>2</sub> | Pt, F. Dolezalek, K. Finckh 50, 91.
- d. Elem.: Pb | PbBr<sub>2</sub> geschm. | Br<sub>2</sub>, V. Czepinski 19, 253.
- d. Elem.: Pb | PbBr<sub>2</sub> geschm. | Br<sub>2</sub>, O. H. Weber 21, 331.
- d. Elem.: Pb | PbCl<sub>2</sub> geschm. | Cl<sub>2</sub>, O. H. Weber 21, 323.
- d. Elem.: Pb | PbCl<sub>2</sub> geschm. | Cl<sub>2</sub>, V. Czepinski 19, 247.
- d. Elem.: Pb | PbCl<sub>2</sub> geschm. | AgCl geschm. | Ag, R. Suchy 27, 164.
- d. Elem.: Pb | PbJ<sub>2</sub> geschm. | J<sub>2</sub>, V. Czepinski 19, 257.
- d. Elem.: Pt | O | H<sub>2</sub>C<sub>2</sub>O<sub>4</sub> | KCl | HgCl | Hg, T. Åkerberg 31, 180.
- d. Elem.: V | MX | NaNO<sub>3</sub> | AgNO<sub>3</sub> | Ag u. v. Vanadium, L. Marino 39, 164.
- d. Elem.: Zn | ZnBr<sub>2</sub> geschm. | Br<sub>2</sub>, V. Czepinski 19, 243.
- d. Elem.: Zn | ZnCl<sub>2</sub> geschm. | Cl<sub>2</sub>, V. Czepinski 19, 231.
- d. Elem.: Zn | ZnCl<sub>2</sub> geschm. | Cl<sub>2</sub>, R. Suchy 27, 178.
- d. Elem.: Zn | ZnCl<sub>2</sub> geschm. | AgCl geschm. | Ag, R. Suchy 27, 172.
- d. Elem.: Zn | ZnCl<sub>2</sub> | PbCl<sub>2</sub> | Pb, R. Suchy 27, 170.
- d. Elem.: Zn | ZnCl<sub>2</sub> | PbCl<sub>2</sub> | Pb u. Zn | ZnBr<sub>2</sub> | PbBr<sub>2</sub> | Pb m. Elektrolytschmelzen, V. Czepinski 19, 272.
- d. Entladung, Bez. z. Lösl. u. Komplexbildg., R. Abegg, G. Bodländer 34, 130.
- d. Entladung v. Erdalkalimetallen (Ba, Sr, Ca) an Quecksilber, A. Cochran. W. Kettembeil 38, 201.
- d. Entladung v. Kupferionen (Cu<sup>2+</sup>), G. Bodländer, O. Storbeck 31, 465.
- d. Entladung v. NH<sub>4</sub>-ionen, C. Frenzel 32, 331.
- d. Entladung v. OH<sup>-</sup> u. O<sup>2-</sup>-ionen, F. Plizák 32, 335.

**Potential**

- v. Gaselektroden, Theorie, R. Lorenz 31, 276.
- d. Gaselem.:  $\text{Cu} \mid \text{CO} \mid \text{CuCl} \mid \text{O} \mid \text{C}$ , Borchersches Elem., V. Hoeper 20, 440.
- d. Gaselem.:  $\text{Pt} \mid \text{CO} \mid \text{HCl} \mid \text{O} \mid \text{Pt}$ , V. Hoeper 20, 428.
- d. Gaselem.: Sauerstoff-Wasserstoff, V. Czepinski 30, 2.
- d. Gaselem.: Sauerstoff-Wasserstoff, E. Bose 30, 406.
- d. Gaselem.: Sauerstoff-Wasserstoff, R. Lorenz 31, 275.
- d. Gaselem.: Stickstoff-Wasserstoff, E. Baur 29, 305.
- d. Gaselem.: Wasserstoff-Wasserstoff (Konzentrationskette), V. Czepinski 30, 8.
- v. Indium i. Indiumchlorid, A. Thiel 40, 338.
- d. Jodelektrode, F. Crotogino 24, 247.
- d. Jodelektrode, Jod in Kaliumjodid gegen Kalomelektrode, F. W. Küster, F. Crotogino 23, 87.
- kathodisches in Salzschnmelzen (Theorie), R. Lorenz 25, 436.
- d. Kohlenoxydelektrode, V. Hoeper 20, 422.
- d. Konzentrationsselemm.:  $\text{Ag} \mid \text{KAg}(\text{CN})_2 \mid \text{KAg}(\text{CN})_2 + \text{CuCN in KCN} \mid \text{Ag u. Hg} \mid \text{K}_2\text{Hg}(\text{CN})_4 \parallel \text{K}_2\text{Hg}(\text{CN})_4 + \text{CuCN in KCN} \mid \text{Hg}$ , F. Kunschert 41, 359.
- d. Konzentrationsselemm. m. Cadmiumhydroxyd-Ammoniak, W. Bonsdorff 41, 141.
- d. Konzentrationsselemm. m. Bleichlorid u. Bleinitrat ( $\text{Pb}^{IV}$ ), H. F. Fernau 17, 342.
- d. Konzentrationsselemm.  $\text{Cu} \mid \text{CuBr in KBr-Lösg.} \mid \text{CuJ in KJ-Lösg.} \mid \text{Cu}$ , G. Bodländer, O. Storbeck 31, 471.
- d. Konzentrationsselemm.:  $\text{Cu} \mid \text{CuSO}_4 \text{ in KHCO}_3 \mid \text{CuSO}_4 \text{ in KHCO}_3 \mid \text{Cu}$ , R. Luther, B. Krsnjari 46, 170.
- d. Konzentrationsselemm.:  $\text{Hg} \mid x\text{Hg}(\text{CNS})_2 \text{ i. KCNS} \mid y\text{Hg}(\text{CNS})_2 \text{ i. KCNS} \mid \text{Hg}$ , H. Grossmann 43, 356.
- d. Konzentrationsselemm. m. Kupfer-Ammoniumoxalat, H. Schäfer, R. Abegg 45, 305.
- d. Konzentrationsselemm. v. Kupferbromid ( $\text{Cu}^I$ ) in Kaliumbromidlösg., G. Bodländer, O. Storbeck 31, 462.
- d. Konzentrationsselemm. v. Kupferchlorid ( $\text{Cu}^I$ ) in Kaliumchloridlösg., G. Bodländer, O. Storbeck 31, 27.
- d. Konzentrationsselemm. m. Metallhydroxydammoniaklösigg.:  $\text{M} \mid \text{M}(\text{OH})_2 \text{ in } x\text{NH}_3 \mid \text{M}(\text{OH})_2 \text{ in } y\text{NH}_3 \mid \text{M}(\text{M}=\text{Cu, Ni, Cd, Zn})$ , W. Bonsdorff 41, 139.
- d. Konzentrationsselemm. m. Silbercyanid-Ammoniaklösigg., R. Lucas 41, 203.
- d. Konzentrationsselemm. m. Silberjodid, Silberrhodanid, Silbercyanid:  $\text{Ag} \mid m\text{AgX in KX} \mid n\text{AgX in KX} \mid \text{Ag}$ , G. Bodländer, W. Eberlein 39, 197.
- d. Konzentrationsselemm. m. Zinkhydroxyd-Ammoniak, W. Bonsdorff 41, 142.
- d. Konzentrationsselemm. m. Zinksalzkomplexen (Oxalat, Hydroxyd, Cyanid), F. Kunschert 41, 337.

**Potential**

- v. Kupfer u. Kupferamalgam in Kupfer-Kaliumcyanidlösigg., F. Kunschart 41, 368.
- v. Kupfer in Kupfersalzlösigg., Cl. Immerwahr 25, 112.
- v. Kupfer in Kupfersulfatlösigg., Cl. Immerwahr 24, 272.
- v. Kupferelektroden in Lösigg. analytisch wichtiger Kupferniederschläge, Cl. Immerwahr 24, 269.
- v. Kupferchlorid-( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )-lösigg. in Gegenw. v. Kupferchlorid ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ ), C. Fredenhagen 29, 443.
- d. Legg., Theorie, M. Sack 34, 322.
- d. Legg., Theorie, N. A. Puschin 36, 225.
- d. Legg. v. Kalium u. Natrium m. Quecksilber, W. Kettembeil 38, 223.
- d. Legg. v. Natrium m. Blei, M. Sack 34, 329.
- d. Legg. v. Natrium m. Quecksilber, M. Sack 34, 337.
- d. Legg. v. Natrium m. Zinn, M. Sack 34, 331.
- d. Legg. v. Quecksilber m. Zinn, Wismut, Blei, Cadmium, Zink Kupfer, N. A. Puschin 36, 225.
- v. Legg. d. Schwermetalle m. wasserzersetzenden Metallen (Ni, Fe, Zn, Ag m. K, Na, Mg usw.), A. Siemens 41, 263.
- v. Manganat-*Per*-manganatlösigg., C. Fredenhagen 29, 447.
- Mischpotential bei Gaselektroden, R. Lorenz 31, 278.
- v. Natrium in methylalkoholischer Lithiumchloridlösigg., M. Sack 34, 347.
- v. Natriumsulfidlösigg. gegen d. Wasserstoffelektrode, A. Fischer 42, 386.
- v. Natrium-*poly*-sulfidlösigg. (Schwefelektrode) m. unangreifbaren u. angreifbaren Elektroden, F. W. Küster 44, 431.
- v. Nickel in Nickelsulfatlösigg., H. Euler 41, 93.
- d. Normalelektrode,  $\text{Hg} | \text{HgCl} | \frac{1}{2} \text{n. HCl}$ , V. Hoepfer 20, 442.
- d. Oxydation, anodisch, v. Cd, Ag, Pb, Cu, Co, A. Coehn, Y. Osaka 34, 86.
- v. Oxydationsmitteln, Definition, Formel, F. Crotogino 24, 226.
- v. Oxydationsmitteln, F. Crotogino 24, 243 a. a. Oxydationspotential.
- v. Ozon, Best. auf chem. u. elektrochem. Wege, L. Graefenberg 36, 364.
- d. Ozonelektrode, St. Jahn 42, 203.
- v. Platin gegen Kupferchloridlösigg. ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ ), V. Hoepfer 20, 443.
- v. Platin in Thalliumsalsalzlösigg., R. Abegg, J. F. Spencer 44, 379.
- v. Platinelektroden, F. Plzák 32, 386.
- v. Platinelektroden in wasserstoff-*per*-oxydhaltigen Lösigg., F. Haber, S. Grinberg 18, 41.
- v. *Per*-Säuren, C. Fredenhagen 29, 446.
- d. Sauerstoffelektrode, F. Crotogino 24, 258.
- d. Sauerstoffelektrode, R. Abegg, J. F. Spencer 44, 399.
- d. Sauerstoffelektrode in Ammoniaklösigg., C. Frenzel 32, 337.
- d. Sauerstoffelektrode in Eisensalzlösigg., C. Fredenhagen 29, 412.
- d. Sauerstoffentladung an verschiedenen Anoden, Theorie, A. Coehn, Y. Osaka 34, 86.
- v. Schwefel, R. Lucas 41, 214.
- v. Silber gegen Chlor-, Brom- u. Jodionen in saurer Lösigg., H. Speckter 21, 277.

**Potential**

- v. Silber in Kaliumbromid-Kaliumrhodanidlösigg., F. W. Küster, A. Thiel 33, 135.
- v. Silber in Silberchlorid- u. Silberbromidlösigg., F. W. Küster, A. Thiel 23, 26.
- v. Silber in Silberchlorid-bromidlösigg., A. Thiel 24, 34.
- v. Silber in Silberbromid-jodidlösigg., A. Thiel 24, 46.
- d. Silber-Silberoxalatelektrode in Kaliumoxalatlösigg., H. Schäfer, R. Abegg 45, 306.
- v. Sulfat-*Per*-sulfatlösigg., C. Fredenhagen 29, 448.
- v. Tellur in Tellurdioxydlösigg., H. Euler 41, 95.
- v. Thallium in seinen Salzlösigg., R. Abegg, J. F. Spencer 46, 408.
- Verdünnungspotential, physikalisches u. chemisches bei Gaselektroden, R. Lorenz 31, 276.
- Verdünnungspotentiale, chemische, V. Hoepfer 20, 436.
- v. Wasserstoff-*per*-oxyd, C. Fredenhagen 29, 451.
- d. Wasserstoff-*per*-oxydbildg., K. Bornemann 34, 5.
- v. Zink in Zinkoxalat-, -hydroxyd-, -cyanidlösigg., F. Kunschert 41, 341.
- v. Zinn in alkalischen u. sulfoalkalischen Lösigg., A. Fischer 42, 399.
- v. Zinn-Quecksilberlegg., H. J. van Heteren 42, 187.
- v. Zinnchloridlösigg., C. Fredenhagen 29, 444.
- Zusammenhang m. d. Temperaturkoeff. u. Wärmetönung einer Kette, V. Czepinski 19, 218.
- s. auch Oxydationspotential.

**Potentialbildung**

- an Elektroden v. Oxydationsketten, C. Fredenhagen 29, 403.

**Potentialmessung**

- Versuchsanordnung, A. Thiel 24, 4.

**Präcipitat, wasser**

- schmelzbarer u. unschmelzbarer s. Quecksilberammine (Hg<sup>II</sup>).

**Praseodym**

- Atomgew., H. C. Jones 36, 98; 19, 339.
- Atomgewichtsbest. durch Best. d. durch Oxyd gebund. Schwefelsäure, W. Feit, K. Przibylla 50, 257.
- Atomgewichtsbest. durch Überführung v. Oxyd u. Oxalat in Sulfat, C. v. Scheele 17, 319.
- Atomvolumen, Molekularvol. d. Salze, Stellung im periodischen Syst., C. Benedicks 39, 41.
- Bibliographie, C. v. Scheele 17, 310.
- Bibliographie, R. J. Meyer 43, 416.
- Einheitlichkeit, Atomgew., Absorptionsspektrum d. Lösigg., Emissionsspektrum, C. v. Scheele 27, 53.
- Nachw., mikroskop., R. J. Meyer 33, 36.
- Reindarst., Ch. Baskerville 45, 86.
- Reindarst. d. Materiales aus Ceriterden durch Kaliumcarbonat, Spektrum, Superoxyd, Einheitlichkeit, R. J. Meyer 41, 112.
- Stellung im period. System, B. Brauner 32, 6.
- Trenng. v. Lanthan durch Citronensäure, R. J. Meyer 41, 122.

**Praseodym**

Zerlegungsversuch, C. v. Scheele 17, 318.

**Praseodymacetat**

2 u.  $1\frac{1}{2}$ -Hydrat, C. v. Scheele 18, 363.

**2-Praseodym-2-Ammonium-4-carbonat-4-Hydrat**

R. J. Meyer 41, 105.

**Praseodym-2-Ammonium-5-nitrat-4-Hydrat**

Darst., Dichte, Molekularvol., C. v. Scheele 18, 356.

**Praseodym-2-Ammonium-2-sulfat**

4-Hydrat, Darst., Dichte, Molekularvol., C. v. Scheele 18, 359.

**Praseodym-meta-borat**

Bildg. aus Schmelzen, W. Guertler 40, 247.

**Praseodymbromid**

6-Hydrat, C. v. Scheele 18, 353.

**Praseodymcarbonat**

8-Hydrat, C. v. Scheele 18, 362.

Verbb. m. Alkalicarbonaten, R. J. Meyer 41, 104.

**Praseodym-Cer (in Doppelsalzen) s. Cer-Praseodym.****Praseodymchlorid**

7-Hydrat, Darst., Dichte, Molekularvol., C. v. Scheele 18, 352.

**Praseodym-1-Gold-6-chlorid-10-Hydrat (Au<sup>III</sup>)**

Darst., Dichte, Molekularvol., C. v. Scheele 18, 354.

**2-Praseodym-2-Kallium-4-carbonat-12-Hydrat**

Darst., Lösl., Anw. z. Trenng. v. Ceriterden, R. J. Meyer 41, 104.

**Praseodym-3-Kallium-3-selenat**

2-Hydrat, C. v. Scheele 18, 361.

**Praseodym-3-Kallium-3-sulfat**

$\frac{1}{2}$ -Hydrat, Darst., Dichte, Molekularvol., C. v. Scheele 18, 358.

**4-Praseodym-6-Natrium-9-carbonat-22-Hydrat**

R. J. Meyer 41, 105.

**Praseodym-2-Natrium-5-nitrat**

1-Hydrat, C. v. Scheele 18, 356.

**Praseodymnitrat**

6-Hydrat, C. v. Scheele 18, 355.

**Praseodymoxalat**

10-Hydrat, C. v. Scheele 18, 363.

**Praseodymoxyd**

C. v. Scheele 17, 323.

Darst. aus Monazit, W. Feit, K. Przibylla 43, 202.

Gleichgew., heterog., m. Boroxyd in Schmelzen, W. Guertler 40, 247.

Reindarst. aus Monazit, C. v. Scheele 17, 315.

**Praseodym-2-oxyd (Pr<sup>IV</sup>)**

Darst., Best. d. Sauerstoffgehaltes, C. v. Scheele 17, 323.

**Praseodym-per-oxyd**

Bildg. durch Glühen d. Oxalates in Gegenw. v. Cersalzen, P. Mengel 19, 75.

Darst., Zusammensetz. d. Produkte, R. J. Meyer 41, 112.

**Praseodym-1-Platin-7-bromid-10-Hydrat (Pt<sup>IV</sup>)**

C. v. Scheele 18, 354.

**Praseodym-1-Platin-7-chlorid-12-Hydrat (Pt<sup>IV</sup>)**

C. v. Scheele 18, 353.

**Praseodym-Platineyanid**  $\text{Pr}_2\text{Pt}_3(\text{CN})_{12} \cdot 18\text{H}_2\text{O}$ , (Pt<sup>II</sup>)

18-Hydrat, Darst., Dichte, C. v. Scheele 18, 355.

**Praseodympropionat**

3-(1-)Hydrat, C. v. Scheele 18, 364.

**Praseodym-Schwefelsäure s. Praseodym-Hydro-sulfat.****Praseodymselenat**

8-(5-0-)Hydrat, Darst., Dichte, Molekularvol., C. v. Scheele 18, 360.

**Praseodym-Hydro-2-selenit**1 $\frac{1}{2}$ -Hydrat, C. v. Scheele 18, 362.**Praseodymsulfat**15 $\frac{1}{2}$ -(8-5-0-)Hydrat, Darst., Dichte, Molekularvol., Lösl., C. v. Scheele 18, 357.**Praseodym-3-Hydro-3-sulfat**

B. Brauner, J. Picek 33, 330.

**Praseodym-2thionat-12-Hydrat**

C. v. Scheele 18, 361.

**Prehnit**

Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.

Verh. gegen Ammoniumchlorid, F. W. Clarke, G. Steiger 24, 144.

**Primitivkrystall**

Bedeutung f. metastabile Lösgg., F. W. Küster 33, 363.

**Primäroxydtheorie**

d. Oxydationsprozesse, A. Skrabal 42, 60.

**Propan**

Oxydationstemp., F. C. Phillips 6, 220.

Reaktt., F. C. Phillips 6, 236.

**Propylalkohol**

Lösungsverm. für Alkali- u. Quecksilberhalogenide, P. Rohland 18, 327.

Lösungsverm. f. Bariumhalogenide, P. Rohland 15, 413.

Verdampfungs geschw. in verschiedenen Atmosphären, R. D. Phookan 2, 13; 5, 69.

**Propylen**

Oxydationstemp., F. C. Phillips 6, 224.

Reaktt., F. C. Phillips 6, 237.

**Propylendiamin**

Verbb. m. Salzen zweiwertiger Metalle, A. Werner 21, 201.

**Prousttit**

Darst., H. Sommerlad 15, 177.

**Prussidnatrium**K. A. Hofmann 12, 148, s. Eisen-3-Natrium-Aquo-5-cyanid (Fe<sup>III</sup>).**Prussidverbindungen**

K. A. Hofmann 10, 262.

**Pseudobasen s. Pseudo-Basen.****Pseudo-Katalyse s. Pseudo-Katalyse.****Pseudo-Säuren s. Pseudo-Säuren.**

**Psilomelane**

Spektralan. Verh., O. Vogel 5, 56.

**Punkt, eutektischer**

- v. Aluminium-Wismutlegg., A. G. C. Gwyer 49, 311.
- v. Blei-Goldlegg., R. Vogel 45, 11.
- v. Bleichlorid-Bleioxyd-Gemischen, R. Ruer 49, 365.
- v. Boroxyd-Metalloxydgemischen, Syst.:  $B_2O_3-RO$  ( $R = Ca, Sr, Ba$ )  
W. Guertler 40, 343.
- v. Cadmium-Antimonlegg., W. Treitschke 50, 217.
- v. Cadmium-Goldlegg., R. Vogel 48, 333.
- v. Cadmium-Kupferlegg., R. Sahmen 49, 801.
- v. Per-Chlorsäure-Wassergemischen, H. J. van Wyk 32, 115; 48, 1.
- v. Eisen-Schwefel-(Eisensulfid)-gemischen, W. Treitschke, G. Tam-  
mann 49, 320.
- v. Eisen-Siliciumlegg., W. Guertler, G. Tammann 47, 163.
- v. Gold-Antimon- u. Gold-Wismutlegg., R. Vogel 50, 145.
- v. Gold-Bleilegg., M. Levin 45, 81.
- v. Gold-Nickellegg., M. Levin 45, 238.
- v. Gold-Zinnlegg., R. Vogel 46, 60.
- v. Jodsäurelösungsgg., E. Groschuff 47, 339.
- v. Kalium-Natriumlegg., N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 109.
- v. Kaliumchlorid, -bromid, -jodid u. Ws., A. Meusser 44, 79.
- v. Kupfer-Ammoniumchlorid-Ws., P. A. Meerburg 45, 1.
- v. Kupfer — 2-Kupfer-1-oxydgemischen, Fixpunkt f. pyrometrische  
Zwecke, E. Heyn 39, 12.
- v. Magnesium-Aluminiumlegg., G. Grube 45, 225.
- v. Magnesium-Silberlegg., S. F. Żemczużnyj 49, 400.
- v. Magnesium-Antimon-Zink-Wismutlegg., G. Grube 49, 72.
- v. Magnesium-Bleilegg., G. Grube 44, 117.
- v. Magnesium-Blei-, Magnesium-Zinnlegg., N. S. Kurnakow, N. J.  
Stepanow 46, 177.
- v. Magnesium-Thallium u. Magnesium-Zinnlegg., G. Grube 46, 76.
- v. Mangan-Siliciumlegg., F. Doerinckel 50, 117.
- v. Natrium-Blei-, Natrium-Cadmium-, Natrium-Wismut- u. Na-  
trium-Antimonlegg., C. H. Mathewson 50, 171.
- v. Natrium-Quecksilberlegg., A. Schüller 40, 390.
- v. Natrium-Zinnlegg., C. H. Mathewson 46, 94.
- v. Natriumsulfat, -molybdänat, -wolframat in binären u. ternären Ge-  
mischen, H. E. Boeke 50, 355.
- v. Nickel-Antimonlegg., K. Lossew 49, 58.
- v. Nickel-Siliciumlegg., W. Guertler, G. Tammann 49, 93.
- v. Quecksilber-Zinnlegg., N. A. Puschin 36, 215.
- v. Rubidiumsulfid-Schwefel- u. Cäsiumsulfid-Schwefelgemischen,  
W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 48, 297.
- v. Salpetersäure-Wassergemischen, F. W. Küster, R. Kremann  
41, 19.
- v. Schwefel-Selengemischen, W. E. Ringer 32, 188.
- v. Silber-Aluminiumlegg., G. J. Petrenko 48, 49.

**Punkt, eutektischer**

- v. Silber-Antimon-, Silber-Thallium-, Silber-Wismutlegg., G. J. Petrenko 50, 133.
- v. Stickstoff-1-oxyd- 2-Stickstoff-4-oxyd-Gemischen, N. v. Wittorff 41, 85.
- v. Thallium-Antimonlegg., R. S. Williams 50, 127.
- v. Thallium-Kalium-Natrium-Cadmium-Zinn-Quecksilberlegg., N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 86.
- v. Wismut-Tellurlegg., K. Mönkemeyer 46, 415.
- v. Zink-Antimonlegg., K. Mönkemeyer 43, 182.
- v. Zink-Antimonlegg., S. F. Żemczużnyj 49, 384.
- v. Zink-Goldlegg., R. Vogel 48, 319.
- v. Zinkchlorid-Wassergemischen, F. Mylius, R. Dietz 44, 209.
- s. auch Gleichgew., heterog.

**Pyknometer**

- G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 205.
- z. Dichtebest. v. Brom-Jodgemischen, P. C. E. Meerum Terwogt 47, 232.
- z. Dichtebest. v. Lössgg., J. G. Pfeiffer 15, 196.

**Pyrargyrit**

- Darst., H. Sommerlad 15, 174; 18, 423.

**Pyridin**

- Additionsverb. m. Metallsalzen, Molekulargew. d. gelösten Salze, J. Schröder 44, 1.
- Einfl. auf Leitverm. v. Elektrolyten, A. Hantzsch 25, 335.
- Leitverm. in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 201.
- Lösungs- u. Jonisierungsmittel f. anorgan. Metallsalze, Reindarst; Sdp. Dichte, molekulare Siedepunkterhöhung, Molekulargew. in Ws., J. Schröder 44, 1.
- Lösungsverm. f. anorgan. Salze, A. Werner 15, 4.
- Lösungsverm. f. Metallsalze, A. Werner, W. Schmuylow 15, 18.
- Molekularverb. m. Zinnhalogeniden ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ ), A. Werner, P. Pfeiffer 17, 103.
- Siedepunkterhöhung, molekulare, A. Werner, W. Schmuylow 15, 18.
- Umsetzungsreaktt. u. Molekulargew. v. gelösten Metallsalzen, J. Schröder 44, 1.
- Verb. m. Kupfernitrat, P. Pfeiffer, V. Pimmer 48, 93.
- Verb. m. Metallhalogeniden, Doppelsalze, Bibliographie, C. Renz 36, 100.
- Verb. m. Metallrhodaniden, H. Grossmann, F. Hünseler 46, 361.
- Verb. m. Metallsalzen, L. Pincussohn 14, 379.
- Verb. m. Metallsalzen, F. Reitzenstein 15, 192.
- Verb. m. Metallsalzen organ. Säuren, F. Reitzenstein 32, 293.
- Verb. m. Platinchlorid-1-Äthylphosphit, Darst., Isomerie, A. Rosenheim, W. Levy 43, 37.
- Verb. m.  $\text{Pt}^{\text{II}}$  s. Platinammine ( $\text{Pt}^{\text{II}}$ ).
- Verb. m. Salzen zweiwertiger Metalle; Vergl. m. Hydraten u. Ammoniakverb., F. Reitzenstein 18, 253.
- Verh. gegen Quecksilberverb., L. Pesci 15, 223.



**Pyridinbasen**

d. Palladiums ( $\text{Pd}^{\text{IV}}$ ), A. Rosenheim, Th. A. Maas 18, 331; s. Palladium-  
ammine ( $\text{Pd}^{\text{IV}}$ ).

**Pyridinium-Brom-Molybdänat** s. Molybdän-Pyridinium-oxy-bromid ( $\text{Mo}^{\text{V}}$ ).

**Pyridinium-Brom-Molybdänit** s. Molybdän-Pyridinium-oxy-bromid ( $\text{Mo}^{\text{V}}$ ).

**Pyridinium-meta-Chlorantimonat** s. Antimon-Pyridinium-chlorid.

**Pyridinium-Chlor-Molybdänat** s. Molybdän-Pyridinium-oxy-chlorid ( $\text{Mo}^{\text{V}}$ ).

**Pyridinium-Eisen** (in Doppelsalzen) s. Eisen-Pyridinium.

**Pyridinium-Indium** (in Doppelsalzen) s. Indium-Pyridinium.

**Pyridinium-Kobalt** (in Doppelsalzen) s. Kobalt-Pyridinium.

**Pyridinium-Kupfer** (in Doppelsalzen) s. Kupfer-Pyridinium.

**Pyridinium-Mangan** (in Doppelsalzen) s. Mangan-Pyridinium.

**Pyridinium-Molybdän** (in Doppelsalzen) s. Molybdän-Pyridinium.

**Pyridiniummolybdänat** ( $\text{C}_5\text{H}_5\text{N}$ ) ( $\text{H}_2\text{MoO}_4$ ),

L. Pincussohn 14, 395.

**Pyridiniummolybdänat**, bromiertes s. Molybdän-Pyridinium-oxy-bromid  
( $\text{Mo}^{\text{V}}$ ).

**Pyridiniummolybdänat**, chloriertes s. Molybdän-Pyridinium-oxy-chlorid  
( $\text{Mo}^{\text{V}}$ ).

**Pyridiniummolybdänit**, bromiertes s. Molybdän-Pyridinium-oxy-bromid  
( $\text{Mo}^{\text{V}}$ ).

**Pyridinium-Nickel** (in Doppelsalzen) s. Nickel-Pyridinium.

**Pyridinium-Niob** (in Doppelsalzen) s. Niob-Pyridinium.

**Pyridiniumphosphat**  $\text{C}_5\text{H}_5\text{N}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ ,  $\text{H}_2\text{O}$

L. Pincussohn 14, 394.

**Pyridinium-Quecksilber** (in Doppelsalzen) s. Quecksilber-Pyridinium.

**Pyridiniumrhodanid**

H. Grossmann, F. Hünslers 46, 372.

**Pyridiniumsulfat**

Elektrolyse v. Lösgg. verschiedener Konz., L. Pincussohn 14, 395.

**Pyridinium-Thallium** (in Doppelsalzen) s. Thallium-Pyridinium.

**Pyridinium-Thorium** (in Doppelsalzen) s. Thorium-Pyridinium.

**Pyridinium-Vanadium** (in Doppelsalzen) s. Vanadium-Pyridinium.

**Pyridiniumwolframat** ( $\text{C}_5\text{H}_5\text{N}$ ) ( $\text{H}_2\text{WO}_4$ ),

L. Pincussohn 14, 394.

**Pyridinium-Titan** (in Doppelsalzen) s. Titan-Pyridinium.

**Pyridinium-Zink** (in Doppelsalzen) s. Zink-Pyridinium.

**Pyrit**

Einw. auf die Best. v. Eisen ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ ), W. F. Hillebrand, H. N. Stokes 27, 125.  
Pyrochemische Elemente s. Elemente, galvanische, mit Elektrolytschmelzen.  
Pyrometer

zum Registrieren v. Abkühlungslinien, N. S. Kurnakow 42, 184.

**Q****Quadrupelkurven**

im Syst.: Wismutoxyd-, Salpeters.-Wasser, G. M. Rutten, J. M. van Bemmel  
30, 884.

### Quadrupelpunkte

im Syst.:  $\text{SbCl}_5$ - $\text{HCl}$ - $\text{H}_2\text{O}$ , J. M. van Bemmelen, P. A. Meerburg, U. Huber Noodt 33, 300.

### Quarz

Einw. auf Fluorwasserstoff, K. Daniel 33, 272.

Nachw. als Siliciumfluorid, K. Daniel 33, 302.

s. auch Siliciumoxyd (Quarz).

### Quarzgefäße

Anw. zu Destillationen im Vakuum, A. Schuller 37, 69.

### Quarzgeräte

Anwendbarkeit im Laboratorium; Verh. gegen Reagentien, F. Mylius, A. Meusser 44, 221.

### Quecksilber

Atomgew., Internat. Atomgewichtsausschuß 1903 33, 243.

Best. durch Hydraziniumsalze, maßanalyt. u. gasanalyt., E. Ebler 47, 377.

Best. maßanalyt. durch Natrium-hypo-sulfit, J. T. Norton 24, 411.

Best. maßanalyt. u. gewichtsanalyt. als Quecksilberoxalat ( $\text{Hg}^2$ ), C. A. Peters 24, 402.

Einfl. auf d. Zersetzungsspanngg. v. Depolarisatoren, E. Müller 26, 31.

Einw. auf Salpeter-Schwefels., J. Tafel 31, 311.

Einw. auf Gold, Th. Wilm 4, 325.

Hydrosol, A. Gutbier 32, 353.

Hydrosol, A. Gutbier, G. Hofmeier 44, 228.

Kathode bei Redukt. v. Salpeters. durch Elektrolyse, J. Tafel 31, 300.

Legierungen s. Legg. v. Quecksilber.

Lösungsmittel für Metalle, W. Kerp, W. Böttger 25, 1.

Nachw. geringer Mengen als Quecksilberjodid, P. Jannasch 12, 143.

Smp., Krystallform, N. A. Puschin 36, 201.

Smp., Smp. d. Legg. m. Kalium, N. S. Kurnakow 23, 445.

Smp., Smp. d. Legg. m. Natrium, N. S. Kurnakow 23, 443.

Smp., Smp. d. Legg. m. Natrium, A. Schüller 40, 385.

Smp., Schmelzpunktslin., Potentiale, Umwldgg. d. Legg. m. Zinn, H. J. van Heteren 42, 130.

Trenng. v. Antimon, Arsen oder Kupfer, P. Jannasch 12, 359.

Trenng. v. Silber u. Kupfer, E. Ebler 47, 377.

Trenng. v. Zinn, P. Jannasch, H. Lehnert 12, 132.

Trenng., elektrolyt., v. Antimon, Arsen, Zinn, S. C. Schmucker 5, 203.

Trenng., elektrolyt., v. Blei u. Wismut, E. F. Smith, J. B. Mayer 4, 267.

Trenng., elektrolyt., v. Wismut, E. F. Smith, J. B. Mayer 4, 96.

Überspannung bei elektrolyt. Wasserstoffentwicklung, E. Müller 26, 56.

### Quecksilberacetat ( $\text{Hg}^1$ )

umkehrbare Ketten m.  $\text{HgBr}$ ,  $\text{HgJ}$ ,  $\text{Hg}_2\text{O}$ , E. M. K., St. Bugarzsky 14, 159.

### Quecksilber-1-Äthylendiammonium-4-rhodanid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )

H. Grossmann, B. Schück 50, 24.

### 2-Quecksilber-1-Äthylendiammonium-6-rhodanid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )

H. Grossmann, B. Schück 50, 24.

**Quecksilberäthylmerkaptobromid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

K. A. Hofmann, O. W. Rabe 17, 30.

**2-Quecksilberäthylmerkaptobromid-1-Ammoniak**

K. A. Hofmann, O. W. Rabe 17, 38.

**Quecksilberäthylmerkaptodid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

K. A. Hofmann, W. O. Rabe 17, 27.

**Quecksilberäthylmerkaptodinitrat ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

K. A. Hofmann, O. W. Rabe 17, 31.

**2-Quecksilberäthylmerkaptodinitrat-1-Ammoniak**

K. A. Hofmann, O. W. Rabe 17, 33.

**Quecksilberamidochromat ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )** $\text{Hg}_2(\text{CrO}_4)_2\text{NH}_3$ , S. Löwenthal 6, 367.**Quecksilberammine ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

Dimerkurammoniumsalze s. 2-Quecksilberammoniumsalze.

Konstit., K. A. Hofmann, E. C. Marburg 23, 126.

Konstit., P. Ch. Ray 33, 193.

Merkurammoniumsalze s. Quecksilberammoniumsalze.

Millonsche Base, Konstit., L. Pesci 21, 370.

Millonsche Base, Konstit., Bromid u. Cyanid:  $\text{OHg}_2\text{NH}_2\text{Br}$  u. $\text{OHg}_2\text{NH}_2\text{CN}$ , K. A. Hofmann, E. C. Marburg 23, 129.

Oxydimerkurammoniumsalze s. 2-Quecksilberoxyammoniumsalze.

Präzipitat, weißer, schmelzbarer u. unschmelzbarer, Konstit.,

L. Pesci 21, 361.

Präzipitate, Konstit., K. A. Hofmann, E. C. Marburg 23, 126.

2-Quecksilberammoniumbromid  $\text{Hg}_2\text{NBr}$ , L. Pesci 21, 373.

2-Quecksilberammoniumbromid, Darst., Zers. durch Hitze, J. Sen 33, 208.

2-Quecksilberammoniumbromid  $\text{Hg}_2\text{NBr}$  (Ammon-basisches Quecksilberbromid), E. C. Franklin 46, 23.

Quecksilberammoniumchlorid, Darst., Analyse, Zers. durch Hitze, J. Sen 33, 197.

Quecksilberammoniumchlorid ( $\text{NH}_4\text{HgCl}$ ), Ammon-basisches Quecksilberchlorid, E. C. Franklin 46, 24.

2-Quecksilberammoniumchlorid, Darst., Zers. durch Hitze, J. Sen 33, 205.

2-Quecksilberammoniumchlorid - 1-Ammoniumchlorid  $\text{Hg}_2\text{NCl}$ ,  $\text{NH}_4\text{Cl}$ , Unschmelzbarer Präzipitat, L. Pesci 21, 364.2-Quecksilberammoniumchlorid - 3-Ammoniumchlorid  $\text{Hg}_2\text{NCl}$  ( $\text{NH}_4\text{Cl}$ ), Schmelzbarer Präzipitat, L. Pesci 21, 365.Quecksilberammoniumfluorid  $\text{NH}_4\text{HgF}$ , E. Böhm 43, 332.2-Quecksilberammoniumjodid  $\text{Hg}_2\text{NJ}$  (Ammon-basisches Quecksilberjodid), E. C. Franklin 46, 21.2-Quecksilberammoniumnitrat  $\text{Hg}_2\text{NNO}_3$ , L. Pesci 21, 372.2-Quecksilberammoniumnitrat  $\text{Hg}_2\text{NNO}_3$ , K. A. Hofmann, E. C. Marburg 23, 131.

2-Quecksilberammoniumnitrat, Darst., Zers., P. Ch. Ray 33, 209.

2-Quecksilberammoniumnitrit, P. Ch. Ray 33, 194.

2-Quecksilberammoniumnitrit, Verh. gegen Salpetersäure, P. Ch. Ray 33, 209.

**Quecksilberammine ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

2-Quecksilberammoniumsalze, Konstit., P. Ch. Ray 33, 193.

2-Quecksilberoxyammoniumbromid  $\text{OHg}_2\text{NH}_2\text{Br}$ , K. C. Hofmann, E. C. Marburg 23, 129.2-Quecksilberoxyammoniumcyanid  $\text{OHg}_2\text{NH}_2\text{CN}$ , K. A. Hofmann, E. C. Marburg 23, 130.

Quecksilberoxyammoniumnitrat, P. Ch. Ray 33, 210.

Theorie u. Systematik, E. C. Franklin 46, 9.

**Quecksilber-1-Ammonium-1-bromid-2-rhodanid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

H. Grossmann 37, 418.

**Quecksilber-1-Ammonium-1-chlorid-2-rhodanid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

H. Grossmann 37, 416.

**Quecksilber-2-Ammonium-2-jodid-2-rhodanid**

H. Grossmann 37, 422.

**Quecksilber-1-Ammonium-3-rhodanid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

A. Rosenheim, R. Cohn 27, 284.

**Quecksilber-2-anilid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )** $\text{Hg}(\text{NHC}_6\text{H}_5)_2$ , L. Pesci 15, 213.**Quecksilber-2-Anilinium-4-rhodanid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 391.

**Quecksilber-Barium (Legg.) s. Barium-Quecksilber.****2-Quecksilber-1-Barium-4-bromid-2-rhodanid-5-Hydrat ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

H. Grossmann 37, 420.

**Quecksilber-1-Barium-4-rhodanid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

A. Rosenheim, R. Cohn 27, 286.

**2-Quecksilber-1-Barium-6-rhodanid-2-Hydrat ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

A. Rosenheim, R. Cohn 27, 284.

**Quecksilberbenzylammoniumhydrat ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )** $\text{Hg} = \text{OHNHCH}_2\text{C}_6\text{H}_5$ , Darst. u. Salze, L. Pesti 15, 224.**Quecksilberbromid ( $\text{Hg}^{\text{I}}$ )**Ketten, umkehrbare m.  $\text{HgCl}$ ,  $\text{HgC}_2\text{H}_3\text{O}_2$ , E.M.K., St. Bugarszky 14, 159.**Quecksilberbromid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

Einw. auf Kaliumamid in fl. Ammoniak, E. C. Franklin 46, 13.

Einw. auf Kaliumrhodanid, H. Grossmann 37, 419.

Flüchtigkeit, H. Arctowski 7, 170.

Hydrolyse, H. Arctowski 9, 184.

Lös. in Kohlenstoff-2-sulfid, H. Arctowski 6, 256, 267.

Lös. in organischen Lösungsmitteln, O. Šulc 25, 399.

Molekulargew. in Äthylensulfid, A. Werner, M. Stephani 15, 30.

Molekulargew., Reakt. in Pyridin, J. Schröder 44, 13.

Potential d. Elem.:  $\text{Hg} | \text{HgBr}_2$  in  $\text{KBr} | \text{Hg}(\text{CNS})_2$  in  $\text{KNCS} | \text{Hg}$ , H. Grossmann 43, 356.

Sdp., F. Freyer, V. Meyer 2, 4.

Verdampfungsgeschw., H. Arctowski 12, 422.

**Quecksilberbromid, ammon-basisches ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ) s. Quecksilberammine.****Quecksilber-2-bromid-2-Pyridin**

J. Schröder 44, 13.

**Quecksilber-1-bromid-1-rhodanid** (Hg<sup>II</sup>)

A. Rosenheim, R. Cohn 27, 282.

**Quecksilberbromid-1-Triäthylsulfimbromid** (Hg<sup>II</sup>)

K. A. Hofmann, W. O. Rabe 17, 30.

**Quecksilberbromid-2-Triäthylsulfimbromid** (Hg<sup>II</sup>)

K. A. Hofmann, W. O. Rabe 17, 30.

**Quecksilber-1-Cadmium-4-rhodanid** (Hg<sup>II</sup>)

H. Grossmann 37, 414.

**Quecksilber-1-Cäsiurn-3-bromid** (Hg<sup>II</sup>)

Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 409.

**Quecksilber-2-Cäsiurn-4-bromid** (Hg<sup>II</sup>)

Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 409.

**Quecksilber-3-Cäsiurn-5-bromid** (Hg<sup>II</sup>)

Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 409.

**2-Quecksilber-1-Cäsiurn-5-bromid** (Hg<sup>II</sup>)

Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 410.

**Quecksilber-1-Cäsiurn-1-bromid-2-jodid** (Hg<sup>II</sup>)

Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 418.

**Quecksilber-2-Cäsiurn-2-bromid-2-jodid** (Hg<sup>II</sup>)

Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 417.

**Quecksilber-3-Cäsiurn-3-bromid-2-jodid** (Hg<sup>II</sup>)

Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 417.

**Quecksilber-2-Cäsiurn-4-chlorid** (Hg<sup>II</sup>)

Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 406.

**Quecksilber-3-Cäsiurn-5-chlorid** (Hg<sup>II</sup>)

Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 406.

**2-Quecksilber-1-Cäsiurn-5-chlorid** (Hg<sup>II</sup>)

Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 408.

**5-Quecksilber-1-Cäsiurn-11-chlorid** (Hg<sup>II</sup>)

Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 408.

**Quecksilber-1-Cäsiurn-1-chlorid-2-bromid** (Hg<sup>II</sup>)

Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 416.

**Quecksilber-2-Cäsiurn-2-chlorid-2-bromid** (Hg<sup>II</sup>)

Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 415.

**Quecksilber-3-Cäsiurn-3-chlorid-2-bromid** (Hg<sup>II</sup>)

Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 415.

**2-Quecksilber-1-Cäsiurn-1-chlorid-4-bromid** (Hg<sup>II</sup>)

Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 416.

**5-Quecksilber-1-Cäsiurn-1-chlorid-10-bromid** (Hg<sup>II</sup>)

Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 416.

**Quecksilber-2-Cäsiurn-2-chlorid-2-jodid** (Hg<sup>II</sup>)

H. L. Wells 2, 418.

**Quecksilber-1-Cäsiurn-3-jodid** (Hg<sup>II</sup>)

H. L. Wells 2, 412.

**Quecksilber-2-Cäsiurn-4-jodid** (Hg<sup>II</sup>)

Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 412.

**Quecksilber-3-Cäsiurn-5-jodid** (Hg<sup>II</sup>)

Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 411.

**2-Quecksilber-1-Cäsium-5-jodid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

H. L. Wells 2, 418.

**3-Quecksilber-2-Cäsium-8-jodid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ).**

Krystallform, H. L. Wells, S. L. Penfield 2, 418.

**2-Quecksilbercarbamidhydrat ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )** $\text{CO}=(\text{NHHgOH})_2$ , Darst. u. Salze, L. Pesci 15, 232.**Quecksilbercarbid-Quecksilbernitrat ( $\text{Hg}^{\text{I}}$ )** $\text{Hg}_2\text{C}_2 \cdot \text{HgNO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ , H. Erdmann, P. Köthner 18, 54.**Quecksilber-2-Chinolinium-4-bromid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

Darst., Krystallform, H. Grossmann, F. Hünseler 46, 378.

**Quecksilber-2-Chinoliniumhydrat ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )** $\text{Hg}=(\text{C}_6\text{H}_4\text{NOH})_2$ , Darst. u. Salze, L. Pesci 15, 226.**Quecksilber-2-Chinolinium-4-jodid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 378.

**Quecksilber-2-Chinolinium-4-rhodanid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 377.

**Quecksilber-4-Chinolinium-6-rhodanid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 377.

**Quecksilberchlorat ( $\text{Hg}^{\text{I}}$ )**

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 22.

**Quecksilberchlorid ( $\text{Hg}^{\text{I}}$ )**

Anw. z. Demonstration d. Massenwirkung, A. v. Dieterich, L. Wöhler 34, 194.

Bildg. in Gelatinegel, Struktur, J. Hausmann 40, 120.

Ketten, umkehrbare m.  $\text{HgBr}$ ,  $\text{HgJ}$ ,  $\text{Hg}_2\text{O}$ ,  $\text{Hg}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{HgS}$  u.  $\text{HgNO}_3$ , E.M.K., St. Bugarzsky 14, 159.

Lösl. in organischen Lösungsmitteln, O. Šulc 25, 399.

Modifikationen, Bildg. u. Dichte, J. Meyer 47, 399.

Verdampfungsgeschw., H. Arctowski 12, 422.

Verh. gegen Ammoniak, J. Sen 33, 197.

Verh. gegen gleitenden Druck, M. C. Lea 6, 7.

Verh. bei starkem Drucke, M. C. Lea 5, 333.

Zersetzbarkeit durch Alkalihydroxyd, J. Bhaduri 13, 408.

**Quecksilberchlorid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

basische Salze, H. Arctowski 9, 184.

Dampfspanng., H. Arctowski 7, 167.

Hydrolyse, H. Arctowski 9, 182.

Krystallform, H. Arctowski 10, 27.

Lösl. in Alkoholen, P. Rohland 18, 323.

Lösl. in Kohlenstoff-2-sulfid, H. Arctowski 6, 256, 267.

Lösl. in organischen Lösungsmitteln, O. Šulc 25, 399.

Molekulargew., Reakt. in Pyridin, J. Schröder 44, 8.

Molekulargew. in Methylsulfid, Äthylsulfid u. Bensonitril, A. Werner, A. Maiborn, M. Stephani 15, 26, 30, 31.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 39.

Sdp., F. Freyer, V. Meyer 2, 4.

Verh. gegen fl. Ammoniak u. Natriumamid, E. C. Franklin 46, 24.

Verh. bei starkem Drucke, M. C. Lea 5, 333.

**Quecksilberchlorid (Hg<sup>II</sup>)**

Verh. gegen gleitenden Druck, M. C. Lea 6, 7.

Verh. gegen Kaliumrhodanid, H. Grossmann 37, 412.

Verh. gegen Natrium-*hypo*-sulfit, J. T. Norton 24, 412.

Verh. gegen Piperidin, A. Werner, P. Ferchland 15, 11.

Verh. gegen Schwefelwasserstoff in Dampfform, H. Arctowski 8, 216.

**2-Quecksilber-1-oxy-2-chlorid (Hg<sup>II</sup>)**

Verb. m. Pyridinbetaïnchlorid, F. Reitzenstein 32, 316.

**3-Quecksilber-2-oxy-2-chlorid (Hg<sup>II</sup>)**

Verh. gegen gleitenden Druck, M. C. Lea 6, 7.

Verh. bei starkem Drucke, M. C. Lea 5, 338.

**4-Quecksilber-3-oxy-2-chlorid (Hg<sup>II</sup>)**

Bildg., H. Arctowski 9, 184.

**5-Quecksilber-4-oxy-2-chlorid (Hg<sup>II</sup>)**

Bildg., H. Arctowski 9, 184.

Bildg., Polymorphie, M. Dukelski 49, 336.

Krystallform, H. Arctowski 12, 354.

**Quecksilberchlorid, ammon-basisches s. Quecksilberammine.****Quecksilberchlorid-1-Ammoniak (Hg<sup>II</sup>)**

J. Sen 33, 203.

**Quecksilberchlorid-2-Ammoniak (Hg<sup>II</sup>)**

J. Schröder 44, 11.

**Quecksilberchlorid-2-Diazobenzolsulfosäure (Hg<sup>II</sup>)**

L. Pesci 21, 367.

**Quecksilberchlorid-1-Pyridin (Hg<sup>II</sup>)**

Darst., Smp., J. Schröder 44, 9.

**Quecksilberchlorid-2-Pyridin (Hg<sup>II</sup>)**

Darst., Smp., J. Schröder 44, 9.

**Quecksilber-1-chlorid-1-rhodanid (Hg<sup>II</sup>)**

A. Rosenheim, R. Cohn 27, 281.

**Quecksilberchlorid-2-Schwefelharnstoff (Hg<sup>II</sup>)**

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

**Quecksilberchlorid-4-Schwefelharnstoff (Hg<sup>II</sup>)**

Darst., Leitverm., A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

**Quecksilberchlorid-1-Schwefelharnstoff-0,5-Hydrat (Hg<sup>II</sup>)**

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

**Quecksilberchlorplatinat (Hg<sup>II</sup>)**

Hg. PtCl(OH)<sub>4</sub>, A. Miolati, J. Bellucci 33, 262.

Hg. PtCl<sub>2</sub>(OH)<sub>4</sub>, A. Miolati, U. Pendini 33, 257.

**Quecksilberchromat (Hg<sup>II</sup>)**

Gleichgew. m. Chromsäurelösgg. im Syst. HgO—CrO<sub>3</sub>—H<sub>2</sub>O, Existenzgebiet, A. J. Cox 40, 148; 50, 226.

**Quecksilber-2-chromat (Hg<sup>II</sup>)**

Gleichgew. m. Chromsäurelösgg., Darst., A. J. Cox 50, 226.

**3-Quecksilber-2-oxy-1-chromat (Hg<sup>II</sup>)**

Gleichgew. m. Chromsäurelösgg., A. J. Cox 40, 148.

**Quecksilbereyanid (Hg<sup>II</sup>)**

Einw. a. Silbernitrat, F. W. Schmidt 9, 423.

**Quecksilbereyanid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

Lösl. in organischen Lösungsmitteln, O. Šulc 25, 399.

Molekulargew. in Pyridin, A. Werner, W. Schmujlow 15, 20.

Molekulargew., Reaktt. in Pyridin, J. Schröder 44, 17.

Molekularvol. in Lössg., J. Traube 8, 89.

Verb. m. 2 Chromaten ( $\text{Cr}^{\text{VI}}$ ), G. Krüss, O. Unger 8, 455.

**Quecksilbereyanid-2-Schwefelharnstoff ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

**Quecksilbereyanid-1-Schwefelharnstoff-0,5-Hydrat ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

**Quecksilbereyanid-Silbernitrat**

$\text{Hg}(\text{CN})_2, \text{AgNO}_3, 2\text{H}_2\text{O}$ , F. W. Schmidt 9, 424.

**Quecksilberfluorid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

Gleichgew. m. Flußsäure u. Ws., Lösl. in  $\text{HF}$ ., A. J. Cox 40, 169.

Verb. in Lössg., A. Jaeger 27, 27.

**Quecksilber-2-Hydro-3-fluorid-2-Hydrat ( $\text{Hg}^{\text{I}}$ )**

Darst., Krystallform, E. Böhm 43, 327.

**Quecksilberhalogenide ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

Ausschütteln d. wässr. Lössg. b. Gegenw. v. Alkalihalogeniden m. Äther u. Benzol, Th. Harth 14, 326.

Doppelverbb., Th. Harth 14, 323.

**Quecksilberhydrosol s. Quecksilber, Hydrosol.****Quecksilberion ( $\text{Hg}^{\text{I}}$ )**

Zweiwertigkeit, abgeleitet aus d. Gleichgew., E. Abel 26, 376.

**Quecksilberjodid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

Bildg. in Gelatinegel, Struktur, J. Hausmann 40, 120.

Ketten, umkehrbare, m.  $\text{HgCl}$ ,  $\text{HgC}_2\text{H}_3\text{O}_2$ , E.M.K., St. Bugarszky 14, 159.

**Quecksilberjodid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

Hydrolyse, H. Arctowski 9, 184.

Lösl. in Alkoholen, P. Rohland 18, 328.

Lösl. in Alkohol-Wassergemischen, W. Herz, M. Knoch 45, 266.

Lösl. in Kohlenstoff-2-sulfid, H. Arctowski 6, 256, 267; 11, 274.

Lösl. in Methylenjodid, J. W. Retgers 8, 252.

Lösl. in organ. Lösungsmitteln, O. Šulc 25, 399.

Molekulargew. in Alkohol, W. Herz, M. Knoch 46, 460.

Molekulargew., Reaktt. in Pyridin, J. Schröder 44, 15.

Molekulargew. in Pyridin, Methylsulfid, Äthylsulfid, Benzonnitril,

A. Werner, W. Schmujlow, A. Maiborn, M. Stephani 15, 20, 26, 30, 32.

Polymorphie, O. Šulc 25, 399.

Verdampfungsgeschw., H. Arctowski 12, 422.

Verb. gegen gleitenden Druck, M. C. Lea 6, 7.

Verb. bei starkem Drucke, M. C. Lea 5, 333.

Verb. gegen Kaliumamid in fl. Ammoniak, E. C. Franklin 46, 18.

**Quecksilberjodid-1-Äthylsulfid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

A. Werner, A. Maiborn 15, 14.

**Quecksilberjodid-2-Pyridin ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

J. Schröder 44, 15.



**Quecksilberjodid-1-Schwefelharnstoff (Hg<sup>II</sup>)**

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

**Quecksilberjodid-2-Schwefelharnstoff (Hg<sup>II</sup>)**

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

**Quecksilberjodid-1-Triäthylsulfidjodid (Hg<sup>II</sup>)**

Darst., Smp., K. A. Hofmann, W. O. Rabe 14, 295; 17, 28.

**Quecksilberjodid-2-Triäthylsulfidjodid (Hg<sup>II</sup>)**

K. A. Hofmann, O. W. Rabe 17, 29.

**Quecksilberjodid-1-Trimethylsulfidjodid (Hg<sup>II</sup>)**

Darst., Smp., K. A. Hofmann, W. O. Rabe 14, 296.

**Quecksilberjodid, ammon-basisches s. Quecksilberammine.****Quecksilber-Kalium (Legg.) s. Kalium-Quecksilber.****Quecksilber-2-Kalium-2-bromid-2-cyanid (Hg<sup>II</sup>)**

Th. Harth 14, 349.

**Quecksilber-1-Kalium-2-bromid-1-rhodanid**

H. Grossmann 37, 419.

**Quecksilber-2-Kalium-2-bromid-2-rhodanid (Hg<sup>II</sup>)**

H. Grossmann 37, 418.

**Quecksilber-2-Kalium-2-chlorid-2-bromid (Hg<sup>II</sup>)**

Darst., Leitverm., Th. Harth 14, 348.

**Quecksilber-2-Kalium-2-chlorid-2-cyanid (Hg<sup>II</sup>)**

Darst., Leitverm., Th. Harth 14, 346.

**Quecksilber-1-Kalium-1-chlorid-2-rhodanid (Hg<sup>II</sup>)**

H. Grossmann 37, 413.

**Quecksilber-2-Kalium-4-cyanid (Hg<sup>II</sup>)**

Leitverm., P. Walden 23, 375.

**Quecksilber-1-Kalium-2-cyanid-1-rhodanid (Hg<sup>II</sup>)**

H. Grossmann 37, 407.

**Quecksilber-2-Kalium-2-jodid-2-rhodanid (Hg<sup>II</sup>)**

H. Grossmann 37, 420.

**Quecksilber-1-Kalium-3-nitrit (Hg<sup>II</sup>)**

A. Rosenheim, K. Oppenheim 28, 171.

**Quecksilber-3-Kalium-5-nitrit-1-Hydrat (Hg<sup>II</sup>)**

Darst., Krystallform, A. Rosenheim, K. Oppenheim 28, 171.

**Quecksilber-1-Kalium-3-rhodanid (Hg<sup>II</sup>)**

A. Rosenheim, R. Cohn 27, 283.

H. Grossmann 37, 412; 43, 356.

**Quecksilber-2-Kalium-4-rhodanid (Hg<sup>II</sup>)**

A. Rosenheim, R. Cohn 27, 285.

H. Grossmann 37, 418; 43, 356.

**Quecksilberkathode**Anw. z. Trenng. d. Erdalkalimetalle durch Elektrolyse, A. Coeh  
W. Kettembeil 38, 198.Potential bei Elektrolyse v. KOH-, NaOH-, BaCl<sub>2</sub>-, MgCl<sub>2</sub>-Lösgg.  
Amalgambildg., W. Kettembeil 38, 218.**Quecksilber-1-Kupfer-4-rhodanid (Hg<sup>II</sup>)**

A. Rosenheim, R. Cohn 27, 286.

**Quecksilberlegierungen s. Legierungen v. Quecksilber.**

**Quecksilbermethylehlorid** ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )

Molekulargew. in Methylsulfid, Äthylsulfid, A. Werner, A. Maiborn, M. Stephani 15, 27, 30.

**Quecksilbermethyljodid** ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )

Molekulargew. in Methylsulfid, Äthylsulfid, A. Werner, A. Maiborn, M. Stephani 15, 27, 31.

**Quecksilbermonochloracetat** ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )

Verh. gegen Pyridin, F. Reitzenstein 32, 314.

**Quecksilbermonochloracetat-2-Pyridin** ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )

F. Reitzenstein 32, 315.

**Quecksilbermonochloracetat-3-Pyridin** ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )

Verb. m. basischem Pyridinbetainchlorid, F. Reitzenstein 32, 314.

**Quecksilber-Natrium** (Legg.) s. Natrium-Quecksilber.**Quecksilber-2-Natrium-4-nitrit** ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )

A. Rosenheim, K. Oppenheim 28, 171.

**Quecksilber-2-Natrium-4-rhodanid** ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )

A. Rosenheim, R. Cohn 27, 285.

**Quecksilber-2-Natrium-2-sulfit** ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )

K. Seubert, M. Elten 4, 64.

**Quecksilbernitrat** ( $\text{Hg}^{\text{I}}$ )

Gleichgew. m. Quecksilbernitrat ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ), E. Abel 26, 375.

Kette, umkehrbare m.  $\text{HgCl}$ , E.M.K., St. Bugarszky 14, 159.

Verh. gegen Natrium-*hypo*-sulfit, J. T. Norton 24, 416.

**Quecksilbernitrat** ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )

Gleichgew. m. Quecksilbernitrat ( $\text{Hg}^{\text{I}}$ ), E. Abel 26, 375.

Gleichgew. m. Salpetersäurelös. in Syst.:  $\text{HgO}-\text{N}_2\text{O}_5-\text{H}_2\text{O}$ ; Existenzgebiet, A. J. Cox 40, 159.

Verh. gegen Natrium-*hypo*-sulfit, J. T. Norton 24, 418.

**3-Quecksilber-2-oxy-2-nitrat**

Gleichgew. m. Salpetersäure u. Ws., Existenzgeb., A. J. Cox 40, 177.

**10-Quecksilber-2-oxy-6-nitrat**

A. J. Cox 40, 177.

**Quecksilbernitrat-1-Hydrat** ( $\text{Hg}^{\text{I}}$ )

Gleichgew. m. Salpetersäure u. Ws., A. J. Cox 40, 174.

**6-Quecksilber-2-oxy-2-nitrat-2-Hydrat**

Gleichgew. m. Salpetersäure u. Ws., A. J. Cox 40, 177.

**10-Quecksilber-2-oxy-6-nitrat-2-Hydrat** ( $\text{Hg}^{\text{I}}$ )

Gleichgew. m. Salpetersäure u. Ws., Existenzgebiet, A. J. Cox 40, 176.

**Quecksilber-1-hydroxy-1-nitrat-Silbercyanid** ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )

$\text{Hg}(\text{OH})\text{NO}_2$ ,  $\text{AgCN} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ , F. W. Schmidt 9, 429.

**3-Quecksilber-2-nitrid**

Bildg. in fl. Ammoniak aus Quecksilberhalogenid u. Kaliumamid, E. C. Franklin 46, 18.

**Quecksilbernitrit** ( $\text{Hg}^{\text{I}}$ )

Darst., Analyse, Reakt., P. C. Ray 12, 365.

**Quecksilbernitrit** ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )

Doppelsalze m. Alkalinitriten, A. Rosenheim, K. Oppenheim 28, 171.

Z. f. anorg. Chem. Generalregister.

31

**Quecksilberoxalat ( $\text{Hg}^{\text{I}}$ )**

Anw. z. Best. v. Quecksilber, maßanalyt. u. gewichtsanalyt., C. A. Peters 24, 402.

**Quecksilberoxyd ( $\text{Hg}^{\text{I}}$ )**

Gleichgew. m. Säure u. Ws., Syst.:  $\text{Hg}_2\text{O}$ -Säure- $\text{H}_2\text{O}$ , A. J. Cox 40, 174.

Ketten, umkehrbare m.  $\text{HgCl}$ ,  $\text{HgC}_2\text{H}_3\text{O}_4$ , E.M.K., St. Bugarszky 14, 159.

Verh. gegen gleitenden Druck, M. C. Lea 6, 350.

**Quecksilberoxyd ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

Anw., analyt., E. F. Smith, P. Heyl 7, 82.

Bildg. v. Ozon beim Erhitzen, O. Brunck 10, 243.

Gleichgew. m. Säure u. Ws. im Syst.:  $\text{HgO}$ -Säure-Ws., A. J. Cox 40, 146.

Kolloid in Gelatinegel, J. Hausmann 40, 125.

Lösl. in Fluorwasserstoffsäure, A. Jaeger 27, 27.

Löslichkeitsprodukt, H. Grossmann 43, 367.

Redukt. durch Wasserstoff, F. Glaser 36, 10.

Verh. gegen gleitenden Druck, M. C. Lea 6, 7.

Verh. bei starkem Drucke, M. C. Lea 5, 332.

Verh. d. verschiedenen Formen gegen Reagentien, A. Hantzsch 30, 333.

**Quecksilberoxyd-Elektrode ( $\text{Hg}^{\text{I}}$ )**

M. Sack 34, 292.

**Quecksilberoxyd-Elektrode ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

M. Sack 34, 326.

***p*-Quecksilber-2-phenylacetamid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

$\text{Hg}(\text{C}_6\text{H}_4\text{NHCH}_2\text{CO})_2$ , L. Pesci 15, 223.

***p*-Quecksilber-2-phenylacetammonium-Quecksilberhydrat**

$\text{Hg}=(\text{C}_6\text{H}_4\text{NHCOC}_2\text{H}_4\text{OH})_2\text{Hg}$ , L. Pesci 15, 222.

***p*-Quecksilber-2-phenyläthylamin ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

$\text{Hg}(\text{C}_6\text{H}_4\text{NHC}_2\text{H}_5)_2$ , L. Pesci 15, 219.

***p*-Quecksilber-2-phenyläthylammonium-Quecksilberhydrat**

$\text{Hg}(\text{C}_6\text{H}_4\text{NH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{OH})_2\text{Hg}$ , L. Pesci 15, 219.

***p*-Quecksilber-2-phenylenamin ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

$\text{Hg}=(\text{C}_6\text{H}_4\text{NH}_2)_2$ , L. Pesci 15, 216.

***p*-Quecksilber-2-phenylenamin-Quecksilber ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

$\text{Hg}=(\text{C}_6\text{H}_4\text{NH})_2\text{Hg}$ , Darst. u. Salze, L. Pesci 15, 214.

***p*-Quecksilber-2-phenylbenzylamin ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

$\text{Hg}(\text{C}_6\text{H}_4\text{NHC}_2\text{H}_5)_2$ , L. Pesci 15, 222.

***p*-Quecksilber-2-phenylbenzylammonium-Quecksilberhydrat**

$\text{Hg}=(\text{C}_6\text{H}_4\text{NHC}_2\text{H}_4\text{OH})_2\text{Hg}$ , L. Pesci 15, 221.

***p*-Quecksilber-2-phenylendiäthylamin ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

$\text{Hg}(\text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2)_2$ , L. Pesci 15, 220.

***p*-Quecksilber-2-phenylendiäthylammonium-Quecksilberhydrat**

$\text{Hg}(\text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{OH})_2\text{Hg}$ , L. Pesci 15, 220.

***p*-Quecksilber-2-phenylendiäthylmethylammoniumjodid**

$\text{Hg}(\text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{CH}_3)_2$ , L. Pesci 15, 221.

***p*-Quecksilber-2-phenylendimethylammonium-Quecksilberhydrat**

$\text{Hg}=(\text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{OH})_2\text{Hg}$ , L. Pesci 15, 217.

***p*-Quecksilber-2-phenylenmethyamin ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

$\text{Hg}(\text{C}_6\text{H}_4\text{NHCH}_3)_2$ , L. Pesci 15, 217.

**p-Quecksilber-2-phenyleumethyllumonium-Quecksilberhydrat ( $Hg^{II}$ )**

$Hg(C_6H_5NHCH_2OH)_2$ , Hg, Darst. u. Salze, L. Pesci 15, 218.

**p-Quecksilber-2-phenylentriäthylammoniumjodid**

$Hg(C_6H_5N(C_2H_5)_3J)_2$ , L. Pesci 15, 219.

**p-Quecksilber-2-phenylentrimethyllumoniumjodid**

$Hg(C_6H_5N(CH_3)_3J)_2$ , L. Pesci 15, 218.

**Quecksilber-*meta*-phosphat ( $Hg^{II}$ )**

Fleitmanns-4*meta*-Phosphat, F. Warschauer 36, 188.

**Quecksilber-6*meta*-phosphat ( $Hg^I$ )**

H. Lüder 5, 89.

**Quecksilber-6*meta*-phosphat ( $Hg^{II}$ )**

H. Lüder 5, 40.

**Quecksilber-2-Picolliniumhydrat ( $Hg^{II}$ )**

$Hg(C_6H_7NOH)_2$ , L. Pesci 15, 230.

**Quecksilber-2-Piperidiniumhydrat ( $Hg^{II}$ )**

$Hg=(C_5H_{11}NOH)_2$ , L. Pesci 15, 230.

**Quecksilber-Platinechlorid s. Platin-Quecksilberchlorid.**

**Quecksilber-2-Pyridinium-4-bromid ( $Hg^{II}$ )**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 366.

**Quecksilber-2-Pyridinium-2-bromid-2-jodid ( $Hg^{II}$ )**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 367.

**Quecksilber-2-Pyridinium-4-chlorid ( $Hg^{II}$ )**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 366.

**Quecksilber-1-Pyridinium-1-chlorid-2-bromid ( $Hg^{II}$ )**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 367.

**3-Quecksilber-2-Pyridinium-2-chlorid-6-cyanid ( $Hg^{II}$ )**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 367.

**2-Quecksilber-3-Pyridinium-3-chlorid-4-jodid ( $Hg^{II}$ )**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 367.

**Quecksilber-2-Pyridiniumhydrat**

$Hg(C_5H_5NOH)_2$ , Darst. u. Salze, L. Pesci 15, 228.

**Quecksilber-2-Pyridinium-4-jodid ( $Hg^{II}$ )**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 366.

**Quecksilber-1-Pyridinium-3-rhodanid ( $Hg^{II}$ )**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 365.

**Quecksilberpumpe, selbsttätige**

G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 177.

**Quecksilberrhodanid ( $Hg^I$ )**

Lösl. in Alkalirhodanidlösigg., Löslichkeitsprodukt, H. Grossmann 43, 356.

**Quecksilberrhodanid ( $Hg^{II}$ )**

Einw. auf Kalium- u. Ammoniumchlorid u. -bromid, Verbb. m. Alkalihalogeniden, H. Grossmann 37, 415.

Lösl. in Ws. u. Alkalirhodanidlösigg., Komplexbildg., Potentiale v. Konzentrationselementen m.  $Hg(CNS)_2$ , H. Grossmann 43, 356.

Verbb. m. Alkalirhodaniden u. Metallrhodaniden, A. Rosenheim, R. Cohn 27, 283.

Verbb. m. organ. Basen; Doppelsalze, H. Grossmann, F. Hünseler 46, 364.

**Quecksilber-*I*-rhodanid-*I*-acetat (Hg<sup>II</sup>)**

A. Rosenheim, R. Cohn 27, 282.

**Quecksilberrhodanid-2-Anilin (Hg<sup>II</sup>)**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 390.

**Quecksilberrhodanid-*I*-Chinolin (Hg<sup>II</sup>)**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 377.

**Quecksilberrhodanid-*I*-Pyridin (Hg<sup>II</sup>)**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 364.

**Quecksilberrhodanid-2-Schwefelharnstoff (Hg<sup>II</sup>)**

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

**Quecksilbersalze (Hg<sup>I</sup>)**

Verh. gegen Pyridin, J. Schröder 44, 18.

**Quecksilbersalze (Hg<sup>+ II</sup>)**

Dissoziationsverhältnisse, Existenzfähigkeit, abgeleitet aus den Gleichgewichten, E. Abel 26, 377.

**Quecksilbersalze (Hg<sup>II</sup>)**

Einw. auf Amine, organische, L. Pesci 15, 208.

Einw. auf Amine, aromatische, L. Pesci 32, 227.

Einw. auf Harnstoff, L. Pesci 15, 231.

**Quecksilbersulfid (Hg<sup>II</sup>)**

Bildg. in Gelatinegel, Struktur, J. Hausmann 40, 121.

Einw. auf Phenole u. andere aromatische Verb., O. Dimroth 33, 312.

**Quecksilbersalze, basische**Gleichgew. m. Lösungen (System HgO-Säure-H<sub>2</sub>O), A. J. Cox 40, 146.**Quecksilber-Strontium (Legg.) s. Strontium-Quecksilber.****Quecksilbersulfat (Hg<sup>I</sup>)**

Gleichgew. m. Schwefelsäure u. Ws., A. J. Cox 40, 178.

Kette, umkehrbare, m. HgCl, E. M. K., St. Bugarszky 14, 159.

Lösl. in Ws. u. verd. Schwefelsäure, K. Drucker 28, 361.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 22.

**Quecksilbersulfat (Hg<sup>II</sup>)**

Gleichgew. m. Schwefelsäure u. Ws., Existenzgebiet, A. J. Cox 40, 165.

**3-Quecksilber-2-oxy-*I*-sulfat (Hg<sup>II</sup>)**

Gleichgewicht m. Schwefelsäure u. Ws., Existenzgebiet, A. J. Cox 40, 165.

Verh. gegen gleitenden Druck, M. C. Lea 6, 17.

**4-Quecksilber-*I*-oxy-*I*-sulfat-*I*-Hydrat (Hg<sup>I</sup>)**

Gleichgew. m. Schwefelsäure u. Ws., A. J. Cox 40, 178.

**Quecksilbersulfat-3-Schwefelharnstoff (Hg<sup>II</sup>)**

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

**Quecksilbersulfid (Hg<sup>II</sup>)**

Kette, umkehrbare, m. HgCl, Potential, St. Bugarszky 14, 159.

Leitverm. d. roten u. schwarzen Form, R. G. van Name 39, 108.

Umwdlg. d. schwarzen u. roten Form, Dichte, Vol. u. spez. Wärme, W. Spring 7, 371.

**Quecksilbersulfophosphat (Hg<sup>II</sup>)**Hg<sub>5</sub>(PS<sub>4</sub>)<sub>2</sub>, E. Glatzel 4, 217.**Quecksilber-Thallium (Legg.) s. Thallium-Quecksilber.**

**Quecksilber-2-Toluidenamin ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

$\text{Hg}(\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)\text{NH}_2)_2$ , L. Pesci 17, 282.

**Quecksilber-2-Toluidenammoniumhydrat-Quecksilber**

$\text{Hg}=(\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)\text{NH}_2\text{OH})_2\text{Hg}$ , Darst. u. Salze, L. Pesci 17, 281.

**Quecksilber-2-Toluidendimethylamin ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

$\text{Hg}[(\text{CH}_3)\text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{CH}_3)_2]_2$ , L. Pesci 17, 279.

**Quecksilber-2-Toluidendimethylammonium-Quecksilber**

$\text{Hg}(\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)-\text{N}(\text{CH}_3)_2\text{OH})_2\text{Hg}$ , Darst. u. Salze, L. Pesci 17, 277.

**Quecksilberverbindungen ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

d. Dimethyl-*p*-toluidins, L. Pesci 17, 277.

d. *p*-Toluidins, L. Pesci 17, 281.

**Quecksilberverbindungen, aromatische**

O. Dimroth 33, 311.

**Quecksilberverbindungen, organische**

L. Pesci 32, 227.

**Quecksilberverbindungen, unlösliche ( $\text{Hg}^{\text{I}}$ )**

Potentiale v. Elementen aus denselben, St. Bugarszky 14, 153.

**Quintupelpunkte**

im Syst.: Wismutoxyd, Salpetersäure, Wasser, G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 397.

**R****Radioaktive Stoffe**

Einfl. auf d. Atomgew. v. Uran, Th. W. Richards, B. S. Merigold 31, 260.

**Radium**

Atomgew., Internat. Atomgewichtsausschuß 1903 33, 243.

**Raffination**

elektrolyt. v. Zink, F. Mylius, O. Fromm 9, 169.

**Rasenelsenstein**

Vorkommen u. Bildg. in Mooren, J. M. van Bemmelen, C. Hoitsema, E. A. Klobbie 22, 367.

**Rauchgas**

Einw. auf Chloride, F. Haber, St. Tolloczko 41, 420.

**Reaktion**

m. Folgewirkungen, W. Manchot, J. Herzog 27, 414.

**Reaktion, adiabatische**

Reaktionskinetik, G. Bredig, F. Epstein 42, 341.

**Reaktion, heterogene**

Theorie d. Verlaufes, E. Berl 44, 275.

**Reaktionen**

v. Metallsalzen in Pyridinlsg., J. Schröder 44, 1.

v. Salzen in Aceton, P. Rohland 18, 326.

v. Salzen in Methylalkohol, P. Rohland 18, 324.

**Reaktionen, anorganische**

Einfl. v. Katalysatoren, P. Rohland 31, 437.

**Reaktionen, endothermische**

verursacht durch mechanische Kraft, M. C. Lea 5, 330; 6, 2.

**Reaktionsgeschwindigkeit**

Abhängigkeit v. d. Temp., K. Jellinek 49, 229.

adiabatischer Vorgänge, Geschw. chemischer Selbsterhitzung, G. Bredig, F. Epstein 42, 341.

d. Chlorat-Chloritsetz. in saurer Lsg. u. d. Einw. v. Chlorat auf Chlorwasserstoff, W. Bray 48, 238.

d. Chlor-2-oxydzeretz. u. d. Reakt. m. OH', W. Bray 48, 217.

d. Diacetonalkoholspaltung m. Metallhydroxyd-Ammoniaklsgg., W. Bonsdorff 41, 173.

in heterog. Systst., J. Hausmann 40, 143.

zwischen Jodwasserstoffsäure u. Chromsäure (Cr<sup>VI</sup>), K. Seubert, J. Carstens 50, 63.

zwischen Jodwasserstoff u. Salpetersäure od. salpetriger S., A. Eckstädt 29, 51.

zwischen Kalium-per-manganat u. Oxalsäure, R. Ehrenfeld 33, 117.

zwischen Kalium-per-manganat u. Oxalsäure, A. Skrabal 42, 1.

d. katalytischen Zersetz. v. Salzen d. Per-Säuren, L. Pissarjewsky 32, 343.

v. Kohlenstoff m. Sauerstoff, Kohlen-2-oxyd u. Wasserdampf, P. Farup 50, 276.

d. Komplexbildg. v. Borsäure m. Fluorwasserstoff, R. Abegg, C. J. J. Fox, W. Herz 35, 139.

d. Niederschlagsbildg. in Silbernitratgelatine, Zusammenhang m. Wanderungsgeschw., J. Hausmann 40, 123.

bei Oxydationen durch gasförm. Sauerstoff, W. Manchot, J. Herzog 27, 397.

d. Ozonzerfalls, St. Jahn 48, 260.

d. Redukt. v. Kalium-per-manganat durch Oxalsäure, A. Skrabal 42, 1.

d. Schwefel-3-oxydbildg. aus Schwefel-2-oxyd u. Sauerstoff m. Arsenoxyd (As<sup>V</sup>) als Katalysator, E. Berl 44, 267.

d. Schwefel-3-oxydbildg. aus Schwefel-2-oxyd u. Sauerstoff, Einfl. v. Katalysatoren (V<sub>2</sub>O<sub>5</sub>, Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>) u. Feuchtigkeit, F. W. Küster, Franke, Geibel 42, 453.

d. Stickstoff-1-oxydzeretz. u. -bildg., Abhängigkeit v. d. Temp., K. Jellinek 49, 229.

d. Wasserstoff-per-oxydzerfalles, G. Bredig, F. Epstein 42, 346.

v. Zink m. SS., T. Ericson-Aurén 27, 209.

v. Zink (blei- u. cadmiumhaltig) m. SS., F. Novak 47, 421.

a. auch Geschwindigkeit u. Inversionsgeschw.

**Reaktionsgeschwindigkeit, elektrolytische**

bei Elektrolyse v. Oxalsäure in schwefelsaurer Lsg., T. Åkerberg 31, 161.

d. Kupferabscheidung aus schwefelsauren Lsgg., J. Siegrist 26, 273.

**Reaktionsisochore**

F. Haber, St. Tolloczko 41, 436.

**Reaktionskinetik**

adiabatische (Geschw. d. chemischen Selbsterhitzung), G. Bredig, F. Epstein 42, 341.

d. Chlor-2-oxydzeretz. u. d. Reakt. m. OH', W. Bray 48, 217.

d. Kalium-per-manganat-Oxalsäurereakt., A. Skrabal 42, 1.

**Reaktionskinetik**

- d. Ozonzerfalls, St. Jahn 48, 260.
- d. Schwefel-3-oxymbildg. aus  $\text{SO}_2$  u. O m. Arsenoxyd ( $\text{As}^V$ ) als Katalysator, E. Berl 44, 267.
- v. Stickstoff-1-oxymbildg. u. -zersetz., K. Jellinek 49, 229.

**Reaktionsmechanismus**

- zwischen Chlorat u. Chlorwasserstoff, W. Bray 48, 238.
- d. Chlor-2-oxzydzeretz. u. d. Reakt. m.  $\text{OH}'$ , W. Bray 48, 217.
- d. Einw. v. Sauerstoff, Kohlen-2-oxyd, Wasserdampf auf Kohlenstoff, P. Farup 50, 276.
- bei Oxydation m. gasförmigem Sauerstoff, W. Manchot, J. Herzog 27, 397.
- v. Oxydationsprozessen, Primäroxidtheorie, A. Skrabal 42, 60.
- d. Ozonzerfalls, St. Jahn 48, 260.
- d. Redukt. v. Kalium-per-manganat durch Oxalsäure, R. Ehrenfeld 33, 117.
- d. Redukt. v. Kalium-per-manganat m. Oxalsäure, A. Skrabal 42, 1.
- zwischen Salpetersäure u. Jodwasserstoff, A. Eckstädt 29, 51.

**Reaktionsordnung**

- bei Elektrolyse v. Oxalsäurelsg., T. Åkerberg 31, 169.
- d. Kalium-per-manganat-Oxalsäurereakt., A. Skrabal 42, 1.
- d. Kalium-per-manganat-Oxalsäurereakt., R. Ehrenfeld 33, 117.
- bei Oxydationen durch gasförmigen Sauerstoff, W. Manchot, J. Herzog 27, 397.
- d. Stickstoff-1-oxzydzerfalles, K. Jellinek 49, 229.

**Reaktionswärme s. Thermochemische Daten.****Reduktion**

- v. Jodaten u. Chloraten m. Hydraziniumsulfat, M. Schlötter 36, 184.
- v. Metalloxyden m. Wasserstoff, F. Glaser 36, 1.
- v. Uran-2-oxysalzen ( $\text{U}^{VI}$ ) durch d. Zinkreduktor, O. S. Pulman jr. 37, 113.

**Reduktion, elektrolytische**

- v. Salpetersäure in salzsaurer od. schwefelsaurer Lsg., J. Tafel 31, 289.
- Theorie, E. Müller 26, 8.
- v. Vanadiumsulfat ( $\text{V}^{IV}$ ), A. Piccini, K. Marino 32, 55.
- Verzögerung, E. Müller 26, 66.

**Reduktionsmittel**

- Begriff, Einteilung, C. Fredenhagen 29, 398.

**Reduktionstemperatur**

- v. Metalloxyden, F. Glaser 36, 1.

**Reduktions- u. Oxydationsketten s. Oxydationsketten u. Elemente, galvan.****Reduktor**

- Verh. v. Eisenchlorid im Zinkreduktor, D. L. Randall 48, 389.

**Reflexionsspektrum s. Spektralanalyse.****Refraktion s. Brechungsvermögen.****Registrierpyrometer**

- neue Form, N. S. Kurnakow 42, 184.

**Reibung, innere**

- v. Per-Chlorsäure-Wassergemischen, H. J. van Wyk 48, 44.
- flüssiger u. fester Stoffe, Abhängigkeit v. Covolumen, J. Traube 40, 377.



### Reibungskoeffizienten

v. Salpetersäure, F. W. Küster, R. Kremann 41, 12.

### Reinekes Salz s. Chromammine ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ )

2-Ammin-4-Rhodanato-Chrom-Kalium.

### Reststrom

bei Elektrolyse v. Salzschnmelzen, A. Helfenstein 23, 296.

bei Elektrolyse v. Salzschnmelzen, R. Lorenz 31, 385.

### Rhoda

Trenng. v. Brom, F. W. Küster, A. Thiel 35, 41.

### 2-Rhodanato-2-Äthylendiammin-Chromisalze s. Chromammine.

### Rhodanatokobaltlake

Darst., J. v. Zawidzki 22, 422.

A. Miolati 23, 240, s. auch Kobaltammine ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ).

### Rhoda

Bibliographie d. Doppel- u. Komplexsalze, H. Grossmann 37, 433.

v. Chromamminen, O. Nordenskjöld 1, 126.

v. Metallen, Verbb. m. organischen Basen, H. Grossmann, F. Hünseler 46, 361.

v. Metallen, Verbb. m. organischen Basen, H. Grossmann, B. Schück 50, 1.

Reakt. m. Eisenoxydsalzen ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), G. Krüss, H. Moraht 1, 399.

Verh. gegen Tellurverbb., A. Guthier 32, 48.

### Rhoda

### Rhoda

komplexbildende Kraft, Verhältnis z. Halogen- u. Cyanion, H. Grossmann 37, 428.

### Rhodansalze s. Rhoda u. Metallrhoda.

### Rhoda

Darst., A. Rosenheim, R. Cohn 27, 288.

Darst. d. Lösg., H. Grossmann, F. Hünseler 46, 365.

Isomerie in Kobaltamminen ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ), A. Werner 22, 97.

Salze u. Doppelsalze, A. Rosenheim, R. Cohn 27, 280.

### Rhoda

### Rhoda

Reindarst., S. M. Jörgensen 34, 82.

Trenng. v. Iridium, A. Piccini, L. Marino 27, 71.

### Rhoda

A. Piccini, L. Marino 27, 62.

### Rhoda

3-Ammin-3-Chloro-Rhoda, Isomerie, S. M. Jörgensen 5, 174.

5-Ammin-1-Chloro-Rhoda, Reindarst., S. M. Jörgensen 34, 82.

5-Ammin-1-Chloro-Rhoda-Rhoda-6-chlorid ( $\text{Rh}^{\text{III}}$ ), S. M. Jörgensen 5, 175.

6-Ammin-Rhoda-Rhoda-6-chlorid ( $\text{Rh}^{\text{III}}$ ), S. M. Jörgensen 5, 174.

### Rhoda-2-Ammonium-5-chlorid ( $\text{Rh}^{\text{III}}$ )

( $\text{NH}_4$ )<sub>2</sub>RhCl<sub>5</sub>·H<sub>2</sub>O, Th. Wilm 2, 52.

### Rhoda-3-Ammonium-6-chlorid ( $\text{Rh}^{\text{III}}$ )

( $\text{NH}_4$ )<sub>3</sub>RhCl<sub>6</sub>·1 $\frac{1}{2}$ ·H<sub>2</sub>O, Th. Wilm 2, 52.

**Rhodium-4-Ammonium-6-chlorid-1-nitrat** (Rh<sup>III</sup>)(NH<sub>4</sub>)<sub>3</sub>RhCl<sub>6</sub>, NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub>, Th. Wilm 2, 55.**Rhodium-1-Ammonium-2-sulfat-12-Hydrat** (Rh<sup>III</sup>)

Darst., Krystallform usw., A. Piccini, L. Marino 27, 67.

**Rhodiumbasen**

Konstit., S. M. Jørgensen 2, 279.

**Rhodium-1-Cäsium-2-sulfat-12-Hydrat** (Rh<sup>III</sup>)

Darst., Krystallform, A. Piccini, L. Marino 27, 68.

**Rhodium-1-Kalium-2-sulfat-12-Hydrat** (Rh<sup>III</sup>)

Darst., Krystallform, A. Piccini, L. Marino 27, 68.

**Rhodiumlegierungen s. Legierungen v. Rhodium.****Rhodium-1-Rubidium-2-sulfat-12-Hydrat** (Rh<sup>III</sup>)

Darst., Krystallform, A. Piccini, L. Marino 27, 65.

**Rhodiumsulfat** (Rh<sup>III</sup>)

Verbb. m. Alkalisulfaten (Alaune), A. Piccini, L. Marino 27, 62.

**Rhodium-1-Thallium-2-sulfat-12-Hydrat** (Rh<sup>III</sup>)

Darst., Eigensch., Krystallform, A. Piccini, L. Marino 27, 68.

**Rhodochromverbindungen s. Chromammine** (Cr<sup>III</sup>).**Rhodosoehromverbindungen s. Chromammine** (Cr<sup>III</sup>).**Riebeckit**

Einw. v. Ammoniumchlorid, F. W. Clarke, G. Steiger 29, 347.

**Röntgenstrahlen**

z. Durchleuchten v. Porzellan, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 198.

**Rohrzucker**

Inversionsgeschw. in Lösgg. v. Fluorwasserstoffsäure u. Kieselfluorwasserstoffsäure, E. Deussen 44, 306.

Lösl. in Aceton-Wassergemischen, W. Herz, M. Knoch 41, 321.

**Rosolsäure**

Indikator f. Neutralisationsmethth., J. Wagner 27, 141.

**Rost**

Lösl. in Fluorwasserstoffsäure, Chlorwasserstoffsäure u. Säuregemischen, E. Deussen 44, 411.

**Roussins Salz**4-Eisen-1-Kalium-7-nitroso-3-sulfid Fe<sub>4</sub>(NO)<sub>7</sub>S<sub>3</sub>K, Darst., Analyse, L. Marchlewski, J. Sachs 2, 178.**Rubidium**

Atomgew., Intern. Atomgewichtsausschufs 1905 43, 8.

Best. als Hydro-sulfat, P. E. Browning 29, 140.

Darst. durch Erhitzen d. Carbonates m. Magnesium, E. Graefe, M. Eckardt 22, 158.

Lösl. in Quecksilber, W. Kerp, W. Böttger, H. Winter 25, 32.

Reindarst., H. L. Wells 4, 345.

**Rubidium-Aluminium** (in Doppelsalzen) s. Aluminium-Rubidium.**Rubidiumamalgam s. Legg. v. Rubidium m. Quecksilber.****Rubidium-Arsen** (in Doppelsalzen) s. Arsen-Rubidium.**Rubidiumazid**

Darst., Krystallform, L. M. Dennis, C. H. Benedict, A. C. Gill 17, 20, 24.

**Rubidiumborat** ( $\text{Rb}_2\text{B}_4\text{O}_7$ )

A. Reischle 4, 174.

**Rubidium-meta-borat**

3-Hydrat, A. Reischle 4, 173.

**Rubidium-3-bromid**

H. L. Wells, H. L. Wheeler 1, 451.

**Rubidium-2-bromid-1-jodid**

H. L. Wells, H. L. Wheeler 1, 450.

**Rubidium-Brom-Molybdänit** s. **Molybdän-Rubidium-oxy-bromid** ( $\text{Mo}^V$ ).**Rubidiumcarbonat**Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{Rb}_2\text{CO}_3 + \text{SiO}_2 \rightleftharpoons \text{RbSiO}_3 + \text{CO}_2$ , Dissoziation im fl. Zustand, N. M. v. Wittorf 39, 187.Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{Rb}_2\text{CO}_3 + \text{WO}_3 \rightleftharpoons \text{Rb}_2\text{WO}_4 + \text{CO}_2$  u.  
 $\text{Rb}_2\text{CO}_3 + \text{V}_2\text{O}_5 \rightleftharpoons 2\text{RbVO}_3 + \text{CO}_2$ ,

D. G. Gerassimoff 42, 329.

**Rubidium-Cer** (in Doppelsalzen) s. **Cer-Rubidium**.**Rubidiumchlorid**

Färbung, dilute, L. Wöhler, H. Kasarnowski 47, 353.

Smp., K. Hüttner, G. Tammann 43, 215.

Verb. m. Arsenoxyd ( $\text{As}^{\text{III}}$ ), H. L. Wheeler 4, 456.**Rubidium-1-chlorid-2-bromid**

H. L. Wells, H. L. Wheeler 1, 452.

**Rubidium-2-chlorid-1-bromid**

H. L. Wells, H. L. Wheeler 1, 452.

**Rubidium-1-chlorid-1-bromid-1-jodid**

H. L. Wells, H. L. Wheeler 1, 451.

**Rubidium-1-Hydro-1-chlorid-1-jodat** $\text{RbCl} \cdot \text{HJO}_3$ , H. L. Wheeler 2, 441.

Krystallform, S. L. Penfield 2, 447.

**3-Rubidium-2-Hydro-3-chlorid-2-jodat** $\text{Rb}_3\text{Cl}_2(\text{HJO}_3)_2$ , H. L. Wheeler 2, 442.**Rubidium-2-chlorid-1-jodid**

H. L. Wells, H. L. Wheeler 1, 451.

**Rubidium-2-chlorid-3-jodid**

H. L. Wells, H. L. Wheeler 2, 257.

**Rubidium-Chlor-Molybdänat** s. **Molybdän-Rubidium-oxy-chlorid** ( $\text{Mo}^V$ ).**Rubidium-Chrom** (in Doppelsalzen) s. **Chrom-Rubidium**.**Rubidium-Eisen** (in Doppelsalzen) s. **Eisen-Rubidium**.**Rubidiumfluorid**

Darst., Gefrierpp. d. Lösgg., H. Eggeling, J. Meyer 46, 174.

**Rubidium-1-Hydro-2-fluorid**

Darst., Gefrierpp. d. Lösgg., H. Eggeling, J. Meyer 46, 174.

**Rubidium-2-Hydro-3-fluorid**

H. Eggeling, J. Meyer 46, 174.

**Rubidiumfluorjodat** $\text{RbJO}_3\text{F}$ , Darst., Krystallform, R. F. Weinland, O. Lauenstein 20, 35.**Rubidium-Hydro-fluorjodat**  $\text{RbH}(\text{JO}_2\text{F})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ 

R. F. Weinland, O. Köppen 22, 260.

**Rubidium-*Hydro*-fluorphosphat**  $(\text{RbO})\text{P}(\text{OH})_2\text{F}$ 

Darst., Krystallform, R. F. Weinland, J. Alfa 21, 47.

**Rubidium-*Hydro*-fluorselenat**  $\text{Rb}_2\text{HF}_2\text{Se}_2\text{O}_7 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 

R. F. Weinland, J. Alfa 21, 57.

**Rubidium-*Hydro*-fluorsulfat**  $\text{Rb}_2\text{HF}_2\text{S}_2\text{O}_7 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 

R. F. Weinland, J. Alfa 21, 58.

**Rubidium-*Hydro*-fluor- $\gamma$ -thionat**  $\text{Rb}_2\text{F}_2\text{S}_3\text{O}_8 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ 

2-Hydrat, R. F. Weinland, J. Alfa 21, 65.

**Rubidium-*Hydro*-fluortellurat**  $\text{Rb}_2\text{F}_2\text{TeO}_6 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ 

R. F. Weinland, J. Alfa 21, 62.

**Rubidiumfluoxypermolybdätnat**

A. Piccini 1, 58.

**Rubidium-Iridium** (in Doppelsalzen) s. Iridium-Rubidium.

**Rubidiumjodat**

Darst., Eigensch., Lösl., H. L. Wheeler 2, 439.

Verh. gegen Fluorwasserstoffsäure, R. F. Weinland, O. Lauenstein 20, 35.

**Rubidium-1-*Hydro*-2-jodat**

H. L. Wheeler 2, 439.

**Rubidium-2-*Hydro*-3-jodat**

H. L. Wheeler 2, 440.

**Rubidiumjodat, fluoriertes**  $\text{RbJO}_2\text{F}$ ,

Darst., Krystallform, R. F. Weinland, O. Lauenstein 20, 35.

**Rubidium-1-*Hydro*-2-jodat-4-Fluorwasserstoff**

R. F. Weinland, O. Köppen 22, 260.

**Rubidiumjodid**

Gleichgew. m. Jodlsgg. in Benzol, A. Hamburger, R. Abegg 50, 419.

Leitverm., elektr., d. Lsgg. in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 161.

Molekulargew. in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 223.

Verb. m. Arsenoxyd ( $\text{As}^{\text{III}}$ ), H. L. Wheeler 4, 457.

**Rubidium-3-jodid**

H. L. Wells, H. L. Wheeler 1, 450.

Gleichgew. m. Jodlsgg. in Benzol, Existenzbedingg., A. Hamburger, R. Abegg 50, 419.

**Rubidium-7-jodid**

Gleichgew. m. Jodlsgg. in Benzol, Existenzbedingg., A. Hamburger, R. Abegg 50, 419.

**Rubidium-9-jodid**

Gleichgew. m. Jodlsgg. in Benzol, Existenzbedingg., A. Hamburger, R. Abegg 50, 419.

**Rubidium-*poly*-jodide**

Gleichgew. m. Jodlsgg. in Benzol, Existenzbedingg., A. Hamburger, R. Abegg 50, 419.

**Rubidium-2-Kalium-5-bromid**

A. Gutbier, C. Trenkner 45, 180.

**Rubidium-Kobalt** (in Doppelsalzen) s. Kobalt-Rubidium.

**Rubidium-Kupfer** (in Doppelsalzen) s. Kupfer-Rubidium.

**Rubidium-Mangan** (in Doppelsalzen) s. Mangan-Rubidium.

**Rubidiummolybdat**, chloriertes s. Molybdän-Rubidium-oxy-chlorid ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ ).

**Rubidiummolybdat**, bromiertes s. Molybdän-Rubidium-oxy-bromid ( $\text{Mo}^{\text{VI}}$ ).

**Rubidium-Nickel** (in Doppelsalzen) s. Nickel-Rubidium.

**Rubidium-Niob** (in Doppelsalzen) s. Niob-Rubidium.

**Rubidiumoxyd**

Avidität z. Säureanhydriden, D. G. Gerassimoff 42, 329.

Lösl. in Boroxydschmelzen, W. Guertler 40, 280.

**Rubidium-2-Hydro-1-phosphat**

Verb. m. Fluorwasserstoff  $\text{RbH}_2\text{PO}_4 \cdot \text{HF}$ , R. F. Weinland, J. Alfa 21, 47.

**Rubidium-12-Quecksilber**

Darst., Lösl., Existenzgeb., W. Kerp, W. Böttger, H. Winter 25, 29.

**Rubidium-Rhodium** (in Doppelsalzen) s. Rhodium-Rubidium.

**Rubidium-Ruthenium** (in Doppelsalzen) s. Ruthenium-Rubidium.

**3-Rubidium-1-Hydro-2-selenat**

Verb. m. Fluorwasserstoff  $\text{Rb}_3\text{H}(\text{SeO}_4)_2 \cdot 2\text{HF}$ , R. F. Weinland, J. Alfa 21, 57.

**Rubidium-Silicium** (in Doppelsalzen) s. Silicium-Rubidium.

**Rubidium-meta-silikat**

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{Rb}_2\text{SiO}_3 + \text{CO}_2 \rightleftharpoons \text{Rb}_2\text{CO}_3 + \text{SiO}_2$ , N. M. v. Wittorf 39, 187.

**Rubidiumsulfat**

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{Rb}_2\text{SO}_4 + \text{WO}_3 \rightleftharpoons \text{RbWO}_4 + \text{SO}_3$  u.

$\text{Rb}_2\text{SO}_4 + \text{V}_2\text{O}_5 \rightleftharpoons 2\text{RbVO}_4 + \text{SO}_3$ ,

D. G. Gerassimoff 42, 329.

Smp., Umwandlungsp., Schmelz- und Umwandlungswärme, K. Hättner, G. Tammann 43, 215.

**3-Rubidium-1-Hydro-2-sulfat**

Verb. m. Fluorwasserstoff:  $\text{Rb}_3\text{H}(\text{SO}_4)_2 \cdot 2\text{HF}$ , R. F. Weinland, J. Alfa 21, 53.

**2-Rubidium-2-sulfid**

Gleichgew. m. Schmelzen, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 48, 305.

**2-Rubidium-3-sulfid**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 48, 305.

**2-Rubidium-4-sulfid**

Gleichgew. m. Schmelzen, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 48, 305.

**2-Rubidium-5-sulfid**

W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 50, 70.

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 48, 305.

**2-Rubidium-6-sulfid**

Gleichgew. m. Schmelzen, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 48, 305.

**Rubidium-1-Hydro-1-sulfid**

W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 48, 300.

**Rubidiumsulfide**

Gleichgew. gegen Schwefeldampf im Wasserstoff- u. Stickstoffstrom, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 50, 69.

**Rubidium-poly-sulfide**

Erstarrungslin., Gleichgew., heterog., v. Sulfid-Schwefelgemischen, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 48, 301.

**2-Rubidium-1-sulfid-4-Hydrat**

W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 48, 299.

**2-Rubidium-2-sulfid-(0-)-1-Hydrat**

W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 50, 70.

**2-Rubidium-3-sulfid-1-Hydrat**

W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 50, 76.

**2-Rubidium-4-sulfid-2-Hydrat**

W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 48, 304.

**Rubidiumtellurat**

Verb. m. Fluorwasserstoff,  $\text{Rb}_2\text{TeO}_4 \cdot 2\text{HF} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ , R. F. Weinland, J. Alfa 21, 62.

**Rubidium-Thallium (in Doppelsalzen) s. Thallium-Rubidium.**

**Rubidium-thionat**

Verb. m. Fluorwasserstoff,  $\text{Rb}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{HF} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ , R. F. Weinland, J. Alfa 21, 65.

**Rubidium-Thorium (in Doppelsalzen) s. Thorium-Rubidium.**

**Rubidium-Vanadium (in Doppelsalzen) s. Vanadium-Rubidium.**

**Rubidium-meta-vanadinat**

Gleichgew. d. Reaktt.:  $2\text{RbVO}_3 + \text{SO}_2 \rightleftharpoons \text{Rb}_2\text{SO}_4 + \text{V}_2\text{O}_5$  u.  
 $2\text{RbVO}_3 + \text{CO}_2 \rightleftharpoons \text{Rb}_2\text{CO}_3 + \text{V}_2\text{O}_5$ ,

D. G. Gerassimoff 42, 329.

**Rubidium-Wismut (in Doppelsalzen) s. Wismut-Rubidium.**

**Rubidiumwolframat**

Gleichgew. d. Reaktt.:  $\text{Rb}_2\text{WO}_4 + \text{SO}_2 \rightleftharpoons \text{Rb}_2\text{SO}_4 + \text{WO}_3$  u.  
 $\text{Rb}_2\text{WO}_4 + \text{CO}_2 \rightleftharpoons \text{Rb}_2\text{CO}_3 + \text{WO}_3$ ,

D. G. Gerassimoff 42, 329.

**Rubidium-para-wolframat**

E. Schäfer 38, 173.

**2-Rubidium-5 wolframat**

E. Schäfer 38, 163.

**2-Rubidium-8 wolframat**

E. Schäfer 38, 164.

**Rubidium-Zink (in Doppelsalzen) s. Zink-Rubidium.**

**Rührgeschwindigkeit**

Einfl. auf Auflösungsgeschw. fester Körper, L. Bruner, St. Tolloczko 35, 23.

Einfl. bei elektrolyt. Abscheidung v. Kupfer, J. Egli 30, 63.

Einfl. auf elektrolyt. Zersetz. v. Oxalsäure, T. Akerberg 31, 185.

**Ruthenium**

Hydrosol, Darst. durch Akrolein, N. Castoro 41, 131.

Reindarst., Best., Verbb. m. Halogenen, Doppelsalze derselben, A. Gutbier  
 C. Trenkner 45, 166.

**Ruthenium-2-Ammonium-5-bromid ( $\text{Ru}^{\text{III}}$ )**

A. Gutbier, C. Trenkner 45, 180.

**Rutheniumbromid ( $\text{Ru}^{\text{II}}$ )**

Versuche z. Darst., A. Gutbier, C. Trenkner 45, 177.

**Rutheniumbromid ( $\text{Ru}^{\text{III}}$ )**

A. Gutbier, C. Trenkner 45, 178.

**Ruthenium-3-bromid-7-Ammoniak ( $\text{Ru}^{\text{III}}$ )**

A. Gutbier, C. Trenkner 45, 182.

**Ruthenium-2-Cäsium-5-bromid (Ru<sup>III</sup>)**

A. Gutbier, C. Trenkner 45, 181.

**Ruthenium-2-Cäsium-5-chlorid (Ru<sup>III</sup>)**

A. Gutbier, C. Trenkner 45, 175.

**Ruthenium-2-Chinololinium-5-chlorid (Ru<sup>III</sup>)**

C. Renz 36, 105.

**Rutheniumchlorid (Ru<sup>II</sup>)**

Versuche z. Darst., Existenz, A. Gutbier, C. Trenkner 45, 170.

**Rutheniumchlorid (Ru<sup>III</sup>)**

Darst., Doppelsalze, A. Gutbier, C. Trenkner 45, 174.

**Rutheniumchlorid (Ru<sup>IV</sup>)**

Nichtexistenz, A. Gutbier, C. Trenkner 45, 176.

**Rutheniumhydrosol s. Ruthenium, Hydrosol.****Rutheniumhydroxyd (Ru<sup>III</sup>)**

A. Gutbier, F. Ransohoff 45, 258.

**Rutheniumjodid (Ru<sup>III</sup>)**

A. Gutbier, C. Trenkner 45, 181.

**Ruthenium-3-jodid-7-Ammoniak (Ru<sup>III</sup>)**

A. Gutbier, C. Trenkner 45, 182.

**Rutheniumlegierungen s. Legierungen v. Ruthenium.****Rutheniumoxyd (Ru<sup>II</sup>)**

Nichtexistenz, A. Gutbier, F. Ransohoff 45, 248.

**Ruthenium-2-oxyd (Ru<sup>IV</sup>)**

Darst., Hydrate, A. Gutbier, F. Ransohoff 45, 257.

**Ruthenium-4-oxyd**

A. Gutbier, F. Ransohoff 45, 258.

**2-Ruthenium-3-oxyd (Ru<sup>III</sup>)**

Versuch s. Darst., A. Gutbier, F. Ransohoff 45, 248.

**2-Ruthenium-5-oxyd**

Nichtexistenz, A. Gutbier, F. Ransohoff 45, 258.

**4-Ruthenium-9-oxyd**

Nichtexistenz, A. Gutbier, F. Ransohoff 45, 258.

**Ruthenium-2-Rubidium-5-bromid (Ru<sup>III</sup>)**

A. Gutbier, C. Trenkner 45, 180.

**Ruthenium-2-Rubidium-5-chlorid (Ru<sup>III</sup>)**

A. Gutbier, C. Trenkner 45, 175.

**S****Säuren**

Affinitätsbest. nach neuer Methode, M. C. Lea 6, 369.

Best., jodometrisch, C. F. Walker, D. H. N. Gillespie 19, 194.

Best., jodometrisch, F. Fessel 23, 67.

Best., jodometrisch, G. Jörgensen 24, 188.

Best. d. Neutralisationsp. durch Leitfähigkeitsmess., F. W. Küster,  
M. Grütters, W. Geibel 42, 225.Best. d. Neutralisationsp. durch Leitfähigkeitsmess., F. W. Küster,  
M. Grütters 35, 454.

**Säuren**

- Einw. auf Plastizität v. Tonen, P. Rohland 41, 328.  
 Molekularvol. in Lösg. u. Bez. z. Atomvol. d. Elemente, J. Traube 3, 11.  
 Reindarst. für Atomgewichtsbest., Th. W. Richards 1, 158.  
 Trenng. u. Nachw. in qual. Analyse, R. Abegg, W. Herz 23, 236.  
 Umsetzungsreaktt. in fl. Ammoniak, E. C. Franklin 46, 1.

**Oxy-Säuren**

- Valenzstruktur, R. Abegg 39, 364.

**Per-Säuren**

- Bildg., Konstit., P. Melikoff, L. Pissarjewsky 18, 59.  
 Katalyse d. Salze, L. Pissarjewsky 32, 341.  
 Konstit., P. Melikoff, L. Pissarjewsky 19, 411.  
 Potentiale, C. Fredenhagen 29, 446.

**Pseudo-Säuren**

- anorganische, A. Hantzsch 30, 322.

**Thio-Säuren s. Thiosäuren.****Säuren, komplexe s. Komplexsäuren.****Säuren, organische**

- Einw. auf Molybdänsäure u. Wolframsäure, A. Rosenheim 4, 354.  
 Einw. auf Platinoxide, L. Wöhler 40, 442.  
 Verh. gegen Zirkoniumnitratlsg., A. Mandl 37, 256.

**Säuren, schwefelhaltige**

- Komplexbildg., A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 231.

**Salicylaldehyd**

- Verb. m. Molybdänsäure, A. Rosenheim, A. Bertheim 34, 440.

**Salicylsäure**

- Verteilungskoeff. zwischen Ws. u. Benzol bzw. Chloroform, S. W. Hendrixson 13, 78.

**Salicylsäureäthylester**

- Verb. m. Molybdänsäure, A. Rosenheim, A. Bertheim 34, 441.

**Salicylsäuremethylester**

- Verb. m. Molybdänsäure, A. Rosenheim, A. Bertheim 34, 440.

**Salicylsäurephenylester**

- Molekulargew. in Kohlen-2-sulfid, H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 422.

**Salpeter s. Kaliumnitrat.****Salpetersäure**

- Best., maßanalytisch, m. Ferrosulfat, J. K. Phelps 33, 357.  
 Dampfdichte d. Hydrate, H. Erdmann 32, 429.  
 Darst. d. absoluten Salpetersäure, F. W. Küster, S. Münch 43, 350.  
 Darst. reiner chlorfreier Salpetersäure, W. Hempel, H. Thiele 11, 91.  
 Dichte, Einfl. v. Stickstoff-2-oxyd, L. Marchlewski 1, 377.  
 Doppelsalze, R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 359.  
 Einw. auf Jodwasserstoff, Reaktionsmechanismus, A. Eckstädt 29, 51.  
 Färbungen, L. Marchlewski 1, 368.  
 Gleichgew. m. Kaliumnitrat (Ammoniumnitrat) u. Ws., Lösungsmittel für Salze, E. Groschuff 40, 1.  
 Gleichgew. m. Quecksilberoxyd ( $\text{Hg}^{\text{I}}$ ) u. Ws., Syst.  $\text{Hg}_2\text{O}-\text{N}_2\text{O}_5-\text{H}_2\text{O}$ , A. J. Cox 40, 174.



**Salpetersäure**

Gleichgew. m. Quecksilberoxyd ( $Hg^{II}$ ) u. Ws., Existenzgeb. d. Quecksilbernitrate, A. J. Cox 40, 159.

Gleichgew. m. Wismutoxyd u. Ws., G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 342.

Hydrate, H. Erdmann 32, 431.

Hydrate, Verdampfung, Reibungskoeff., Gefrierpp., Leitverm., Volumenänderungen, F. W. Küster, R. Kremann 41, 1.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 21.

Redukt. durch Elektrolyse in salzsaurer od. schwefelsaurer Lsg., Einfl. v. Kathodenmaterial, Konz., Schwefelsäure, Stromausbeute, J. Tafel 31, 389.

Verh. d. salpetrigen S. z. Salpetersäure, L. Marchlewski 2, 18.

**Ortho-Salpetersäure**

Darst., Sdp., Smp., Konstit., H. Erdmann 32, 433.

Nichtexistenz, F. W. Küster, R. Kremann 41, 6.

**Per-Salpetersäure**

Entstehung bei d. Elektrolyse v. salpetersaurer Silbernitratlsg., O. Šulc 12, 180.

**Salpetersäure, achtbasische**

Konstit., Smp., H. Erdmann 32, 434.

Nichtexistenz, F. W. Küster, R. Kremann 41, 12.

**Salpetersäure, dreibasische**

Identität m. Salpetersäure-1-Hydrat, F. W. Küster, R. Kremann 41, 18.

Konst., Smp., H. Erdmann 32, 434.

**Salpetersäure, fünfbasische s. Ortho-Salpetersäure.****Salpetersäure, vierbasische**

Konstit., Sdp., Smp., H. Erdmann 32, 435.

Nichtexistenz, F. W. Küster, R. Kremann 41, 18.

**Salpetersäuregel**

v. Wismutnitrat, G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 356.

**Salpetersäure-0,5-Hydrat**

Konstit., Sdp., Smp., H. Erdmann 32, 435.

**Salpetersäure-1-Hydrat**

Konstit., Smp., H. Erdmann 32, 434.

Smp., Gleichgew. m. Lsg., Gefrierpunktserniedrigung durch Pikrinsäure, F. W. Küster, R. Kremann 41, 23.

**Salpetersäure-1,5-Hydrat**

Darst., Smp., Konstit., H. Erdmann 32, 434.

**Salpetersäure-2-Hydrat**

Darst., Smp., Sdp., Konstit., H. Erdmann 32, 433.

**Salpetersäure-3-Hydrat**

Smp., Gleichgew. m. Lsg., Gefrierpunktserniedrigung durch Essigsäure, F. W. Küster, R. Kremann 41, 23.

**Salpeterschwefelsäure**

Einw. auf Cu, Hg, Pb, J. Tafel 31, 310.

**Salpetrige Säure**

Best. m. Ammoniumchlorid, A. Werner, A. Klein 14, 36.

**Salpetrige Säure**

Best. m. Harnstoff, A. Rosenheim, I. Koppel 17, 39.

Bildg. bei Redukt. v. Salpetersäure durch Elektrolyse, Einfl. auf Stromausbeute, J. Tafel 31, 306, 316.

Dynamik d. Reakt. m. Jodwasserstoff, A. Eckstädt 29, 68.

Existenz in wässr. Lsg., L. Marchlewski 5, 88.

Leitverm. d. wässr. Lsg., L. Marchlewski 5, 89.

Verh. z. Salpetersäure, L. Marchlewski 2, 18.

Zersetz. in Lsgg. v. Salpetersäure, B. Liljensstern, L. Marchlewski 5, 288.

**Hypo-Salpetrige Säure**

Darst., Salze, Analysen, Verh. gegen Oxydationsmittel, A. Kirschner 16, 424.

**Salpetrigsäureanhydrid s. 2-Stickstoff-3-oxyd.****Salpetrigsaure Salze s. Nitrite u. Metallnitrite.****Salzablagerungen, ozeanische**

Bildungsverhältnisse, J. H. van't Hoff 47, 244.

**Salze**

Dichte im geschm. Zustand, E. Brunner 38, 350.

Einw. auf d. Plastizität v. Tonen, P. Rohland 41, 328.

Elektrolyse geschm. Salze, R. Lorenz 31, 385.

Elektrolyse geschm. Salze, G. Bodländer 32, 285.

Elektrolyse geschm. Salze, R. Lorenz 32, 289.

Kapillaritätskonst. u. Dichte beim Smp., S. Motylewski 38, 410.

Leitverm. d. Lsgg. in konzentrierter Schwefelsäure, P. Walden 29, 384.

Lösl. analoger Salze, W. O. Rabe 31, 154.

v. Per-Säuren, Geschw. d. katalytischen Zersetz., Spaltung in Lsg., L. Pissarjewsky 32, 341.

Umsetzungsreaktt. in fl. Ammoniak, E. C. Franklin 46, 1.

Zersetzungsspann. in geschm. Zustände, R. Lorenz 25, 496.

s. auch Elektrolyte.

**Salze, saure**

d. Salpetersäure, E. Groschuff 40, 1.

**Salzlager s. Salzablagerung.****Salzsäure s. Chlorwasserstoffsäure.****Salzsole**

Best. d. Gehaltes v. Brom, P. Jannasch, K. Aschoff 5, 10.

**Salzsole, Kreuznacher**

Analyse, P. Jannasch, K. Aschoff 1, 246.

**Samarium**

Atomgew., W. Wild 38, 195.

Atomgew., Internat. Atomgewichtsausschuß 1905 43, 3.

Atomgew., O. Brill 47, 472.

Atomgewichtsbest. durch mafsanalyt. Best. d. v. Oxyd gebundenen Schwefelsäure, W. Feit, K. Przibylla 50, 259.

Atomvol., Molekularvol. d. Salze, Stellung im periodischen Syst., C. Benedicks 39, 41.

Bibliographie, R. J. Meyer 43, 416.

Emissionsspektrum, Trenng. v. Eu u. Gd, G. Eberhard 45, 374.

Z. f. anorg. Chemie. Generalregister.

32

**Samarium**

Nachweis, mikroskopischer, R. J. Meyer 83, 87.

Trenng. v. d. seltenen Erden a. Monazit, R. Marc 88, 123.

**Samarium-meta-borat**

Bildg. aus Schmelzen, W. Guertler 40, 247.

**Samariumoxyd**

Darst. aus Monazit, W. Feit, K. Przibylla 43, 202.

Gleichgew., heterog., m. Boroxyd in Schmelzen, W. Guertler 40, 247.

**Samarium-Schwefelsäure s. Samarium-Hydro-sulfat.****Samariumsulfat**

Zersetz. durch Hitze, O. Brill 47, 464.

**Samarium-3-Hydro-3-sulfat**

B. Brauner, J. Picek 88, 381.

**2-Samarium-2-oxy-1-sulfat**

O. Brill 47, 471.

**Sauerstoff**

Aktivierung durch Cersalze ( $\text{Ce}^{\text{III}}$ ), E. Baur 30, 251.

Aktivierung durch Eisenoxyd ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ ), W. Manchot 27, 420.

Atomgewichtsbest., J. Thomsen 11, 20.

Best. in Blei, G. Lunge, E. Schmid 2, 451.

Best. in d. Luft u. in Lsg., D. A. Kreider 13, 418.

Best. d. z. Oxydation organischer Substanzen erforderlichen Sauerstoffs, J. K. Phelps 16, 98.

Bildg. bei d. Elektrolyse v. Chlorwasserstoffsäure, F. Haber, S. Grinberg 16, 209.

Bildg. bei Erhitzen v. Kupfer-meta-borat ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ ), W. Guertler 38, 456.

Dichte, J. Thomsen 12, 14.

Einw. d. Gemisches m. Kohlen-2-oxyd (Rauchgas) auf Chloride, F. Haber, St. Tolloczko 41, 420.

Einw. auf Kupfer-Zinnlegg., E. Heyn, O. Bauer 45, 52.

Einw. auf Stickstoffoxyd, G. Lunge, G. Porschnew 7, 224.

Energie, freie u. Wärmetönung d. Reakt.:  $\text{O} + \text{H}_2 = \text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{O} + \text{CO} = \text{CO}_2$ ,  $\text{C} + \text{O} = \text{CO}$ ,  $\text{C} + \text{O}_2 = \text{CO}_2$ ,  $\text{O}_2 + \text{N}_2 = 2\text{NO}$ , H. v. Jüptner 42, 235.

Entladungspotential an verschiedenen Anoden, A. Coehn, Y. Osaka 34, 86.

Explosion m. Wasserstoff, Gleichgew. d. Reakt.  $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons \text{H}_2\text{O}_2$ , K. Finkh 45, 118.

Gaskette m. Wasserstoff, V. Czepinski 30, 1.

Gaskette m. Wasserstoff, E. Bose 30, 406.

Gaskette m. Wasserstoff, R. Lorenz 31, 275.

Geschw. d. Reakt.:  $\text{O}_2 + 2\text{SO}_2 = 2\text{SO}_3$ , m. Arsenoxyd ( $\text{As}^{\text{V}}$ ) als Katalysator, Einfl. v. Temp., Wasserdampf, Gasen usw., E. Berl 44, 267.

Gleichgew. m. Kupfer (Erstarrungslin., Kleingefüge d. Gemische), E. Heyn 39, 1.

Gleichgew. m. Wasserstoff, K. Bornemann 34, 29.

Gleichgew. m. Ozon, Kinetik d. Umsetzung, St. Jahn 48, 260.

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{N}_2 + \text{O}_2 = 2\text{NO}$ , W. Nernst 49, 213.

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{O}_2 + \text{N}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}$ , K. Jellinek 49, 229.

**Sauerstoff**

Gleichgew. d. Reakt.:  $N_2 + O_2 \rightleftharpoons 2NO$ , Best. aus Explosionsversuchen, K. Finkh 45, 120.

Gleichgew. d. Reakt.:  $N_2 + O_2 \rightleftharpoons 2NO$ , Berechnung aus Explosionsversuchen, W. Nernst 45, 126.

Grundlage d. Atomgeww., Th. W. Richards 28, 855.

Okklusion durch Palladium, L. Mond, W. Ramsay, J. Shields 16, 326.

Okklusion durch Platinschwarz, L. Mond, W. Ramsay, J. Shields 10, 178.

Oxydationskraft, Gleichgew. m.  $Tl^I$ - u.  $Tl^{III}$ -Salzen, Potential d. Sauerstoffelektrode, R. Abegg, J. F. Spencer 44, 379.

Oxydationsmechanismus d. gasförmigen Sauerstoffs, W. Manchot, J. Herzog 27, 397.

Potential d. Sauerstoffelektrode, F. Crotonigo 24, 258.

Reaktt., qualitative, F. C. Phillips 6, 253.

Reaktionsgeschw. m. Kohlenstoff, P. Farup 50, 276.

Vorkommen in Mineralien, K. Hüttner 43, 8.

**Sauerstoff, aktiver**

Best., analyt., A. Piccini 1, 53.

s. auch Ozon.

**Sauerstoffelektrode**

A. Coehn, Y. Osaka 34, 100.

Potential in Ammoniaklsg., C. Frenzel 32, 337.

Potential in Eisensalzlsgg., C. Fredenhagen 29, 412.

**Sauerstoffionen**

Entladungspotential, F. Plzák 32, 385.

**Sauerstoffübertragung, pseudokatalytische**

C. Engler, L. Wöhler 29, 1.

**Scandium**

Bibliographie, R. J. Meyer 43, 416.

Stellung im period. Syst., B. Brauner 32, 6.

**Schlechtbildung s. Mischbarkeit, begrenzte****Schlammvulkan**

v. Achala, Untersuchung d. Auswurfsprodukte, P. Melikoff 19, 1.

**Schmelzdiagramme**

v. binären Systst., Best. durch thermische Analyse, G. Tammann 47, 289.

s. auch Schmelzpunkt, Gefrierpunkt, Erstarrungslinie.

**Schmelzpunkt**

Abhängigkeit v. Volumen, J. Traube 40, 878.

v. Acetylacetonaten, W. Biltz, J. A. Clinch 40, 220.

v. Aluminium, Magnesium, d. Verbb. u. Legg., G. Grube 45, 226.

v. Aluminium, Silber, d. Legg. u. Verbb., G. J. Petrenko 46, 49.

v. Aluminium, Wismut, Zinn u. den Al—Bi- u. Al—Sn—Legg., A. G. C. Gwyer 49, 311.

v. Ammonium-Hydro-nitraten, E. Groschuff 40, 1.

v. Antimon, Cadmium, d. Verbb. u. Legg., W. Treitschke 50, 217.

v. Antimon, Cadmium, Magnesium, Wismut, Zink, d. Verbb. u. Legg., G. Grube 49, 72.

v. Antimon, Nickel, d. Verbb. u. Legg., K. Lossew 49, 58.

**Schmelzpunkt**

- v. Antimon, Thallium u. d. Legg., R. S. Williams 50, 127.
- v. Antimon, Wismut u. d. Legg., K. Hüttner, G. Tammann 44, 131.
- v. Antimon, Zink u. d. Verbb. u. Legg., K. Mönkemeyer 43, 182.
- v. Antimon, Zink u. d. Legg., S. F. Zemtzuŋnyj 49, 384.
- v. Antimon, Zinn u. d. Legg., W. Reinders 25, 118.
- v. Arsenbromid ( $\text{As}^{\text{III}}$ ), P. Walden 29, 374.
- v. Bariumhydroxyd-8-Hydrat, O. Bauer 47, 401.
- v. Bariumnitrit, K. Arndt 27, 357.
- v. Berylliumacetylacetonat u. basischem Berylliumacetat, Ch. L. Parsons 40, 418.
- Best. m. Registrierpyrometer, N. S. Kurnakow 42, 184.
- v. Blei, Cadmium, Kalium, Natrium, Quecksilber, Wismut u. d. Legg., N. S. Kurnakow 23, 439.
- v. Blei, Cadmium, Quecksilber, Wismut, Zink, Zinn, N. A. Puschin 36, 206.
- v. Blei, Gold u. d. Verbb. u. Legg., R. Vogel 45, 11.
- v. Blei, Magnesium, d. Legg. u. Verbb., G. Grube 44, 117.
- v. Blei, Magnesium, Zinn, d. Verbb. u. Legg., N. S. Kurnakow, N. J. Stepanow 46, 177.
- v. Bleibromid ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ ), O. H. Weber 21, 333.
- v. Bleichlorid ( $\text{Pb}^{\text{II}}$ ), O. H. Weber 21, 322.
- v. Bleichlorid, Bleioxyd u. Gemischen, R. Ruer 49, 365.
- v. Bleichlorid-Kaliumchlorid- u. Bleichlorid-Natriumchloridgemischen, A. Appelberg 36, 63.
- v. Boraten d. Erdalkalimetalle u. d. Systst.  $\text{B}_2\text{O}_3$ — $\text{RO}(\text{R}=\text{Ca, Sr, Ba})$ , W. Guertler 40, 337.
- v. Cadmium u. Thallium u. Legg., N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 101.
- v. Cadmium, Gold, Verbb. u. Legg., R. Vogel 48, 333.
- v. Cadmium, Kupfer, d. Verbb. u. Legg., R. Sahmen 49, 301.
- v. Cadmiumbromid, O. H. Weber 21, 352.
- v. Cadmiumchlorid, O. H. Weber 21, 344.
- v. Cadmiumhalogeniden, R. Dietz 20, 262.
- v. Cäsium, M. Eckardt, E. Graefe 23, 379.
- v. Cäsium-2-chlorid-3-jodid, H. L. Wells, H. L. Wheeler 2, 257.
- v. Cäsium-3-halogeniden, H. L. Wells, H. L. Wheeler 1, 444.
- v. Cäsium-5-jodid, H. L. Wells, H. L. Wheeler 2, 255.
- v. Calciumsilikat, Natriumsilikat u. Gemischen, N. V. Kultaschew 35, 187.
- v. *Per*-Chlorsäure u. Hydraten, Smpp. v. *Per*-Chlorsäure, -Wassergemischen, H. J. van Wyk 48, 1.
- v. *Per*-Chlorsäurehydraten, H. J. van Wyk 32, 115.
- v. Eisen, Eisensulfid u. Gemischen, W. Treitschke, G. Tammann 49, 320.
- v. Eisen, Mangan u. d. Legg., M. Levin, G. Tammann 47, 136.
- v. Eisen, Nickel, Kobalt u. Ni—Fe- u. Co—Fe-Legg., W. Guertler, G. Tammann 45, 205.
- v. Eisen, Silicium, Verbb. u. Legg., W. Guertler, G. Tammann 47, 163.
- d. Elemente, Zusammenhang m. Ausdehnungskoeff., J. Traube 34, 421.

**Schmelzpunkt**

- v. Gold, Nickel u. d. Legg., M. Levin 45, 238.
- v. Gold, Thallium u. d. Legg., M. Levin 45, 31.
- v. Gold, Antimon, Wismut u. d. Au—Bi- u. Au—Sb-Legg., R. Vogel 50, 145.
- v. Gold, Zink, d. Verbb. u. Legg., R. Vogel 48, 319.
- v. Gold, Zinn, d. Verbb. u. Legg., R. Vogel 46, 60.
- v. Indium, A. Thiel 40, 321.
- v. Iridiumalaunen, L. Marino 42, 217.
- v. Jod, Brom u. Gemischen, P. C. E. Meerum Terwogt 47, 208.
- v. Jod u. Gemischen m. Kaliumjodid, A. Hamburger, R. Abegg 50, 481.
- v. Kalium, Natrium u. Verbb., N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 109.
- v. Kalium, Thallium u. Verbb., N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 87.
- v. Kalium-3-halogenide, H. L. Wells, H. L. Wheeler 1, 444.
- v. Kalium- u. Cäsiumnitrat, Th. W. Richards, E. H. Archibald 34, 370.
- v. Kalium-*Hydro*-nitraten, E. Groschuff 40, 7.
- v. Kaliumrhodanid, J. Milbauer 42, 434.
- v. Lithium, G. W. A. Kahlbaum 23, 220.
- v. Lithium-2-chlorid-3-jodid, H. L. Wells, H. L. Wheeler 2, 259.
- v. Magnesium, Silber, d. Verbb. u. Legg., S. F. Žemčužnyj 49, 400.
- v. Magnesium, Zinn, Thallium, d. Verbb. u. Legg., G. Grube 46, 78.
- v. Magnesiumbromid-2-Äther u. Magnesiumjodid-2-Äther, B. N. Menschutkin 49, 84.
- v. Mangan, Silicium, d. Verbb. u. Legg., F. Doerincel 50, 117.
- v. Natrium, Aluminium, Magnesium, Zink u. d. Legg. v. Na m. Al, Mg, Zn, C. H. Mathewson 48, 191.
- v. Natrium, Blei, Wismut, Cadmium, Antimon u. d. Verbb. u. Legg. v. Na—Pb, Na—Cd, Na—Bi, Na—Sb, C. H. Mathewson 50, 171.
- v. Natrium, Quecksilber, d. Verbb. u. Legg., A. Schüller 40, 385.
- v. Natrium, Thallium u. d. Verbb., N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 87.
- v. Natrium, Zinn u. d. Verbb. u. Legg., C. H. Mathewson 46, 94.
- v. Natrium-2-chlorid-3-jodid, H. L. Wells, H. L. Wheeler 2, 259.
- v. Natriumsulfat, -molybdänat, -wolframat u. d. binären u. ternären Gemischen (Mischkrystallen), H. E. Boeke 50, 355.
- v. Nickel, Silicium, d. Verbb. u. Legg., W. Guertler, G. Tammann 49, 93.
- v. Phosphorbromid ( $P^{III}$ ), A. C. Christomanos 41, 283.
- v. Phosphor-*oxy*-sulfid, T. E. Thorpe, A. E. Tutton 1, 6.
- v. Platin-2-Diäthylsulfidjodid ( $Pt^{II}$ ), K. A. Hofmann, W. O. Rabe 14, 294.
- v. Platin-2-Methyläthylsulfidjodid ( $Pt^{II}$ ), K. A. Hofmann, W. O. Rabe 14, 294.
- v. Pyridinverbb. v. Metallsalzen organischer SS., F. Reitsenstein 32, 298.
- v. Quecksilber, Thallium u. d. Verbb., N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 104.
- v. Quecksilber, Zinn u. Legg., H. J. van Heteren 42, 180.
- v. Quecksilberchlorid-Pyridinverbb. ( $Hg^{II}$ ), J. Schröder 44, 8.
- v. Quecksilberjodid-Triäthylsulfidjodid ( $Hg^{II}$ ), K. A. Hofmann, W. O. Rabe 14, 295.
- v. Quecksilberjodid-Trimethylsulfidjodid ( $Hg^{II}$ ), K. A. Hofmann, W. O. Rabe 14, 296.

**Schmelzpunkt**

- v. Rhodiumalaunen, A. Piccini, L. Marino 27, 62.
- v. Rubidium-2-chlorid-3-jodid, H. L. Wells, H. L. Wheeler 2, 258.
- v. Rubidium-3-halogeniden, H. L. Wells, H. L. Wheeler 1, 444.
- v. Rubidium- u. Cäsiumsulfiden u. d. Gemischen m. Schwefel, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 48, 297.
- v. Salpetersäurehydraten, H. Erdmann 32, 433.
- v. Salpetersäurehydraten u. Gemischen v. Salpetersäure u.  $\text{Ws.}$ , F. W. Küster, R. Kremann 41, 19.
- v. Salzen (K, Na, Li, Rb, Cs-Salze), Bestimmungsmeth., Daten, K. Hüttner, G. Tammann 48, 215.
- v. Silber, Thallium, Antimon, Wismut u. d. Legg. Ag—Tl, Ag—Bi, Ag—Sb, G. J. Petrenko 50, 183.
- v. Silber, Zink, d. Verbb. u. Legg., G. J. Petrenko 48, 347.
- v. Silberjodidnitrat, K. Hellwig 25, 175.
- v. Siliciumchlorid ( $\text{Si}^{\text{IV}}$ ), W. Becker, J. Meyer 43, 261.
- v. Stickstoff-oxy-chlorid ( $\text{N}^{\text{III}}$ ), J. W. van Heteren 22, 277.
- v. Stickstoff-1-oxy-1-fluorid, O. Ruff, K. Stäuber 47, 197.
- v. Stickstoff-1-oxyd u. Gemischen m. 2-Stickstoff-4-oxyd, N. v. Wirtorf 41, 85.
- v. Thallium, Aluminium, Kupfer u. d. Tl—Al u. Tl—Cu-Legg., F. Doerinkel 48, 185.
- v. Thallium, Zinn, N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 101.
- v. Wismut, Tellur, d. Verbb. u. Legg., K. Mönkemeyer 46, 415.
- v. Wismut u. Zinn, Einfl. d. Druckes, G. Tammann 40, 54.
- v. Wismut u. Gemischen m. Schwefel, A. H. W. Aten 47, 386.
- v. Zinkchlorid, H. S. Schultze 20, 383.
- v. Zinkchlorid u. Hydraten, F. Mylius, R. Dietz 44, 209.
- v. Zinkchlorid-Ammoniumchloridgemischen, S. Grünauer 39, 408.
- v. Zinkhalogeniden, R. Dietz 20, 252.
- s. auch Gefrierpunkt u. Erstarrungslinie.

**Schmelzpunktserniedrigung s. Gefrierpunktserniedrigung.**

**Schmelzpunktlinie s. Erstarrungslinie.**

**Schmelzwärme**

- v. Bleibromid, V. Czepinski 19, 255.  
O. H. Weber 21, 233.
- v. Bleichlorid, V. Czepinski 19, 251.  
O. H. Weber 21, 223.
- v. Cadmiumbromid, O. H. Weber 21, 354.
- v. Cadmiumchlorid, O. H. Weber 21, 349.
- v. Cäsium, M. Eckardt, E. Graefe 23, 380.
- v. Eisen, Silicium, d. Verbb. u. Legg., W. Guertler, G. Tammann 47, 163.
- v. Natriumwolframat u. Natriummolybdänat in binären Gemischen (Mischkrystallen), H. E. Boeke 50, 355.
- v. Salzen, Meth. d. Best., Daten, K. Hüttner, G. Tammann 43, 215.
- v. Silberchlorid, O. H. Weber 21, 338.
- v. Zink, V. Czepinski 19, 244.
- s. auch thermochemische Daten.

**Schönit**

Löslichkeitslin., Gleichgew., Darst. aus Kainit, W. Meyerhoffer 34, 147.

**Schwefel**

Abscheidung bei unvollständ. Verbrennung v. Schwefelwasserstoff (Vorlesungsversuch), J. Habermann 38, 101.

Atomgew., Th. W. Richards 1, 180.

Autoxydation, A. Harpf 39, 387.

Best. in Sulfiden durch Erhitzen im Sauerstoffstrom, P. Jannasch 6, 308.

Best. in Sulfiden durch Glühen im Sauerstoffstrom, P. Jannasch, H. Lehnert 12, 129.

Best. in Zink durch Absorption d. Schwefelwasserstoffs als Methylenblau, R. Funk 10, 50.

Einw. auf Blei- u. Wismutschmelzen, F. Roessler 9, 41.

Einw. auf Natriumamid, F. Ephraim 44, 188.

Einw. auf Silberschmelzen, F. Roessler 9, 84.

Gleichgew., heterog., d. Gemische m. Eisen, Erstarrungs-, Umwandlungslin., Kleingefüge, W. Treitschke, G. Tammann 49, 820.

Gleichgew., heterog., d. Gemische m. Rubidium- u. Cäsiumsulfid, Erstarrungslin., W. Biltz, E. Wilke-Dörfert 48, 297.

Gleichgew., heterog., d. Gemische u. Verbb. m. Wismut, Erstarrungslin., Kleingefüge, A. H. W. Aten 47, 386.

Lösl. in Acetonwassergemischen, W. Herz, M. Knoch 45, 263.

Lösl. in Kohlenstoff-2-sulfid, H. Arctowski 11, 274.

Lösl. in Methylenjodid, J. W. Betgers 3, 347.

Lösl. in Natriumsulfidlösgg. u. Kaliumhydroxyd, F. W. Küster, E. Heberlein 43, 56.

Lösl. d. verschied. Modifikatt. in organ. Lösungsmitteln, Umwandlungswärme, J. Meyer 33, 140.

Lösl. d. „unlöslichen“ Modifikat. in Kohlenstoff-2-sulfid, F. W. Küster 18, 366.

Lösgg. in Kohlenstoff-2-sulfid, Dichte, G. J. Pfeiffer 15, 194.

Mischbarkeit m. Tellur, A. Gutbier, F. Flury 32, 273.

Mischkryst. m. Selen, Erstarrungslin., Polymorphie, Umwdlg., Lösl. in CS<sub>2</sub>, Gleichgew. m. Lösgg., W. E. Ringer 32, 188.

Molekulargew. in Kohlenstoff-2-sulfid, H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 420.

Potential, R. Lucas 41, 214.

Potential in Natrium-poly-sulfidlösgg., F. W. Küster 44, 431.

Trenng. v. Selen, Kritik d. Methth. u. neue Meth., A. Gutbier, J. Lohmann 43, 390.

Umwdlg. d. löslichen in unlöslichen durch Erhitzen, F. W. Küster 18, 365.

**Schwefel, natürlicher**

Theorie d. Bildg., J. Habermann 38, 101.

**Schwefelammonium s. Ammoniumsulfid.****2-Schwefel-2-chlorid**

Einw. auf Molybdän u. Wolfram, E. F. Smith, V. Oberholtzer 5, 66.

Leitverm., Lösungsverm., P. Walden 25, 216.



**Schwefel-1-ox-2-chlorid**

Leitverm., Lösungsverm., P. Walden 25, 216.

**Schwefel-2-ox-2-chlorid**

Leitverm., Lösungsverm., P. Walden 25, 215.

**Schwefeldioxyd s. Schwefel-2-ox-2.****Schwefelharnstoff**

Einfl. auf d. Leitverm. v. Alkalisalzen, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 79.

Einfl. auf Leitverm. v. Elektrolyten, A. Hantzsch 25, 334.

Einfl. auf d. elektrische Leitverm. v. Salzen zweiwertiger Metalle, A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 18.

Verbb. m. Kupfersalzen ( $\text{Cu}^2$ ), A. Rosenheim, W. Stadler 49, 1.

Verbb. m. Salzen einwertiger Metalle, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 62.

Verbb. m. Salzen zweiwertiger Metalle, A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

**Schwefelkies s. Eisen-2-sulfid.****Schwefelkohlenstoff s. Kohlen-2-sulfid.****Schwefellegierungen s. Legierungen v. Schwefel.****Schwefelmetalle s. Metallsulfide.****Schwefeloxychlorid s. Schwefel-ox-2-chlorid.****Schwefel-2-ox-2**

Einw. auf Äthylamin u. Dimethylamin, H. Schumann 23, 60.

Einw. auf Ammoniak, H. Schumann 23, 48.

Einw. auf Kaliumrhodanid bei höherer Temp., J. Milbauer 49, 46.

Einw. auf Molybdänate, A. Rosenheim 7, 176.

Gleichgew. u. Reaktionsgeschw.  $\text{SO}_2 + \text{O} \rightleftharpoons \text{SO}_3$ , unter dem Einfl. v. Katalysatoren, F. W. Küster, Franke, Geibel 42, 453.

Gleichgew. u. Reaktionsgeschw.  $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{SO}_3$ , mit 2-Arsen-5-ox-2 als Katalysator, Einfl. v. Temp., Wasserdampf, Gasen usw., E. Berl 44, 267.

Lösungsmittel f. org. u. anorganische Stoffe, Leitverm. d. Lösgg., Dissoziationskonst., Molekulargew. d. gelösten Elektrolyte, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 145.

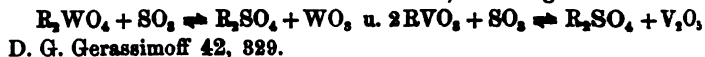
Molekulargew., Verdampfungswärme, Siedepunktserhöhung, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 212.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 22; 8, 53.

Verteilung zwischen Chloroform u.  $\text{Ws.}$ , J. McCrae, W. E. Wilson 35, 11. s. auch Schweflige Säure.

**Schwefel-3-ox-2**

Einw. auf Alkaliwolframate u. -vanadate, Gleichgew.:



Gleichgew. u. Reaktionsgeschw.  $\text{SO}_2 + \text{O} \rightleftharpoons \text{SO}_3$ ; Einfl. v. Katalysatoren u. Feuchtigkeit, F. W. Küster, Franke, Geibel 42, 453.

Gleichgew. u. Reaktionsgeschw. aus  $\text{SO}_2 + \text{O}_2$  m. 2-Arsen-5-ox-2 als Katalysator; Einfl. v. Temp., Wasserdampf, Gasen usw., E. Berl 44, 267.

Gleichgew. i. Syst.:  $\text{ZrO}_2 - \text{SO}_2 - \text{H}_2\text{O}$ , O. Hauser 45, 185.

**Schwefel-3-oxyd**

Leitverm., Lösungsverm., P. Walden 25, 217.

**Schwefel-2-ox-1-hydroxyd-1-chlorid s. Schwefelsäure-1-chlorid.****Schwefel-Phosphor s. Phosphorsulfid.****Schwefelsäure**

Aufschlussmittel f. eisenhaltige Silikate, W. F. Hillebrand, H. N. Stokes 25, 326.

Best. als Bariumsulfat, Reinigung, M. Ripper 2, 36.

Best. als Bariumsulfat, Okklusion v. Bariumchlorid, Dissoziation, G. A. Hulett, L. H. Duschak 40, 196.

Best. in Gegenw. v. Eisen ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ), F. W. Küster, A. Thiel 19, 97.

Best. in Gegenw. v. Eisen, G. Lunge 19, 454.

Best. in Gegenw. v. Eisen, O. N. Heidenreich 20, 233.

Best. in Gegenw. v. Eisen, F. W. Küster, A. Thiel 21, 73.

Best. in Gegenw. v. Eisen, G. Lunge 21, 194.

Best. in Gegenw. v. Eisen, F. W. Küster, A. Thiel 22, 424.

Best. in Gegenw. v. Eisen, Th. W. Richards 23, 383.

Best. in Gegenw. v. Eisen, F. W. Küster, A. Thiel 25, 319.

Best. in Gegenw. v. Zink, A. Thiel 36, 84.

Bleikammerprozesse, Theorie, G. Lunge 7, 212.

Dampfdruck, Th. W. Richards 17, 168.

Dichte u. Ausdehnung d. wässerigen Lsgg., J. Domke, W. Bein 43, 125.

Einfl. auf Stromausbeute bei Red. v. Salpetersäure durch Elektrolyse, J. Tafel 31, 304.

Elektrolyse, Einfl. v. Fluor-, Chlor-, Bromionen auf d. Anodenpotential, E. Müller, A. Scheller 48, 112.

Elektrolyt bei elektrolyt. Auslaugung v. Kupfersulfiden, J. Egli 30, 24.

Fällbarkeit d. Bariumsalze in Gegenw. v. viel Salpetersäure, R. F. Weinland, R. Krebs 49, 159.

Fällbarkeit in d. Chromchloridsulfaten, R. F. Weinland, R. Krebs 48, 251.

Gleichgew. im Syst.:  $\text{BeO} - \text{SO}_3 - \text{H}_2\text{O}$ , Ch. L. Parsons 42, 250.

Gleichgew. im Syst.:  $\text{Hg}_2\text{O} - \text{SO}_3 - \text{H}_2\text{O}$ , A. J. Cox 40, 178.

Gleichgew. im Syst.:  $\text{HgO} - \text{SO}_3 - \text{H}_2\text{O}$ , A. J. Cox 40, 165.

Gleichgew. im Syst.:  $\text{ZrO}_2 - \text{SO}_3 - \text{H}_2\text{O}$ , A. Hauser 45, 185.

Hydrate in Lsgg., Konstit. d. 100-prozentigen Säure, J. Domke, W. Bein 43, 144.

Leitverm., elektr., Leitverm. d. Lsgg. v. Salzen, Lösungsverm., Ionisationsverm., P. Walden 29, 383.

Lösungsverm. für Luft, O. F. Tower 50, 388.

Lösungsverm. für Stickoxyd, O. F. Tower 50, 382.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 22; 8, 46.

Nachw. freier neben gebundener Schwefelsäure durch Jodchininlsg., M. C. Lea 4, 440.

Reaktionsgeschw. m. Zink, T. Ericson-Aurén 27, 227.

Zersetzungsspanng., kathodische, E. Müller 26, 19.

**Schwefelsäureanhydrid s. Schwefel-3-oxyd.****Schwefelsäure-1-chlorid ( $\text{SO}_2\text{ClOH}$ )**

Dichte, Sdp., Lösungsverm., elektr. Leitverm. u. Leitverm. v. Lösgg.,  
Ionisationsverm. P. Walden 29, 381.

**Schwefelsäuredimethylester s. Dimethylsulfat.****Schwefelsäure-Kontaktverfahren**

Gleichgew. u. Geschw. d. Reaktion  $\text{SO}_2 + \text{O} \rightleftharpoons \text{SO}_3$ , Wirkung d. Katalysatoren  
Pt,  $\text{V}_2\text{O}_5$ ,  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  u. d. Feuchtigkeit, F. W. Küster, Franke, Geibel 42, 453.

**Schwefelsäure- u. Per-Schwefelsäure Salze s. Sulfate u. Per-Sulfate.****Schwefelsaures Chininjodid (Herapathit)**

Anw. z. Nachw. freier Schwefelsäure, M. C. Lea 4, 440.

**Schwefelselen s. Selenschwefel.****Schwefelstickstoff**

Molekulargew. in Benzol u. Kohlen-4-chlorid, A. Andreocci 14, 248.

**4-Schwefel-4-Stickstoff-4-chlorid**

Darst., Molekulargew., A. Andreocci 14, 249.

**Schwefelverbindungen, organische**

Berechnung thermochemischer Daten, F. W. Clarke 33, 50.

s. auch Thio- u. Sulfo-Verbb.

**Schwefelwasserstoff**

Einw. auf Antimon-3-chlorid, Arsen-3-chlorid, Eisenchlorid ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ),  
Zinn-4-chlorid u. Molybdän-5-chlorid in Dampfform, H. Arctowski 8, 218.

Einw. auf 2-Arsen-3-oxydlösgg., F. W. Küster, G. Dahmer 33, 105.

Einw. auf Arsensäure, Le Roy W. McCay 29, 36.

Einw. auf Kaliumrhodanid bei höherer Temp., J. Milbauer 49, 46.

Einw. auf Palladium-2-Kalium-4-chlorid, P. Petrenko - Kritschenko  
4, 248.

Einw. auf Quecksilberchloriddampf ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ), H. Arctowski 8, 216.

Einw. auf selenige Säure, Bildg. v. Selenschwefelhydrosol, A. Gutbier.  
J. Lohmann 42, 325.

Einw. auf selenige Säure, A. Gutbier, J. Lohmann 43, 384.

Einw. auf Tellurlösgg. ( $\text{Te}^{\text{IV}}$  u.  $\text{Te}^{\text{VI}}$ ), A. Gutbier, F. Flury 32, 273.

Einw. auf Thoriumchlorid bei höherer Temp., G. Krüss 6, 52.

Einw. auf Thorium-1-oxy-2-chlorid, G. Krüss 6, 55.

Lösl. in Natriumsulfid u. -poly-sulfidlösgg., F. W. Küster, E. Heberlein 43, 88.

Verbrennung, unvollständige (Vorlesungsversuch), J. Habermann 33, 101.

Verh. gegen Eisen-2-Natrium-1-nitroso-5-cyanid ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ) (Nitroprussidnatrium), K. A. Hofmann 12, 162.

Verh. gegen Kupfer-Kaliumcyanide ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ ), F. P. Treadwell, C. v. Girsowald 33, 92.

**Schweflige Säure**

Analyse, K. Seubert, M. Elten 4, 46.

Best., jodometrisch, R. H. Ashley 45, 69; 46, 211.

Einw. auf Molybdänate, A. Rosenheim 15, 186.

Hydrosolbildner f. Tellur, A. Gutbier 32, 91.

Reduktionsmittel f. Selenbest., A. Gutbier, G. Metzner, J. Lohmann 41, 295.

**Schweflige Säure**

Verh. gegen d. Hydroxyde v. Thorium u. d. seltenen Erden, H. Grossmann 44, 229.

s. auch Schwefel-2-oxyd.

**Hydro-Schweflige Säure**  $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_4$  s. Hydroschweflige Säure.

**Schwefligmolybdänsäure Salze** s. Molybdänsäuresulfite.

**Schwefligsaure Salze** s. Metallsulfite.

**Unter-Schwefligsaure Salze** s. Metall-hypo-sulfite.

**Schwermetalle**

Komplexe m. Kohlensäure, R. Luther, B. Krsnjavi 46, 170.

**Schwerspat**

Spektralanal. Verh., O. Vogel 5, 55.

$\text{S}_2$  s. Element  $\text{S}_2$ .

**Sedimentation** s. Koagulation.

**Selbsterhitzung**

Geschw. bei adiabatischen Vorgängen, G. Bredig, F. Epstein 42, 341.

**Selen**

Atomgew., Internat. Atomgewichtsausschufs 1908 33, 243.

Atomgew., Neubest., J. Meyer 31, 391.

Best., vergleichende Untersuchung d. Methth., A. Gutbier, G. Metzner, J. Lohmann 41, 291.

Best. durch Redukt. m. Jodwasserstoffsäure, A. W. Peirce 12, 409.

Best. durch Hydraziniumsulfat, J. Meyer 31, 399.

Best. durch phosphorige S., A. Gutbier 41, 448.

Best. durch hypo-phosphorige S., A. Gutbier, E. Rohn 34, 448.

Einw. auf Arsenschmelzen, A. Clever, W. Muthmann 10, 121.

Einw. auf Blei- u. Wismutschmelzen, F. Roessler 9, 41.

Einw. auf Silberschmelzen, F. Roessler 9, 39.

Hydrosol, A. Gutbier 32, 106; 32, 347.

Lösl. in Methylenjodid, J. W. Retgers 3, 348.

Mischkrystalle m. Schwefel, Erstarrungslin., Polymorphie, Umwdlg.,

Lösl. in  $\text{CS}_2$ , Gleichgew. m. Lösgg., W. E. Ringer 32, 183.

Reindarst., R. Marc 48, 393.

Trenng. v. Schwefel, Kritik d. Methth. u. neue Meth., A. Gutbier, J. Lohmann 48, 390.

Trenng. v. Tellur durch Verflüchtigung als Selen-4-bromid, F. A. Gooch, A. W. Peirce 12, 118.

Verbb., Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 45.

Verh. beim Erwärmen, A. W. Peirce 13, 123.

Verh. gegen Licht- u. Temperaturänderungen, Leitverm., Theorie d. Vorgänge, R. Marc 37, 459; 48, 393; 50, 446.

**Selen, kolloidales**

Darst. durch Hydraziniumhydrat, Hydrosol u. Hydrogel, A. Gutbier 32, 106.

**Selenhydrogel**

A. Gutbier 32, 106.

**Selenarsenverbindungen**

Darst., Analyse, A. Clever, W. Muthmann 10, 122.

**Selenate ( $\text{Se}^{\text{VI}}$ )**

Verh. gegen Fluorwasserstoffsäure, R. F. Weinland, J. Alka 21, 55.

**Selenatsodalith**

J. Thugutt 2, 86.

**Selenide**

d. Alkalimetalle, A. Clever, W. Muthmann 10, 143.

**Selenige Säure**

Best. durch Redukt. m. Jodwasserstoffsäure, F. A. Gooch, W. G. Reynolds 10, 248.

Best., jodometrisch, F. A. Gooch, A. W. Peirce 11, 250.

Best., jodometrisch, J. T. Norton 20, 225.

Verh. gegen Schwefelwasserstoff, Bildg. v. Selenschwefelhydrosol, A. Gutbier, J. Lohmann 42, 325.

Verh. gegen Schwefelwasserstoff, A. Gutbier, J. Lohmann 43, 384.

Versuche z. Darst. v. sulfoselenigsauren Salzen, A. Gutbier, J. Lohmann 43, 408.

**Selenitsodalith**

J. Thugutt 2, 80.

**Selenlegierungen s. Legierungen v. Selen.****Selenoarsenate**

Kaliumsalz,  $\text{KAsSe}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ , A. Clever, W. Muthmann 10, 131.

s. auch Sulfoselenoarsenate.

**Seleno-oxy-arsenate ( $\text{As}^{\text{V}}$ )**

Barium-Natriumsalz:  $\text{BaNaAsO}_3\text{Se} \cdot 9\text{H}_2\text{O}$ , R. F. Weinland, O. Rumpf 14, 56.

Kaliumsalz:  $\text{K}_2\text{As}_2\text{O}_3\text{Se}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ , A. Clever, W. Muthmann 10, 124.

Natriumsalz:  $\text{Na}_2\text{As}_2\text{O}_3\text{Se}_3 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ , R. F. Weinland, O. Rumpf 14, 49.

Natriumsalz:  $3\text{Na}_2\text{Se} \cdot 8\text{Na}_2\text{O} \cdot 2\text{As}_2\text{O}_3 \cdot 50\text{H}_2\text{O}$ , A. Clever, W. Muthmann 10, 136.

**Selenoarsenite ( $\text{As}^{\text{III}}$ )**

Natriumsalz:  $\text{Na}_2\text{AsSe}_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$ , A. Clever, W. Muthmann 10, 137.

**Selen-1-oxyd**

Nichtexistenz, A. W. Peirce 13, 121.

**Selen-2-oxyd**

Best. als Selen, J. Meyer 31, 399.

Best., mafsanalyt. m. Kalium-per-manganat, F. A. Gooch, C. F. Clemons 9, 360.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 58.

Redukt. durch Phenylhydrazin, A. Gutbier 32, 258.

Reindarst., J. Meyer 31, 395.

Reindarst., A. Gutbier, G. Metzner, J. Lohmann 41, 294.

**Selen-Phosphor s. Phosphorselenid.****Seleno-oxy-phosphate.**

Natriumsalz:  $\text{Na}_2\text{PSe}_3\text{O} \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ , W. Muthmann, A. Clever 13, 199.

**Selenophosphite ( $\text{P}^{\text{III}}$ )**

Kaliumsalz:  $\text{K}_2\text{HPSe}_3 \cdot 2\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$ , W. Muthmann, A. Clever 13, 196.

s. auch Sulfoselenophosphite.

**Selenosulfoarsenate**

Natriumsalz:  $3\text{Na}_2\text{S} \cdot \text{As}_2\text{Se}_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$ , A. Clever, W. Muthmann 10, 140.

Kaliumsalz:  $3\text{K}_2\text{S} \cdot \text{As}_2\text{Se}_3 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ , A. Clever, W. Muthmann 10, 133.

**Selenosulfophosphite ( $P^{III}$ )**

Kaliumsalz:  $2K_2S_2P_2Se_3 \cdot 5H_2O$ , W. Muthmann, A. Clever 18, 198.

**Selensäure ( $Se^{VI}$ )**

Best. durch Redukt. m. Bromwasserstoffsäure, F. A. Gooch, W. S. Scoville 10, 256.

Best. durch Redukt. m. Chlorwasserstoffsäure, F. A. Gooch, P. S. Evans 10, 258.

Best. durch Redukt. m. Jodwasserstoffsäure, F. A. Gooch, G. W. Reynolds 10, 248.

Best., jodometrisch, F. A. Gooch, F. W. Peirce 11, 252.

Redukt. durch Phenylhydrazin, A. Gutbier 32, 258.

**Selensaures Phenylhydrazin**

A. Gutbier 32, 258.

**Selenschwefel**

Einw. d. Lichtes auf d. kolloidale Lösg., A. Gutbier, J. Lohmann 42, 325.

Nichtexistenz als chemische Verb., Abscheidung, Hydrosol, A. Gutbier, J. Lohmann 43, 384.

**Selensulfid**

Hydrosol, A. Gutbier 32, 294.

**Selen-2-sulfid**

Existenz, A. Gutbier, J. Lohmann 43, 384.

**Selenwasserstoff**

Bildg. bei Redukt. v. Selenverbb., A. Gutbier, E. Rohn 34, 449.

Verh. gegen Chlorwasserstoff, E. A. Schneider 8, 98.

**Seltene Erden s. Erden, seltene.****Serpentin**

Einw. v. Ammoniumchlorid, F. W. Clarke, G. Steiger 29, 350.

Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.

Lösl., Zersetz., M. Austin 32, 368.

Verh. gegen Chlorwasserstoff, R. Brauns 8, 348.

**Siedelinie**

v. Bariumhydroxydlösgg., O. Bauer 47, 401.

binärer Systst., Verlauf beim Schnitt m. d. Erstarrungslin., A. H. W. Aten 47, 386.

v. Brom-Jodgemischen, heterog. Gleichgew.: Flüssigkeit — Dampf im Syst. Brom—Jod, P. C. E. Meerum Terwogt 47, 214.

v. *Per*-Chlorsäure-Wassergemischen, H. J. van Wyk 48, 29.

**Siedepunkt**

Abhängigkeit v. Volumen, J. Traube 40, 378.

anorganischer Lösungsmittel, P. Walden 25, 209.

anorganischer Verbb. ( $AsBr_3$ ,  $H_2SO_4$ ,  $SO_2Cl.OH$ ,  $SO_4(CH_3)_2$ ), P. Walden 29, 371.

Best. m. Luftthermometer, F. Freyer, V. Meyer 2, 5.

v. Bleibromid ( $Pb^{IV}$ ), O. H. Weber 21, 330.

v. Bleichlorid ( $Pb^{IV}$ ), O. H. Weber 21, 319.

v. Brom, Jod u. Gemischen (heterog. Gleichgew.: Flüssigkeit — Dampf im Syst. Brom—Jod), P. C. E. Meerum Terwogt 47, 214.

v. Cadmium, O. H. Weber 21, 350.

**Siedepunkt**

- v. Cadmiumbromid, O. H. Weber 21, 352.
- v. Cadmiumchlorid, O. H. Weber 21, 344.
- v. *Per*-Chlorsäure u. Gemischen m. *Ws.*, H. J. van Wyk 48, 29.
- v. Chlorschwefelsäure, T. E. Thorpe 3, 66.
- d. Elemm., Zusammenhang m. anderen Eigenschaften, J. Traube 34, 423.
- v. Fluorschwefelsäure, T. E. Thorpe, W. Kirmann 3, 65.
- v. Fluorwasserstoff-Wassergemischen, E. Deussen 49, 297.
- v. Kohlen-2-sulfid, H. Arctowski 6, 258.
- v. Kohlen-2-sulfid bei verschiedenen Drucken, M. v. Unruh 32, 407.
- v. Phosphorbromid ( $P^{III}$ ), A. C. Christomanos 41, 283.
- v. Phosphor-oxy-sulfid, T. E. Thorpe, A. E. Tutton 1, 6.
- v. Quecksilberchlorid ( $Hg^{II}$ ), F. Freyer, V. Meyer 2, 4.
- v. Salpetersäurehydraten, H. Erdmann 32, 433.
- v. Silberbromid, O. H. Weber 21, 339.
- v. Silberchlorid, O. H. Weber 21, 335.
- v. Siliciumchlorid ( $Si^{IV}$ ), W. Becker, J. Meyer 43, 258.
- v. Stickstoff-1-oxy-1-fluorid, O. Ruff, K. Stäuber 47, 197.
- v. Wismutchlorid ( $Bi^{III}$ ), F. Freyer, V. Meyer 2, 4.
- v. Zinnbromid ( $Sn^{II}$ ), F. Freyer, V. Meyer 2, 4.
- v. Zinnchlorid ( $Sn^{II}$ ), A. Helfenstein 23, 290.

**Siedepunkt, relativer**

- anorganischer Halogenide, F. Freyer, V. Meyer 2, 1.

**Siedepunkte d. Lösungen**

- Best. nach neuem Verfahren (Molekulargewichtsbest.), W. Landsberger 17, 423.
- v. 4-Eisen-1-Kalium-7-nitroso-3-sulfid, Roussins Salz in Äther, L. Marchlewski, J. Sachs 2, 180.
- v. Jod in verschiedenen Lösungsmitteln, G. Krüss, E. Thiele 7, 59.
- v. Jodsäure u. *Ws.*, E. Groschuff 47, 344.
- v. Kupferchlorid-Xanthogenamidverb. in verschiedenen Lösungsmitteln, A. Rosenheim, W. Stadler 49, 1.
- v. Molekularverb., G. Krüss, E. Thiele 7, 74.
- v. Molybdän-1-oxy-2-hydroxy-2-chlorid ( $Mo^{VI}$ ) in verschiedenen Lösungsmitteln, A. Vanderberghe 10, 52.
- v. Schwefelstickstoff in Benzol u. Kohlen-4-chlorid, A. Andreocci 14, 243.
- v. Silbernitrat-Silberjodid in *Ws.*, K. Hellwig 25, 162.

**Siedepunkterhöhung**

- Best. nach neuem Verfahren (Molekulargewichtsbest.), W. Landsberger 17, 423.

a. auch Siedepunkt u. Siedepunkt d. Lösungen.

**Siedepunkterhöhung, molekulare**

- v. Äther, A. Werner, P. Pfeiffer 17, 89.
- v. Äthylsulfid, A. Werner, M. Stephani 15, 27.
- v. Benzonitril, A. Werner, M. Stephani 15, 31.
- v. Flüssigkeiten (organischen), H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 424.
- v. Kohlen-2-sulfid, M. v. Unruh 32, 412.
- v. Methylalkohol, A. Piccini 8, 119.

**Siedepunktserhöhung, molekulare**

- v. Methylsulfid, A. Werner, A. Maiborn 15, 24.
- v. Piperidin, A. Werner, P. Ferchland 15, 16.
- v. Pyridin, A. Werner, W. Schmuljow 15, 18.
- v. Pyridin, A. Rosenheim, P. Woge 15, 315.
- v. Pyridin, J. Schröder 44, 1.
- v. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 215.

**Siedepunktlinie s. Siedelinie****Silber**

- allotrope Modifikationen, Farben derselben J. C. Blake 37, 243.
- Anode in Kalilauge, A. Coehn, Y. Osaka 34, 86.
- Atomgew., Neuberechnung, J. Meyer 43, 242.
- Best. neben Kupfer durch Redukt. d. Oxyde m. Wasserstoff, F. Glaser 36, 33.
- Best. als Silberrhodanid, G. R. van Name 26, 235.
- Best. durch Elektrolyse m. rotierender Kathode, F. A. Gooch, H. E. Medway 35, 417.
- Best., maßanalytisch, durch Jodstärkelösg. in salpeters. Lösg., L. W. Andrews 26, 175.
- Destillation, Krystallform, Dichte, spez. Wärme, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 272.
- Destillation in luftleeren Quarzgefäßen, A. Schuller 37, 70.
- Dichte, Leitverm.; Änderung durch mechanische Einfl., G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm 46, 254.
- Elektrode in Natrium-*poly*-sulfidlösgg., F. W. Küster 44, 442.
- Elektrode in Kaliumbromid-Kaliumrhodanidlösgg., F. W. Küster, A. Thiel 33, 135.
- Elektrode in Silberchloridschmelzen, R. Suchy 27, 164.
- Grundlage d. Atomgeww., H. Erdmann 27, 127.
- Hydrosol, M. C. Lea 7, 341.
- Hydrosol, A. Guthier, G. Hofmeier 45, 77.
- Hydrosol nach Bredig, J. C. Blake 39, 69.
- Hydrosol u. Hydrogel, Darst., Modifikationen, A. Guthier 32, 350; s. auch Silber, kolloidales.
- Katalysator d. Umwandlg. d. Selenmodifikationen, R. Marc 50, 446.
- Kathode bei Redukt. v. Salpetersäure durch Elektrolyse, J. Tafel 31, 298.
- Kolloidales in Äthylalkohol. Verh. bei d. kritischen Temperatur, E. A. Schneider 3, 78.
- Kolloidales, Fällbarkeit d. Alkoholsols durch organ. Substanzen, E. A. Schneider 7, 339; s. auch Hydrosol.
- Potential d. aus verschiedenen Lösgg. abgeschiedenen Metalls, A. Siemens 41, 269.
- Potential gegen Chlor-, Brom-, Jodionen in saurer Lösg., H. Specketer 21, 277.
- Potential v. Silberbromid-chloridlösgg., A. Thiel 24, 34.
- Potential v. Silberbromid-jodidlösgg., A. Thiel 24, 46.
- Potential v. Silberchlorid u. Silberbromidlösgg., F. W. Küster, A. Thiel 23, 26.
- Reindarst., Th. W. Richards 3, 462; 6, 98; 8, 262.



**Silber**

Reindarst., Th. W. Richards, H. G. Parker 13, 88.

Reindarst., Th. W. Richards, B. S. Merigold 31, 262.

Reindarst., J. Meyer 31, 395.

Reindarst., Th. W. Richards, E. H. Archibald 34, 361.

Reindarst., G. P. Baxter 43, 15.

Reindarst., G. P. Baxter, M. A. Hines 44, 158.

Reindarst., Th. W. Richards, R. C. Wells 47, 70.

Reindarst., G. P. Baxter 50, 395.

Smp., Smp., Umwandlungssp. d. Legg. u. Verbb. m. Aluminium.  
G. J. Petrenko 46, 49.

Smp., Smp., Kleingef. d. Legg. m. Antimon, Thallium, Wismut.  
G. J. Petrenko 50, 133.

Smp., Schmelzpunkterniedrigung, Gleichgew., heterog., d. Legg. u.  
Magnesium, S. F. Žemctuznyj 49, 400.

Smp., Smp., Umwandlungssp., Gleichgew. heterog., Kleingef. d. Legg. u.  
Zink, G. J. Petrenko 48, 347.

Wärme, spez., G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 248.

Trenng. elektrolyt. v. Blei in salpetersaurer Lsg., E. F. Smith, J. B.  
Mayer 4, 268.

Überspanng. b. elektrolyt. Wasserstoffentwicklung, E. Müller 26, 56.

Verh. gegen Ammoniak, M. C. Lea 3, 180.

Verh. gegen Eisensalze in Lsg., M. C. Lea 3, 182.

Verh. gegen Kalium-per-manganat in Lsg., M. C. Lea 3, 182.

Verh. gegen Kupfernitrat u. Kupferchlorid in Lsg., M. C. Lea 3, 182.

Verh. gegen Säuren, M. C. Lea 3, 181.

Verh. d. geschm. Silbers gegen Schwefel u. Selen, F. Roessler 9, 34.

**Silberacetat**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 20.

**2-Silber-1-Aluminium**

Gleichgew. m. Schmelzen; Umwandlungsp., G. J. Petrenko 46, 49.

**3-Silber-1-Aluminium**

Gleichgew. m. Schmelzen, Umwandlungsp., G. J. Petrenko 46, 49.

**Silberamid**

Bildg. aus Kaliumamid u. Silbernitrat in fl. Ammoniak, E. C. Franklin  
46, 16.

**Silberammine**

2-Aethylendiamin-2-Silber-Platin-4-chlorid, N. S. Kurnakow 17, 221.

2-Ammin-Silbernitrat, A. Hantzsch 19, 105.

3-Ammin-2-Silberchlorid, Nachw. in Lsg., H. M. Dawson, J. Mc. Cae  
26 103.

**Silber-Ammoniak-hydroxyd s. Silberhydroxyd-Ammoniak.****Silber-2-Ammoniak-Ionen**

Existenz in Lsgg. v. Silbercyanid in Ammoniak, R. Lucas 41, 203.

**Silber-9-Ammonium-1-bromid-4-hypo-sulfit**

Darst., Krystallf., A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 104.

**Silber-9-Ammonium-1-chlorid-4-hypo-sulfit**

A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 105.

**Silber-9-Ammonium-1-jodid-4-hypo-sulfit**

A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 105.

**Silber-9-Ammonium-1-rhodanid-4-hypo-sulfit**

A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 106.

**Silber-Ammonium-hypo-sulfit**

A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 77.

**2-Silber-12-Ammonium-7-sulfit-19-Hydrat**

A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 80.

**2-Silber-16-Ammonium-9-sulfit-12-Hydrat**

A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 79.

**2-Silber-12-Ammonium-4-Hydro-9-sulfit-16-Hydrat**

A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 80.

**Silber-1-Ammonium-1-thioglykolat**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 244.

**Silber-2-Ammonium-1-Hydro-2-thioglykolat-9-Hydrat**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 244.

**Silberanaleim**

G. Steiger 32, 81.

**3-Silber-1-Antimon**

Gleichgew. m. Schmelzen, G. J. Petrenko 50, 139.

**Silberarsenat**

Verh. gegen gleitenden Druck, M. C. Lea 6, 8.

**Silberazid**

L. M. Dennis, A. W. Browne 40, 99.

**2-Silber-1-Barium-4-cyanid**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 21.

**Silberbromid**

Best. kleinster Mengen m. d. Nephelometer, Th. W. Richards 8, 268.

Best. neben Silberrhodanid, F. W. Küster, A. Thiel 33, 130.

Bildg. in Gelatinegel, Strukturen d. Niederschläge, J. Hansmann 40, 118.

Gleichgew. m. Silberchlorid b. fraktionierter Fällung aus Bromid-Chlorid-gemischen, F. W. Küster 19, 88.

Gleichgew. m. Silberchlorid b. d. Fällung aus Kaliumbromid-chloridlsg., A. Thiel 24, 17.

Gleichgew. m. Silberjodid b. d. Fällung aus Kaliumbromid-jodidlsgg., A. Thiel 24, 24.

Gleichgew. d. Mischkrystst. m. Silberrhodanid m. Lsgg. v. KCNS u. KBr, F. W. Küster, A. Thiel 33, 132.

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{AgBr} + \text{KAg}(\text{CN})_2 \rightleftharpoons \text{Ag}_2(\text{CN})_2 + \text{KBr}$ , R. Lucas 41, 196.

Lösl. d. Gemisches m. Silberchlorid oder Silberjodid, berechnet aus Potentialmess., A. Thiel 24, 54.

Lösl. in Kaliumbromidlsgg., K. Hellwig 25, 132.

Mischkryst. m. Silberrhodanid, Gleichgew. m. Lsgg. v. KCNS u. KBr.,

Lösl., F. W. Küster, A. Thiel 33, 132.

Molekulargew. in Piperidin, A. Werner, P. Ferchland 15, 16.

Potential d. Elem.:  $\text{Ag} | \text{AgBr} \text{ geschm. } | \text{Br}_2$ , freie Energie, V. Czepinski, 19, 264.

**Silberbromid**

Potential d. Elem.:  $\text{Ag} \mid \text{AgBr}$  geschm.  $\mid \text{Br}_2$ , freie Energie, O. H. Weber, 21, 341.

Potential d. Lsg. d. Mischkrystst. m. Silberchlorid gegen Silber, F. W. Küster, A. Thiel 23, 26.

Siedep., O. H. Weber 21, 339.

Synthese z. Atomgewichtsbest. v. Brom, G. P. Baxter 50, 396.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

Verb. m.  $\text{NH}_4\text{Br}$  u.  $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8$ , A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 104.

Verb. m. Silbernitrat, Lösl. in Silbernitratlsgg., K. Hellwig 25, 176.

**Silberbromid, geschmolzen**

Elektrolyse, Änderung d. freien Energie, Polarisation, Bildungswärme, V. Czepinski 19, 262.

Gleichgewichtskonst., R. Lorenz 19, 288.

Zersetzungsspanng. bei Elektrolyse, C. C. Garrard 25, 303.

**Silber-sub-bromid**

Nichtexistenz, K. Emszt 28, 346.

**2-Silber-1-bromid-1-nitrat**

K. Hellwig 25, 176.

**Silberbromid-2-Piperidin**

A. Werner, P. Ferchland 15, 10.

**Silber-2-Cäsium-3-jodid**

Darst., Eigenschaft, Krystallform, H. L. Wells, H. L. Wheeler, S. L. Penfield 2, 301.

**Silbercarbonat**

Verh. gegen gleitenden Druck, M. C. Lea 6, 352.

Verh. bei starkem Drucke, M. C. Lea 5, 332.

**Silberchabasit**

G. Steiger 32, 81.

F. W. Clarke 46, 200.

**Silber-meta-chlorantimonat s. Antimon-Silberchlorid.****Silberchlorat**

Diffusion in Kaliumchloridgelatine, J. Hausmann 40, 130.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 20.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

**Silberchlorid**

Bildg. in Gelatinegel, Strukturen d. Niederschlags, J. Hausmann 40, 118.

Darst. aus Silberjodid, Dichte, G. P. Baxter 43, 27.

Dichte, Lösl., Okklusion v. Salzen, Synthese, Th. W. Richards, R. C. Wells 47, 64.

Gleichgew. m. Silberbromid bei fraktionierter Fällung a. Bromid-Chloridgemischen, F. W. Küster 19, 88.

Gleichgew. m. Silberbromid b. d. Fällung a. Kaliumchlorid-bromidlsgg., A. Thiel 24, 17.

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{AgCl} + \text{K} \cdot \text{Ag}(\text{CN})_2 \rightleftharpoons \text{KCl} + \text{Ag} \cdot \text{Ag}(\text{CN})_2$ , R. Lucas 41, 193.

Konzentrationselem. in Lithium-Kaliumchloridschmelzen, R. Sack 27, 192.

**Silberchlorid**

Lichtempfindlichkeit, Einfl. d. Feuchtigkeit, M. C. Lea 3, 184.

Lösl., Th. W. Richards 6, 104.

Lösl. in Kaliumchloridlösung, K. Hellwig 25, 183.

Lösl. in Silbernitratlösung, K. Hellwig 25, 177.

Lösl. in Thalliumnitratlösung, R. J. Meyer 32, 72.

Lösl. d. Gemisches m. Silberbromid, berechnet aus Potentialmess., A. Thiel 24, 54.

Molekulargew. in Piperidin, A. Werner, P. Ferchland 15, 16.

Potentiale d. Elem.:  $\text{Ag}|\text{AgCl-geschm.}|\text{Cl}_2$ , freie Energie, V. Czepinski 19, 261.

Potential d. Elem.:  $\text{Ag}|\text{AgCl-geschm.}|\text{Cl}_2$ , freie Energie, O. H. Weber 21, 336.

Potential d. Lösung d. Gemisches m. Silberbromid gegen Silber, F. W. Küster, A. Thiel 23, 26.

Siedep., O. H. Weber 21, 335.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

Verb. m.  $\text{NH}_4\text{Cl}$  u.  $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8$ , A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 104.

Zersetzungsspanng., d. Mischung m. Silberbromid, A. Thiel 24, 36.  
s. auch Silberammine.

**Silberchlorid, geschmolzen**

Dissoziation im geschm. Zustande, R. Suchy 27, 195.

Elektrolyse, R. Lorenz 10, 89.

Elektrolyse, R. Suchy 27, 164.

Elektrolyse, Stromausbeute, R. Lorenz 23, 107.

Elektrolyse, Änderungen d. freien Energie, Polarisation, Bildungswärme, V. Czepinski 19, 258.

Gleichgewichtskonst., R. Lorenz 19, 288.

Ionenkonzentration, R. Lorenz 22, 252.

Zersetzungsspanng. bei Elektrolyse, C. C. Garrard 25, 300.

**Silber-sub-chlorid**

Nichtexistenz, K. Emst 28, 846.

**2-Silberchlorid-1-Äthylendiamin**

N. S. Kurnakow 17, 220.

**Silberchlorid-2-Piperidin**

A. Werner, P. Ferchland 15, 9.

**Silberchlorplatinat ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ )  $\text{Ag}_3[\text{PtCl}(\text{OH})_5]$** 

A. Miolati, J. Bellucci 33, 260.

**Silberchlorplatinat ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ )  $\text{Ag}_3[\text{PtCl}_2(\text{OH})_4]$** 

A. Miolati, U. Pendini 33, 255.

**Silberchlorplatinat ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ )  $\text{Ag}_3[\text{PtCl}_3(\text{OH})]$** 

A. Miolati, U. Pendini 33, 265.

**Silber-Chrom (in Doppelsalzen) s. Chrom-Silber.****Silberchromat**

Bildg. in Gelatinegel, Strukturen d. Niederschlags, J. Hausmann 40, 115.

Darst., Polymorphie, Lösl., B. M. Margosches 41, 68.

Gleichgew. m. Silberoxalat u. Lösung v. Kaliumchromat- u. -oxalat, Löslichkeitsprodukt, H. Schäfer, R. Abegg 45, 306.

**Silber-2chromat**

Bildg. in Gelatinegel, Strukturen d. Niederschlags, J. Hausmann 40, 115.

**Silber-2chromat**

Zersetz. durch  $\text{Ws.}$ , B. M. Margosches 41, 68.

**Silberchromat-4-Ammoniak**

B. M. Margosches 41, 77.

**Silber-2chromat-Quecksilbercyanid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

$\text{Ag}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \cdot \text{Hg}(\text{CN})_2$ , G. Krüss, O. Unger 8, 456.

**Silbernitrat**

Verh. gegen gleitenden Druck, M. C. Lea 6, 8.

**Silbercyanid**

Gleichgew. m. Kaliumcyanid in Lsg., Komplexbildg., Konstit., G. Bodländer, W. Eberlein 39, 222.

Lösl., Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{Ag}_2(\text{CN})_2 + 2\text{KR} \rightleftharpoons 2\text{AgR} + 2\text{KCN}$  in Lsg., ( $\text{R} = \text{Cl, Br, J, CNS}$ ), Konzentrationselem. m. d. Lsgg. in Ammoniak, Gleichgew. d. Silbercyanid-Ammoniakkomplexe in Lsg., Leitverm. R. Lucas 41, 193.

Mischkryst. m. Ammonium-hypo-sulfit, A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 105.

Molekulargew. in Pyridin, J. Schröder 44, 25.

Verb. m. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 71.

Verb. m. Silbernitrat, Lösl. in Silbernitratlsgg., K. Hellwig 25, 177.

Verb. m. Quecksilbernitrat, F. W. Schmidt 9, 418.

**Silbercyanid-1-Ammoniak**

Existenz u. Gleichgew. in Lsg., R. Lucas 41, 208.

**3-Silber-1-cyanid-2-nitrat**

K. Hellwig 25, 177.

**Silbercyanid-Quecksilbernitrat ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

$\text{AgCN} \cdot \text{HgNO}_3(\text{OH}) \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ , F. W. Schmidt 9, 429.

**Silbercyanid-1-Schwefelharnstoff**

A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 71.

**Silber-Eisen (in Doppelsalzen) s. Eisen-Silber.****Silberfluorid**

Einw. auf Lsgg. v. grünem Chromchlorid-6-Hydrat, A. Piccini 8, 116.

Einw. auf Nitrosylchlorid, O. Ruff, K. Stäuber 47, 192.

Produkte d. Elektrolyse, S. Tanatar 28, 381.

**Silber-oxy-fluorid s. Silberoxydfluorid.****Silber-Germanium**

E. Voegelen 30, 328.

**Silber-sub-haloide**

K. Emszt 28, 346.

**Silberhydrosol s. Silber, Hydrosol.****Silberhydroxyd-Ammoniak**

Konstit. d. Lsgg.; Leitverm., W. Bonsdorff 41, 132.

**Silberjodat**

Bildg. in Gelatinegel, Struktur d. Niederschlags, J. Hausmann 40, 119.

**Silberjodid**

Bildg. in Gelatinegel, Strukturen d. Niederschlags, J. Hausmann 40, 119.

Dichte, Synthese, quantitative Überführung in Silberchlorid, G. P. Baxter 43, 22.

**Silberjodid**

Gleichgew. m. Kaliumjodid in Lössg., Komplexbildg., G. Bodländer, W. Eberlein 39, 208.

Gleichgew. m. Silberbromid bei d. Fällung aus Kaliumjodid-bromidlössg. A. Thiel 24, 24.

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{AgJ} + 2\text{KCN} \rightleftharpoons \text{KAg}(\text{CN})_2 + \text{KJ}$ , R. Lucas 41, 209.

Lösl. im Gemisch m. Silberbromid, berechnet aus Potentialmess., A. Thiel 24, 56.

Lösl. in Kaliumjodidlössg., Verbb. m. KJ, K. Hellwig 25, 179.

Molekulargew. in Piperidin, A. Werner, P. Ferchland 15, 17.

Potentiale d. Elem.:  $\text{Ag} | \text{AgJ} | \text{J}_2$ , freie Energie, V. Czepinski 29, 266.

Reindarst., Überführung in Bromid u. Chlorid, G. P. Baxter 46, 36.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

Verb. m.  $\text{NH}_4\text{J}$  u.  $(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_8$ , A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 105.

Verb. m. Silbernitrat, Lösl. in Silbernitratlössg., K. Hellwig 25, 157.

Zersetzungsspanng. bei Elektrolyse im festen u. fl. Zustand, C. C. Garrard 25, 304.

**Silberjodid, geschmolzen**

Elektrolyse, Änderungen d. freien Energie, Polarisierung, Bildungswärme, V. Czepinski 19, 265.

**Silber-sub-jodid**

Nichtexistenz, K. Emsw 28, 346.

**2-Silber-1-jodid-1-nitrat**

Darst., Lösl., K. Hellwig 25, 168.

**3-Silber-1-jodid-2-nitrat**

Darst., Gleichgew. d. Komponenten in Lössg., Lösl., Elektrolyse, K. Hellwig 25, 157.

**Silberjodid-1-Piperidin**

A. Werner, P. Ferchland 15, 10.

**Silber-1-Kalium-2-cyanid**

Existenz in Lössg., Zerfallskonst., G. Bodländer, W. Eberlein 39, 222.

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{K} \cdot \text{Ag}(\text{CN})_2 + \text{AgR} = \text{KR} + \text{Ag} \cdot \text{Ag}(\text{CN})_2$  ( $\text{R} = \text{Cl}, \text{Br}, \text{J}, \text{CNS}$ ), R. Lucas 41, 193.

Leitverm. d. Lössg., P. Walden 23, 375.

Molekularvol. in Lössg., J. Traube 8, 20.

**Silber-2-Kalium-3-cyanid**

Existenz in Lössg., Zerfallskonst., G. Bodländer, W. Eberlein 39, 222.

**Silber-Kalium-jodid**

Gleichgew. d. Ionen in Lössg., Formeln d. Komplexe, Zerfallskonst., G. Bodländer, W. Eberlein 39, 211.

**Silber-1-Kalium-2-jodid**

K. Hellwig 25, 179.

**Silber-2-Kalium-3-jodid**

K. Hellwig 25, 179.

**2-Silber-5-Kalium-7-jodid**

Existenz in Lössg., Zerfallskonst., G. Bodländer, W. Eberlein 39, 211.

**Silber-1-Kalium-2-nitrat**

Erstarrungslin. in Gemischen v. Silber- u. Kaliumnitrat, A. Ussow 38, 419.

**Silber-1-Kalium-2-rhodanid**

K. Hellwig 25, 188.

Existenz in Lösg., Zerfallskonst., G. Bodländer, W. Eberlein 39, 213.

**Silber-3-Kalium-4-rhodanid**

Existenz in Lösg., Zerfallskonst., G. Bodländer, W. Eberlein 39, 213.

**6-Silber-10-Kalium-8-hypo-sulfit**

A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 75.

**2-Silber-6-Kalium-4-hypo-sulfit-2-Hydrat**

A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 75.

**Silberkathode, rotierende**

Anw. z. quant. Elektrolyse, H. E. Medway 42, 110.

**Silber-Kobalt (in Doppelsalzen) s. Kobalt-Silber.****Silberlegierungen s. Legierungen v. Silber.****Silber-Magnesium (in Doppelsalzen) s. Magnesium-Silber.****Silbermanganit**

M. Salinger 33, 337.

**Silber-2-molybdänat**

A. Junius 46, 434.

**Silber-para-molybdänat**

Versuch z. Darst., A. Junius 46, 434.

**3-Silber-1-Natrium-1-pyro-phosphat** $\text{Ag}_3\text{NaP}_3\text{O}_{10}$ , M. Stange 12, 460.**2-Silber-2-Natrium-2-sulfit**

2-Hydrat, A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 78.

**2-Silber-24-Natrium-13-sulfit**

84-Hydrat, A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 78.

**2-Silber-2-Natrium-2-hypo-sulfit**

A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 74.

**2-Silber-4-Natrium-3-hypo-sulfit**

2-Hydrat, A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 74.

**2-Silber-4-Natrium-3-thioglykolat**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 243.

**Silbernitrat**

Diffusion in Kaliumchlorid- u. -jodidgelatine, J. Hausmann 40, 180.

Einw. auf Kaliumamid in fl. Ammoniak, E. C. Franklin 46, 16.

Einw. auf Quecksilbercyanid, F. W. Schmidt 9, 423.

Elektrolyse d. Lösgg., anodische Zersetzungsspannungslin., M. Bose 44, 258.

Erstarrungslin. d. Gemische m. Kaliumnitrat, Umwandlungslin., A. Ussow 38, 419.

Leitverm. u. Dissoziationskonst. in wässr. Lösg., P. Walden, M. Centnerswer 30, 174.

Leitverm. d. Lösg. in Gegenw. v. Nicht-Elektrolyten u. Ammoniak, A. Hantzsch 25, 335.

Leitverm. in Gegenw. v. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 79.

Molekulargew. in Piperidin, Pyridin u. Benzonitril, A. Werner, P. Ferchland, M. Stephani 15, 17, 23, 32.

**Silbernitrat**

- Molekulargew., Umsetzungsreaktt. in Pyridin, J. Schröder 44, 21.  
 Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 19.  
 Produkte d. Elektrolyse, S. Tanatar 28, 331.  
 Smp., Umwandlungsp., A. Ussow 38, 419.  
 Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.  
 Verb. m. Silberjodid, -bromid, -cyanid, -rhodanid, K. Hellwig 25, 157.  
 Verh. gegen Wasserstoff, Th. W. Richards, G. P. Baxter 21, 257.

**Silber-per-nitrat**

- sogen. Silber-per-oxyd,  $\text{Ag}_{14}\text{N}_2\text{O}_{11}$ , O. Šulc 12, 180.  
 sogen. Silber-per-oxyd,  $\text{Ag}_8\text{N}_2\text{O}_{11}$ , Verh. beim Erhitzen u. gegen Ammoniak, Konstit., O. Šulc 24, 306.

**Silber-per-oxy-nitrat s. Silber-per-oxyd-nitrat.****Silbernitrat-2-Ammoniak**

- A. Hantzsch 19, 105.  
 J. Schröder 44, 22.

s. auch Silberammine.

**Silbernitrat-jodid(-bromid, -cyanid, -rhodanid) s. Silberjodid-nitrat usw.****Silbernitrat-5-Piperidin**

- A. Werner, P. Ferchland 15, 10.

**Silbernitrat-Quecksilbercyanid**

- $\text{Hg}(\text{CN})_2 \cdot \text{AgNO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ , F. W. Schmidt 9, 424.

**Silber-3-nitrid s. Silberacid.****Silbernitrit**

- Reindarst., K. Arndt 27, 352.

**Silber-hypo-nitrit**

- A. Kirschner 16, 433.

**Silberoxalat**

- Lösl., Potentiale d. Elektrode: Silber | Silberoxalat in Kaliumoxalat, Gleichgew. m. Chromatlsgg., H. Schäfer, R. Abegg 45, 306.  
 Verh. gegen gleitenden Druck, M. C. Lea 6, 8.

**Silberoxyd**

- Bildg., anodische, aus alkalischer Silberamminlsg., E. Müller, F. Spitzer 50, 326.  
 Darst., Leitverm. d. Lsg. in Ammoniak, W. Bonsdorff 41, 139.  
 Entwässerung, Zersetzungsp., M. C. Lea 2, 449.  
 Lösl. in Boroxydschmelzen, W. Guertler 40, 230.  
 Redukt. in Wasserstoff, F. Glaser 36, 8.  
 Verh. gegen Acetylen, F. A. Gooch, De F. Baldwin 22, 238.  
 Verh. gegen gleitenden Druck, M. C. Lea 6, 349.  
 Verh. bei starkem Drucke, M. C. Lea 5, 332.

**3-Silber-4-oxyd**

- Bildg. bei Elektrolyse v.  $\text{AgNO}_3$  u.  $\text{AgF}$ , S. Tanatar 28, 335.

**4-Silber-1-oxyd**

- Derivate, M. C. Lea 3, 1.

**Silber-per-oxyd**

- Bildg., anodische, bei Elektrolyse v. Silbersalzlsgg., Bildungspotential, M. Bose 44, 258.



**Silber-per-oxyd**

Darst. durch Elektrolyse, Bildg. v. Ozon beim Erhitzen, O. Brunck 10, 242.  
elektrolytisches, O. Šulc 12, 89.

sogenanntes,  $\text{Ag}_2\text{NO}_{11}$ , O. Šulc 12, 96.

sogen., Verb. v. *Über-Salpetersäure*, O. Šulc 12, 180.

sogen. elektrolytisches Nitrat  $\text{Ag}_2\text{NO}_{11}$ , Verh. beim Erhitzen u. gegen  
Ammoniak, Konst., O. Šulc 24, 306.

s. auch Silber-per-nitrat u. Silber-per-oxyd-nitrat.

**Silber-sub-oxyd**

Bildg. aus Silberoxyd, F. Glaser 36, 9.

**Silberoxydul s. 4-Silber-1-oxyd.****7-Silber-8-oxyd-1-fluorid**

S. Tanatar 28, 335.

**15-Silber-16-oxyd-3-fluorid**

Bildg. bei Elektrolyse v. Silberfluorid, S. Tanatar 28, 335.

**Silber-per-oxyd-nitrat**

Darst., Eigenschaft, S. Tanatar 28, 331.

s. auch Silber-per-oxyd u. Silber-per-nitrat.

**Silberphosphat**

Reindarst., H. Neubauer 2, 46.

**2-Silber-1-Hydro-1-phosphat**

Verb. m. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 71.

**Silber-meta-phosphat**

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

**Silber-4 meta-phosphat**

F. Warschauer 36, 183.

**Silber-6 meta-phosphat**

H. Lüder 5, 27.

**Silber-ortho-phosphat**

Bildg. in Gelatinegel, Struktur d. Niederschlags, J. Hausmann 40, 119.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

Verh. gegen gleitenden Druck, M. C. Lea 6, 8.

**Silber-pyro-phosphat**

Bildg. in Gelatinegel, Struktur d. Niederschlags, J. Hausmann 40, 119.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

**Silber-3 meta-phosphat-2-Hydrat**

Darst., A. Wiesler 28, 200.

**2-Silber-1-Hydro-1-phosphat-6-Schwefelharnstoff**

A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 71.

**Silber-Platin (in Doppelsalzen) s. Platin-Silber.****2-Silber-1-platinat-3-Hydrat ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ )**

Darst., Konstit., J. Bellucci 44, 175.

**5-Silber-3-Pyridinium-3-nitrat**

L. Pincussohn 14, 389.

**Silberrhodanid**

Anw. z. Best. d. Silbers, R. G. van Name 26, 235.

Best. neben Silberbromid, F. W. Küster, A. Thiel 33, 130.

Bildg. in Gelatinegel, Struktur d. Niederschlags, J. Hausmann 40, 119.

**Silberrhodanid**

Gleichgew. m. Kaliumrhodanid in L $\ddot{o}$ sg., Komplexbildg., G. Bodländer, W. Eberlein 39, 218.

Gleichgew. d. Mischkrystst. m. Silberbromid m. L $\ddot{o}$ sgg. v. KCNS u. KBr, F. W. K $\ddot{u}$ ster, A. Thiel 33, 132.

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{AgCNS} + \text{K} \cdot \text{Ag}(\text{CN})_2 \rightleftharpoons \text{Ag}_2(\text{CN})_2 + \text{KCNS}$ , R. Lucas 41, 197.

Mischkrystst. m. Silberbromid, Gleichgew. m. L $\ddot{o}$ sgg. v. KCNS u. KBr, L $\ddot{o}$ sl., F. W. K $\ddot{u}$ ster, A. Thiel 33, 132.

Molekulargew. in Pyridin, J. Schr $\ddot{o}$ der 44, 25.

quant.  $\ddot{U}$ berf $\ddot{u}$ hrung in Silberchlorid, F. W. K $\ddot{u}$ ster, A. Thiel 33, 130.

Verb. m. Ammoniumrhodanid u. Ammonium-*hypo*-sulfid, A. Rosenheim, S. Steinh $\ddot{a}$ user 25, 106.

Verb. m. Kaliumrhodanid, L $\ddot{o}$ sl. in Kaliumrhodanidl $\ddot{o}$ sgg., K. Hellwig 25, 183.

Verb m. Silbernitrat, L $\ddot{o}$ sl. in Silbernitratl $\ddot{o}$ sgg., K. Hellwig 25, 178.

**Silberrhodanid-1-Chinolin**

H. Grossmann, F. H $\ddot{u}$ nseler 46, 886.

**3-Silber-1-rhodanid-2-nitrat**

K. Hellwig 25, 178.

**Silbersalicylat**

Verh. gegen gleitenden Druck, M. C. Lea 6, 8.

Verh. bei starkem Drucke, M. C. Lea 5, 332.

**Silbersalze**

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{Ag}_2(\text{CN})_2 + \text{KR} \rightleftharpoons \text{KAg}(\text{CN})_2 + \text{AgR} (\text{R} = \text{Cl}', \text{Br}', \text{J}', \text{CNS}', \text{S}')$ , R. Lucas 41, 193.

L $\ddot{o}$ sl. d. wenig l $\ddot{o}$ slichen Salze (Tabelle), H. Sch $\ddot{a}$ fer, R. Abegg 45, 310.

Verh. gegen Molybd $\ddot{a}$ n-2-oxyd ( $\text{Mo}^{\text{IV}}$ ), E. F. Smith, O. L. Shinn 7, 47.

**Silbersalze, komplexe**

Potentiale d. Konzentrationselemm., Gleichgew. in L $\ddot{o}$ sg., Zerfallkonst., G. Bodländer, W. Eberlein 39, 197.

**Silberselenat**

Molekularvol. in L $\ddot{o}$ sg., J. Traube 8, 20.

**Silberselenid**

Kryst., Darst. aus Schmelzen, F. Roessler 9, 49.

**Silberselenit**

Elektrolyse in Kaliumcyanidl $\ddot{o}$ sg., J. Meyer 31, 393.

**4-Silber-1-sulfat**

Doppelsalz m. Silbersulfat ( $\text{Ag}^{\text{I}}$ ),  $\text{Ag}_4\text{SO}_4 \cdot \text{Ag}_2\text{SO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ , M. C. Lea 3, 6.

**Silbersulfat**

Elektrolyse d. L $\ddot{o}$ sgg.; anodische Zersetzungsspannungslin., M. Bose 44, 258.

L $\ddot{o}$ sl. in Ws. u. verd $\ddot{u}$ nnter Schwefels $\ddot{a}$ ure, K. Drucker 28, 361.

Molekulargew., Umsetzungsreaktt. in Pyridin, J. Schr $\ddot{o}$ der 44, 23.

Molekularvol. in L $\ddot{o}$ sg., J. Traube 8, 20.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

Umsetz. m. Kobalt u. Nickel, C. Winkler 4, 20.

Umsetz. m. Kobalt zur Atomgewichtsbest., C. Winkler 4, 463.

**Silbersulfat**

Verb. m. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 71.

**Silbersulfat-4-Ammoniak**

J. Schröder 44, 24.

**Silbersulfat-5-Schwefelharnstoff-2-Hydrat**

A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 71.

**Silbersulfid**

Bildg. in Gelatinegel, Struktur, J. Hausmann 40, 123.

Löslichkeitsprodukt, Lösl. in Kaliumcyanidlösung, Gleichgew.:



Verh. gegen Ammoniumsulfid unter Druck, V. Stanek 17, 117.

**2-Silber-2-sulfid**

A. Hantzsch 19, 104.

**Silbersulfit**

K. Seubert, M. Elten 4, 51.

Verbb. m. Alkalisulfiten, A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 78.

Verh. gegen gleitenden Druck, M. C. Lea 6, 8, 352.

Verh. bei starkem Drucke, M. C. Lea 5, 332.

**Silber-*hypo*-sulfid**

Verbb. m. Alkali-*hypo*-sulfiten, A. Rosenheim, S. Steinhäuser 25, 73.

**Silbersulfoantimonit (Sb<sup>III</sup>)**

$\text{AgSbS}_3$ , Darst., Dichte, H. Sommerlad 15, 176; 18, 423.

$\text{Ag}_2\text{SbS}_3$ , Darst., Dichte, H. Sommerlad 15, 174; 18, 423.

$\text{Ag}_3\text{SbS}_4$  (Sprödglasserz), Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 423.

$\text{Ag}_{14}\text{Sb}_2\text{S}_{18}$  (Polyargyrit), Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 425.

**Silbersulfoarsenit (As<sup>III</sup>)**

$\text{AgAsS}_2$ , Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 426.

$\text{Ag}_2\text{AsS}_3$ , Darst., H. Sommerlad 15, 177.

$\text{Ag}_4\text{As}_2\text{S}_5$ , Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 427.

$\text{Ag}_6\text{AsS}_4$ , Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 428.

$\text{Ag}_{14}\text{As}_2\text{S}_{18}$ , Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 429.

**Silbersulfophosphat**

$\text{Ag}_3\text{PS}_4$ , E. Glatzel 4, 215.

**Silbersuperoxyd s. Silber-*per*-oxyd.****Silbertartrat**

Verh. gegen gleitenden Druck, M. C. Lea 6, 8.

Verh. bei starkem Drucke, M. C. Lea 5, 332.

**Silbertellurat**

A. Gutbier 31, 349.

**6-Silber-2-oxy-1-tellurat**

A. Gutbier 31, 349.

**6-Silber-1-oxy-2-tellurat**

A. Gutbier 31, 350.

**Silberthomsonit**

F. W. Clarke 46, 205.

**Silber-*per*-vanadinat (V<sup>III</sup>)**

A. Scheuer 16, 300.

**Silbervanadit**

I. Koppel, R. Goldmann 36, 300.

**Silber-Zink** (in Doppelsalzen) s. **Zink-Silber**.

**Silicatanalyse**

E. Jordis 45, 362.

**Silicate**

d. Ammoniums u. d. Erdalkalimetalle, E. Jordis, E. H. Kanter 35, 82.  
Analyse, E. Jordis, W. Ludwig 47, 180.

Aufschluß m. Bleicarbonat, P. Jannasch 8, 364.

Aufschluß m. Borsäure, P. Jannasch, O. Heidenreich 12, 208.

Aufschluß durch konzentrierte Chlorwasserstoffs. unter Druck,  
P. Jannasch 6, 72.

Aufschluß eisenhaltiger Silicate m. Schwefelsäure u. Fluorwasser-  
stoff, W. F. Hillebrand, H. N. Stokes 25, 326.

v. Barium u. Calcium, E. Jordis 43, 410.

v. Barium, Calcium, Strontium, E. Jordis, E. H. Kanter 35, 148.

v. Barium, Calcium, Strontium, Zers. d. Wa., E. Jordis, E. H. Kanter  
35, 336.

v. Barium, Calcium, Strontium, E. Jordis, E. H. Kanter 42, 416;  
43, 314.

Best. v. Wa., P. Jannasch, P. Weingarten 8, 353.

Best. v. Ws. durch Schmelzen m. Borax, P. Jannasch, P. Weingarten 11, 37.

v. Calcium; Bildg. aus Kieselsäure u. Calciumhydroxyd, E. Jordis, E. H.  
Kanter 43, 48.

Umsetzung in Lösgg., J. Thugutt 2, 133.

Verh. gegen Ammoniumchlorid, Konstit., F. W. Clarke, G. Steiger  
29, 338.

Verwitterungsprodukte in Ton-, vulkanischen u. Laterit-Böden, J. M.  
van Bemmelen 42, 265.

Zeolithe, Konstit., F. W. Clarke 7, 267.

Zersetz. durch Ws., E. Jordis, E. H. Kanter 35, 336.

**Silicate, fluorhaltige**

Nachw. d. Fluors, K. Daniel 38, 302.

**Silicium**

Atomgew., Internat. Atomgewichtsausschuß 1906 48, 131.

Atomgew., Neubest., W. Becker, J. Meyer 43, 251.

Atomgew., Neubest., J. Meyer 47, 45.

Einw. auf 1-Titan-1-oxy-2-hydroxyd, G. Tammann 43, 370.

Smp.; Smpp., heterog. Gleichgew., Kleingefüge, Magnetismus d. Legg.  
u. Verbb. m. Eisen, W. Guertler, G. Tammann 47, 163.

Smp.; Smpp., Kleingefüge d. Verbb. u. Legg. m. Mangan, F. Doerinckel  
50, 117.

Smp.; Smpp., Umwandlungen, Kleingefüge d. Legg. m. Nickel, W. Guertler,  
G. Tammann 49, 93.

**Silicium, amorphes**

Darst., W. Hempel, v. Haasy 23, 34.

**Siliciumcarbid**

Darst., Eigenschaft, Analyse, O. Mühlhäuser 5, 105.

**Silicium-4-chlorid**

Darst., W. Hempel, v. Haasy 23, 40.

Hydrolyse u. Komplexbildg., Leitverm. d. Lsgg., W. v. Kowalevsky 25, 194.

Leitverm., Lösungsverm., P. Walden 25, 218.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 58.

Sdp., Dampfdruck, Schmelzpunkt, Überführung in Silicium-2-oxyd, W. Becker, J. Meyer 43, 251.

**Silicium-Eisen (Legg.) s. Eisen-Silicium.****Siliciumfluorid**

Abscheidung aus Fluoriden, quantitativ, K. Daniel 38, 257.

**Silicium-2-Hydro-6-fluorid**

Darst., Inversionsgeschw., Stärke d. Säure, E. Deussen 44, 331.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 22.

**Silicium-1-ox-2-fluorid**

Bildg. aus Fluorwasserstoff u. gefällter Kieselsäure, K. Daniel 38, 292.

**Silicium-2-Kalium-6-fluorid**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 52.

**Silicium-Mangan (Legg.) s. Mangan-Silicium.****Silicium-2-Natrium-6-fluorid**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 52.

**Silicium-2-Natrium-3-sulfid**

Darst., W. Hempel, v. Haasy 23, 40.

**Silicium-Nickel s. Nickel-Silicium u. Legg. v. Nickel m. Silicium.****Silicium-2-oxyd**

Best. in Molybdänsäuresilikaten, W. Asch 28, 306.

Flüchtigkeit im Momente d. Abscheidung, C. Friedheim, A. Pinagel 45, 410.

Gleichgew.:  $R_2CO_3 + SiO_2 \rightleftharpoons R_2SiO_3 + CO_2$ , Einw. auf Alkalicarbonate, N. M. von Wittorf 39, 187.

Hydrogel, Bindung d. Ws. Entwässerung, J. M. van Bemmelen 13, 239.

Hydrogel, Hohlräume b. d. Entwässerung, J. M. van Bemmelen 18, 98.

Hydrogel, Verlust d. Absorptionsverm., J. M. van Bemmelen 18, 122.

Verbb. m. Molybdänaten, W. Asch 28, 273; s. Molybdänsäuresilikate.

Trenng. v. Wolfram-3-oxyd durch Chlorwasserstoff, C. Friedheim, W. H. Henderson, A. Pinagel 45, 396.

Verb. oder Absorption m. Chlorwasserstoff, J. Meyer 47, 45.

Verh. gegen Barium-, Strontium-, Calciumhydroxyd, E. Jordis, E. H. Kanter 43, 314.

s. auch Kieselsäure u. Quarz.

**Silicium-2-Rubidium-6-fluorid**

H. Eggeling, J. Meyer 46, 174.

**Siliciumstahl s. Legierung v. Eisen u. Silicium.****Silicium-2-sulfid**

W. Hempel, v. Haasy 23, 39.

**Silicomolybdänate**

W. Asch 28, 273; s. Molybdänsäuresilikate.

**Silicowolframate**

a. Wolframsäuresilicate.

**Silicowolframsäure**

a. Wolframsäuresilicate.

**Skleroklas**

Darst. Dichte, H. Sommerlad 18, 448.

**Skolecit**

Verh. gegen Ammoniumchlorid, F. W. Clarke, G. Steiger 24, 142.

**Soda**

a. Natriumcarbonat.

**Soda, natürliche**

Bildg. in d. Schlammvulkanen v. Ahtala, P. Melikoff 19, 5.

**Sodalithe**

Metamerie, J. Thugutt 2, 119.

**Sodalithgruppe**

Darst. verschiedener Sodalithe, Struktur, J. Thugutt 2, 65, 123.

**Sol**

a. Hydrosol, Alkoholsol usw.

**Sordawallit**

Verh. gegen Ws. u. Alkalien b. 200°, J. Thugutt 2, 155.

**Speichel**

Einw. auf Stärke (Verzuckerung), F. E. Hale 31, 107.

**Spektralanalyse**

Abhängigkeit d. Spektren v. d. Wärmequelle, O. Vogel 5, 44.

Absorptionsspektra v. Alkoholen, W. Spring 12, 258.

Absorptionsspektra v. Jodlösungen, Bez. z. Brechungsverm. d. Lösungsmittels, G. Krüss, E. Thiele 7, 67.

Absorptionsspektrum v. Kalium-per-manganat, G. u. H. Krüss 1, 117.

Absorptionsspektrum v. Kobalt-Ammonium-rhodanid u. Kobalt-rhodanid-Schwefelharnstofflösgg., A. Rosenheim, V. J. Meyer, 49, 28.

Absorptionsspektra gefärbter Lösgg., Einfl. d. Temp., G. u. H. Krüss, H. Bremer 1, 112.

Absorptionsspektra v. Lösgg. organischer Farbstoffe, Einfl. d. Temp. auf d. Dunkelheitsmaximum, G. u. H. Krüss 1, 117.

Absorptionsspektrum ungefärbter Salzlösgg., W. Spring 13, 26.

Absorptionsspektrum v. Neodymoxyd, A. Waegner 42, 118.

Absorptionsspektrum v. Praseodymverb., C. von Schéele 27, 53.

Absorptionsspektrum v. Uranylsalzen, G. u. H. Krüss 1, 118.

Absorptionsspektrum d. Ws., W. Spring 12, 258.

Brenner z. Erzeugung gefärbter Flammen, E. Rupp 38, 107.

Emissionsspektra v. seltenen Erden (Gadolinium, Samarium, Europium), G. Eberhard 45, 374.

Emissionsspektrum v. Gadolinium, C. Benedicks 22, 401.

Emissionsspektrum v. Helium, W. Crookes 11, 6.

Emissionsspektra v. Metallen in d. Leuchtgassauerstofflampe, O. Vogel 5, 45.

Emissionsspektrum v. Praseodym, C. von Schéele 27, 56.

**Spektralanalyse**

- Emissionsspektrum v. Tellur, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 186.  
 Entlader für Funkenspektren, L. M. Dennis 16, 19.  
 d. Erden, seltenen, G. Krüss 3, 44.  
 Extinktionskoeff. v. Farbstoffen, organischen, G. u. H. Krüss 1, 119.  
 Extinktionskoeff. v. Kalium-2chromat, G. u. H. Krüss 1, 119.  
 Fluoreszenzspektrum v. Argon u. Bez. z. Nordlicht, M. Berthelot 9, 4.  
 Kathodolumineszenzspektren v. seltenen Erden, R. Marc 38, 121.  
 v. Mineralien in d. Leuchtgassauerstofflampe, O. Vogel 5, 42.  
 Nachw. v. Barium in Strontiumsätzen, S. P. L. Sörensen 11, 315.  
 Nachw. v. Calcium in Strontiumsätzen, S. P. L. Sörensen 11, 315.  
 Nachw. v. Calcium u. Strontium in Barium, Th. W. Richards 3, 447.  
 Systematischer Gang z. Unters. v. Mineralien, O. Vogel 5, 51.

**Spektralanalyse, quantitative**

- G. u. H. Krüss 1, 104.  
 Neue Methode, G. u. H. Krüss 10, 32.  
 Vergleich d. verschiedenen Methth., G. u. H. Krüss 1, 104.

**Spektralflammenbrenner**

- E. Rupp 38, 107.

**Spektrokolorimeter**

- G. u. H. Krüss 10, 40.

**Spektrophotometer**

- nach Crova, Glan, Hüfner, Vierordt, G. u. H. Krüss 1, 107, 109, 122.  
 Best. v. Eisen durch die Rhodanreakt., G. Krüss, H. Morath 1, 402.

**Spektrum s. Spektralanalyse.****Spezifisches Gewicht s. Dichte.****Spezifisches Volumen s. Volumen, spezifisches.****Spezifische Wärme s. Wärme, spezifische.****Sprüdglassatz**

- Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 423.

**Stärke**

- Anw. i. d. Jodometrie, Darst., J. Wagner 19, 427.  
 Hydrolyse durch Jod u. andere Oxydationsmittel, F. E. Hale 31, 100.  
 Indikator i. d. Jodometrie, F. E. Hale 31, 100.

**Stärke, lösliche**

- Verf. z. Bereitung, F. E. Hale 31, 106.

**Stärkekleister**

- Niederschlagsbildg. in demselben, J. Hausmann 40, 127.

**Stahl**

- Isolierung d. Eisencarbides, F. Mylius, F. Förster, G. Schoene 13, 40.  
 m. Nickel u. Kobalt, Zustandsdiagramme, Kleingefüge, W. Guerdet.  
 G. Tamman 43, 205.

**Stahl, geglüht**

- Bestandteile, F. Mylius, F. Förster, G. Schoene 13, 38.  
 Carbide, F. Mylius, F. Förster, G. Schoene 13, 38.

**Stannate**

- Konstit., J. Bellucci, N. Parravano 45, 142.  
 s. auch Zinnmetalloxyde ( $\text{Sn}^{IV}$ ).

**Stannite** ( $\text{Sn}^{\text{II}}$ ) s. Zinnmetalloxyd ( $\text{Sn}^{\text{II}}$ )

**Stanni-** s. Zinn ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ )

**Stanno-** s. Zinn ( $\text{Sn}^{\text{II}}$ )

**Stassfurter Mineralien**

spektralan. Verh., O. Vogel 5, 57.

**Steighöhe, kapillare**

v. Alkoholen u. anderen organ. Stoffen, Anw. z. Löslichkeitsbest., S. Motylewski 88, 416.

**Steinsalz** s. Natriumchlorid.

**Stereoisomerie**

bei Chromrhodaniden, ammoniakalischen, A. Werner, G. Richter 15, 248.

**Stiekoxyd** s. Stickstoff-1-oxyd.

**Stiekoxydul** s. 2-Stickstoff-1-oxyd.

**Stickstoff**

Absorption durch Lithium, Magnesium u. verschiedene Gemische, W. Hempel 21, 19.

Atomgew., Internat. Atomgewichtsausschuß 1905 43, 2; 1906 43, 131.

Atomgew., Th. W. Richards, E. H. Archibald 34, 378.

Einw. auf Kaliumrhodanid bei hoher Temp., J. Milbauer 49, 46.

Einw. auf Molybdän i. d. Hitze, A. Vanderberghe 11, 398.

Energie, freie u. Wärmetönung d. Reakt.:  $\text{N}_2 + \text{O}_2 = 2\text{NO}$ ;  $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 = 2\text{NH}_3$ , H. v. Jüptner 42, 286.

Gaskette m. Wasserstoff, E. Baur 29, 305.

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$ , F. Haber, G. van Oordt 43, 111.

Gleichgew. u. freie Energie d. Reakt.:  $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightleftharpoons 2\text{NH}_3$ ; Einw. auf Calciumhydrid:  $3\text{CaH}_2 + \text{N}_2 \rightleftharpoons \text{Ca}_3\text{N}_2 + 3\text{H}_2$ ; katalytischer Einfl. v. Ca u. Mn auf d. Ammoniakbildg., F. Haber, G. van Oordt 44, 341.

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{N}_2 + \text{O}_2 = 2\text{NO}$ , W. Nernst 49, 213.

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}$ , K. Jellinek 49, 229.

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}$ ; Berechnung aus Explosionsversuchen, W. Nernst 45, 126.

Gleichgew. d. Reakt.:  $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{NO}$ ; Best. aus Explosionsversuchen, K. Finkh 45, 120.

Reakt., qual., F. C. Phillips 6, 252.

Verh. gegen Mangan bei Weißglut, R. Lorenz, F. Heussler 3, 229.

Vorkommen in Mineralien, K. Hüttner 43, 8.

**Stickstoff-1-oxy-1-chlorid** ( $\text{N}^{\text{III}}$ )

Einw. auf Silberfluorid, O. Ruff, K. Stäuber 47, 190.

Smp., Verh. gegen Chlor, J. W. van Heteren 22, 277.

**Stickstoff-1-oxy-3-chlorid** ( $\text{N}^{\text{V}}$ )

Existenz, J. W. van Heteren 22, 277.

**5-Stickstoff-oxy-chlorid-2-Antimonchlorid** ( $\text{N}^{\text{III}}$ ,  $\text{Sb}^{\text{V}}$ )

J. W. van Heteren 22, 278.

**Stickstoff-oxy-chlorid-1-Eisenchlorid** ( $\text{N}^{\text{III}}$ ,  $\text{Fe}^{\text{III}}$ )

J. W. van Heteren 22, 278.

**2-Stickstoff-oxy-chlorid-1-Zinnchlorid** ( $\text{N}^{\text{III}}$ ,  $\text{Sn}^{\text{IV}}$ )

J. W. van Heteren 22, 278.



**Stickstoff-1-oxy-1-fluorid (N<sup>III</sup>)**

Darst., Smp., Sdp., chem. Reakt., Dampfdichte, O. Ruff, K. Stäuber 47, 190.

**Stickstoff-1-oxyd**

Best. neben 2-Stickstoff-4-oxyd u. 2-Stickstoff-3-oxyd, L. Marchlewski 1, 372.

Bildg. bei Explosion v. Knallgas m. Luft, Gleichgew. d. Reakt.:  $N_2 + O_2 \rightleftharpoons 2NO$  aus Explosionsversuchen, K. Finkh 45, 120.

Bildg. bei Explosion v. Knallgas m. Luft, Berechnung d. Gleichgew. v.  $N_2 + O_2 \rightleftharpoons 2NO$ , W. Nernst 45, 126.

Bildg. bei hohen Tempp. aus Luft, Zerfallgeschw., Gleichgew.:  $N_2 + O_2 = 2NO$ , W. Nernst 49, 218.

Darst., G. Lunge, G. Porschnew 7, 221.

Darst. im Kippeschen Apparat, A. D. Kreider 10, 287.

Energie, freie, u. Wärmetönung d. Reakt.:  $N_2 + O_2 = 2NO$ , H. v. Jäptner 42, 236.

Lösl. in Schwefelsäure, O. F. Tower 50, 382.

Lösl. in 2-Stickstoff-4-oxyd, G. Lunge, G. Porschnew 7, 240.

Lösg. in Salpetersäure, Färbung, L. Marchlewski 1, 369.

Reindarst., D. A. Kreider 13, 421.

Smp., Erstarrungslin. d. Gemische m. 2-Stickstoff-4-oxyd, heterog. Gleichgew. v.  $NO - N_2O_4$ , N. v. Wittorff 41, 85.

Verh. eines Gemenges m. 2-Stickstoff-4-oxyd, G. Lunge, G. Porschnew 7, 229.

Verh. gegen Sauerstoff, G. Lunge, G. Porschnew 7, 224.

Zersetzungsgeschw., Reaktionskinetik, Gleichgew. d. Reakt.  $2NO \rightleftharpoons N_2 + O_2$ , K. Jellinek 49, 229.

**Stickstoff-2-oxyd**

Best. in Gemischen m.  $N_2$ ,  $O_2$ ,  $NO$ , K. Jellinek 49, 234.

Best. neben 2-Stickstoff-3-oxyd, L. Marchlewski 1, 371.

Darst., G. Lunge, G. Porschnew 7, 222.

Einfl. auf die Dichte d. Salpetersäure, L. Marchlewski 1, 377.

Verh. eines Gemenges m. Stickstoffoxyd, G. Lunge, G. Porschnew 7, 229.

**2-Stickstoff-1-oxyd**

Bildg. aus Nitrit u. Hydrosulfit  $Na_2S_2O_4$ , J. Meyer 34, 49.

Einw. auf Natriumamid, Bildg. v. Natriumazid, L. M. Dennis, A. W. Browne 40, 90.

Verdampfungsgeschw. v. Naphtalin in 2-Stickstoff-1-oxyd, R. D. Phookan 2, 12.

**2-Stickstoff-3-oxyd**

Best. neben 2-Stickstoff-4-oxyd, L. Marchlewski 1, 371.

Bildg. aus  $N_2O_4$  u.  $NO$ ; Erstarrungslin. d. Gemische m.  $NO$ , heterog. Gleichgew. v.  $N_2O_3$  u. Schmelze, N. v. Wittorff 41, 85.

Dampfdichte, G. Lunge, G. Porschnew 7, 248.

Existenz i. gasförmigem Zustande, G. Lunge, G. Porschnew 7, 214.

Verh. gegen Sauerstoff, G. Lunge, G. Porschnew 7, 233.

**2-Stickstoff-4-oxyd**

Erstarrungslinie d. Gemische m. Stickstoff-1-oxyd, Gleichgew. N. v. Wittorff 41, 85.

**Stickstoff-per-oxyd** s. **Stickstoff-2-oxyd** u. **2-Stickstoff-4-oxyd**.

**Stickstoffquecksilberverbindungen** s. **Quecksilberammine**.

**4-Stickstoff-4-Schwefel-4-chlorid**

Darst. Molekulargew., A. Andreocci 14, 249.

**2-Stickstoff-5-sulfid**

Darst. Eigenschaften, Molekulargröße, Dichte, W. Muthmann, A. Clever 13, 200.

**4-Stickstoff-4-sulfid**

Molekulargew. in Benzol u. Kohlenstofftetrachlorid, A. Andreocci 14, 248.

**Stickstoffverbindungen, organische**

Berechnung thermochemischer Daten, F. W. Clarke 33, 50.

**Stickstoff-Wasserstoff-Gaskette**

Potential m. verschiedenen Elektrolyten, E. Baur 29, 305.

**Stickstoffwasserstoffsäure**

Bibliographie, Darst. Eigenschaften der Salze, Nachw., Reakt. m.  $\text{KMnO}_4$ , L. M. Dennis, A. W. Browne 40, 68.

Bild. aus Hydrazinium-2-nitrat, A. Sabanejeff, E. Dengin 20, 28.

Salze, Darst., Krystallf., L. M. Dennis, C. H. Benedikt, A. C. Gill 17, 18.

**Stickstoffwasserstoffsäure Salze** s. **Aside**.

**Stilben**

Smpp. d. Lösgg. in Arsenbromid, Molekulargew., P. Walden 29, 376.

**Stilbit**

Einw. v. Ammoniuml. l. orid, Konstit., F. W. Clarke, G. Steiger 29, 338.

Substitutionsprodukte m. Ammonium, Thallium, Natrium, F. W. Clarke 46, 199.

**Stöchiometrie**

Begründung, E. Baur 50, 199.

**Stöchiometrische Gesetze**

Deduktion derselben, C. Benedicks 49, 284.

**Strahlung, sichtbare**

Änderung m. Temp., V. Rothmund 31, 139.

**Stromausbeute**

Abhängigkeit v. Stromdichte bei Elektrolyse v. Bleichloridschmelzen, A. Appelberg 36, 36.

an Amalgam bei Elektrolyse d. Chloridlösgg. v. Barium, Strontium, Calcium m. Quecksilberkathoden, A. Coehn, W. Kettembeil 33, 202.

Definition, A. Helfenstein 23, 256.

bei Elektrolyse v. Eisen-4-Kalium-6-cyanid, Einfl. v. Konzentration u. Stromdichte, H. v. Hayek 39, 240.

bei Elektrolyse v. Kupferchloridlösgg., J. Egli 30, 59.

bei Elektrolyse v. Salzsäure, R. Lorenz 23, 99.

bei Elektrolyse v. Salzsäure, Bez. z. Polarisation, R. Lorenz 23, 104.

bei Elektrolyse v. Salzsäure, A. Helfenstein 23, 259.

bei Elektrolyse v. Salzsäure, G. Auerbach 28, 1.

bei Elektrolyse v. Zinkchlorid, Einfl. v. Temp. u. Stromdichte, Kaliumchloridzusatz, S. Grünauer 39, 456.

an Hydroxylionen bei d. Elektrolyse v. Chlorwasserstoffsäure, F. Haber, S. Grinberg 16, 222.

**Stromausbeute**

- an Sauerstoff bei d. Elektrolyse v. Chlorwasserstoffsäure, F. Haber, S. Grinberg 16, 209.
- bei Redukt. v. Salpetersäure durch Elektrolyse m. verschiedenen Kathoden, J. Tafel 31, 298.
- an Ozon bei Elektrolyse v. Fluorwasserstoffsäure, Abhängigkeit v. Stromdichte, L. Graefenberg 36, 360.

**Stromdichte**

- Einfl. auf elektrol. Abscheidung d. Kupfers, J. Egli 30, 78.
- Einfl. auf Stromausbeute bei Elektrolyse v. Bleichloridschmelzen, A. Appelberg 36, 36.
- Einfl. auf Stromausbeute bei Elektrolyse v. Eisen-4-Kalium-6-cyanid, H. von Hayek 39, 248.
- Einfl. auf Stromausbeute an Ozon bei Elektrolyse v. Fluorwasserstoffsäure, L. Graefenberg 36, 360.
- Einfl. auf d. periodischen Vorgänge bei Elektrolyse v. Natrium-poly-sulfid, F. W. Küster 46, 118.
- Einfl. auf d. Polarisationspotentiale d. Anode b. Elektrolyse v. Gemischen v. Schwefelsäure m. Fluor-, Chlor-, Bromwasserstoff, E. Müller, A. Scheller 48, 112.
- Einfl. auf Zersetzung v. Oxalsäure, T. Åkerberg 31, 178.

**Strontian s. Strontiumoxyd.****Strontianit**

- Spektralanalyt. Verh., O. Vogel 5, 55.

**Strontianephelin**

- J. Thugutt 2, 118.

**Strontium**

- Atomgew., Internat. Atomgewichtsausschuß 1906 48, 132.
- Atomgew., Neubest., Th. W. Richards 47, 145.
- Atomgewichtsbest. durch Analyse v. Strontiumbromid, Th. W. Richards 8, 253.
- Best. als Oxalat durch Permanganat u. als Carbonat, C. A. Peters 29, 146.
- Best. (indirekt) neben Barium u. Calcium, O. Brill 45, 289.
- Darst. durch Elektrolyse azetonischer Lösung, A. Siemens 41, 272.
- Lösl. in Quecksilber, W. Kerp 17, 296.
- Lösl. in Quecksilber, W. Kerp, W. Böttger, H. Iggena 25, 35.
- Nachw., spektroskop., im Barium, Th. W. Richards 3, 447.
- Spektrum in d. Leuchtgassauerstofflampe, O. Vogel 5, 46.
- Trennung v. Barium u. Calcium durch Elektrolyse m. Quecksilber-Kathode, A. Coehn, W. Kettembeil 38, 206.

**Strontiumamalgam s. Legierungen v. Strontium m. Quecksilber.****Strontium-Ammonium-sulfo-oxo-arsenat**

- $\text{NH}_4\text{SrAsO}_6 \cdot \text{H}_2\text{O}$ , Le Roy W. Mc Cay 25, 460.

**Strontiumanalaim**

- F. W. Clarke 46, 198.

**Strontiumasid**

- Darst., Krystallform, L. M. Dennis, C. H. Benedict, A. C. Gill 17, 22, 25.

**Strontiumborat  $\text{SrB}_4\text{O}_7$** 

- Bildg. aus Schmelzen, W. Guertler 40, 244.

**Strontiumborat**  $\text{SrB}_2\text{O}_6$ ,

Bildg. aus Schmelzen, Smp., W. Guertler 40, 346.

**Strontium-meta-borat**

Bildg. aus Schmelzen, W. Guertler 40, 346.

**Strontium-pyro-borat**

Bildg. aus Schmelzen, Smp., W. Guertler 40, 346.

**Strontiumbromid**

Dichte, Th. W. Richards 10, 6.

Gefrierpp. d. Lössg. m. u. ohne Zusatz v. Brom u. Jod, Additionsverbb., J. Meyer 30, 118.

Molekularvol. in Lössg., J. Traube 8, 26.

Reindarst., Eigenschaft, Analyse z. Atomgewichtsbest. d. Strontiums, Th. W. Richards 8, 258.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

**Strontiumcarbonat**

Dissoziationstemp., O. Brill 45, 281.

Reindarst., S. P. Sørensen 11, 375.

**Strontiumchlorat**

Molekularvol. in Lössg., J. Traube 8, 27.

**Strontiumchlorid**

Diffusion in Silbernitratgelatine, J. Hausmann 40, 128.

Elektrolyse d. Lössg. m. Quecksilberkathode, Amalgamausbeute, A. Coehn, W. Kettembeil 38, 204.

Molekularvol. in Lössg., J. Traube 8, 26.

Reindarst., Analyse z. Atomgewichtsbest. v. Strontium, Th. W. Richards 47, 145.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

Verb. m. Jod- $\beta$ -chlorid  $\text{SrCl}_2 \cdot 2\text{JCl}_2 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ , R. F. Weinland, Fr. Schlegelmilch 30, 142.**Strontiumchlorplatinat-1-Hydrat**

A. Miolati, J. Bellucci 33, 260.

**Strontiumfluorid**Verb. m. Strontiumphosphat  $(\text{Sr}_3(\text{PO}_4)_2)_2\text{SrF}_2$ , C. v. Woyczynski 6, 310.**Strontiumhydroxyd**Einw. auf Arsenoxyd ( $\text{As}^V$ ), Le Roy W. Mc Cay 25, 465.

Einw. auf Kieselsäure, E. Jordis, E. H. Kanter 35, 85.

Einw. auf Kieselsäure, E. Jordis, E. H. Kanter 35, 148.

Einw. auf Kieselsäure, E. Jordis, E. H. Kanter 42, 424.

Einw. auf Kieselsäure, E. Jordis, E. H. Kanter 43, 314.

**Strontiumjodid**

Gefrierpp. d. Lössg. m. u. ohne Zusatz v. Jod, Additionsverbb., J. Meyer 30, 117.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

**Strontium-4-Jodid**

J. Meyer 30, 120.

**Strontiumlegierungen s. Legierungen v. Strontium.****Strontium-Kupfer-2-Ammonium-6-nitrit** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

C. Przibylla 15, 423.

**Strontium-Kupfer-Kaliumnitrit** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

Unbeständigkeit in Lösung, C. Przibylla 18, 456.

**Strontium-Kupfer-2-Kalium-6-nitrit** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

C. Przibylla 15, 424.

**Strontium-Kupfer** (in Doppelsalzen) s. **Kupfer-Strontium**.**Strontium-Molybdänsäure-per-Jodat**

C. W. Blomstrand 1, 37.

**Strontium-Natriumsulf-oxy-arsenat-10-Hydrat** $\text{SrNaAsS}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ , L. W. McCay, W. Foster 41, 462.**Strontium-Nickel-Kaliumnitrit** ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ )

Wechselnde Zusammensetzung, C. Przibylla 18, 458.

**Strontiumnitrat**

Molekularvol. in Lösung, J. Traube 8, 26.

**Strontiumnitrit**Tripelsalze wechselnder Zusammensetzung m. Alkalinitriten u. Nickelnitrit bzw. Eisennitrit ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ ), C. Przibylla 15, 485.**Strontiumnitrit-1-Hydrat**

Darst., Krystallform, Lösl. in Ws. u. Alkohol, Leitverm. d. Lösung, F. Vogel 35, 391.

**Strontium-hypo-nitrit**

5-Hydrat, A. Kirschner 16, 428.

**Strontiumoxyd**

Gleichgew., heterog., m. Boroxyd in Schmelzen, W. Guertler 40, 244.

Gleichgew., heterog., m. Boroxyd, Erstarrungslin. d. Syst.  $\text{SrO}-\text{B}_2\text{O}_3$ , W. Guertler 40, 346.

Krystallform, Darst. in Glühöfen, G. Brügelmann 10, 415.

**Strontium-Platin** (in Doppelsalzen) s. **Platin-Strontium**.**Strontiumphosphat**Verb. m. Strontiumfluorid ( $\text{Sr}_2(\text{PO}_3)_4$ ),  $\text{SrF}_2$ , C. v. Woyczynski 6, 310.**4-Strontium-2-hydroxy-2-phosphat**

krystallisiertes, C. v. Woyczynski 6, 311.

**Strontium-6 meta-phosphat**

H. Lüdert 5, 35.

**Strontium-1-Pyridinium-3-nitrat**

L. Pincussohn 14, 391.

**Strontium-11-Quecksilber**

W. Kerp 17, 307.

**Strontium-12-Quecksilber**

Darst., Lösl., Existenzgeb., W. Kerp, W. Böttger, H. Iggena 25, 35.

**Strontiumsilikat**

E. Jordis, E. H. Kanter 42, 424.

Verbb. verschied. Zusammensetzung, E. Jordis, E. H. Kanter 35, 148.

Zersetzung durch Ws. u.  $\text{HCl}$ , E. Jordis, E. H. Kanter 35, 349.**Strontium-meta-silikat-1-Hydrat**

E. Jordis, E. H. Kanter 35, 90.

**4-Strontium-1-oxy-3-meta-silikat-5-Hydrat**

E. Jordis, E. H. Kanter 35, 344.

**Strontiumstannat-3-Hydrat**

Darst., Konstit., J. Bellucci, N. Parravano 45, 162.

**Strontiumsulfid**

$\frac{1}{2}$ -Hydrat, K. Seubert, M. Elten 4, 59.

**Strontiumvanadinat (V<sup>V</sup>)**

$\text{SrV}_4\text{O}_{11} \cdot 9\text{H}_2\text{O}$ , A. Scheuer 16, 303.

**Strontium-per-vanadinat (V<sup>VI</sup>)**

A. Scheuer 16, 297.

**Strontiumverbindungen**

Reindarst., S. P. L. Sörensen 11, 305.

**Strukturen**

v. Niederschlägen in Gallerten, J. Hausmann 40, 110.

**Strukturen, geschichtete**

bei Krystallisation, R. E. Liesegang 48, 364.

**Strukturformeln s. Konstitution.****Strukturisomerie**

bei anorgan. Verbb., A. Sabanejeff 17, 480.

bei anorgan. Verbb., A. Hantzsch 19, 106.

**Sublimationsspannung s. Dampfdruck.****Succinate**

d. seltenen Erden, Anw. z. mikroskop. Nachw., R. J. Meyer 33, 31.

**Sulfarsenate s. Sulfarsenate.****Sulfate**

v. Chrom ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ ), R. F. Weinland, R. Krebs 49, 157.

Einw. auf Natriumamid, F. Ephraim 44, 195.

Hydratation u. Erhärtung, P. Rohland 35, 201.

v. Iridium u. Alkalimetallen (Alaune), L. Marino 42, 217.

d. Metalle, Hydrolyse, Nachw. m. Jodchinin, M. C. Lea 4, 440.

Nachw. neben Sulfiden, *Hypo*-Sulfiten u. Sulfiten, Ph. E. Browning, E. Howe 18, 371.

Verh. gegen Fluorwasserstoffsäure, R. F. Weinland, J. Alfa 21, 50.

s. auch die Metallsulfate.

**Sulfate, saure**

v. Natrium, Gleichgew. m. Lösgg., J. D'Ans, L. D'Arcy Shepherd, P. Günther 49, 356.

d. seltenen Erden (Erdschwefelsäuren), B. Brauner, J. Picek 38, 322.

**Per-Sulfate**

Bestimmungsmeth., C. A. Peters, S. E. Moody 29, 326.

Potential d. Lösgg., C. Fredenhagen 29, 448.

**Sulfatsodalith**

J. Thugutt 2, 31.

Einw. v. Kaliumcarbonat-Lösg., J. Thugutt 2, 139.

**Sulhydratsodalith**

J. Thugutt 2, 94.

**Sulfide**

v. Cäsium, W. Bilts, E. Wilke-Dörfurt 50, 67.

Einw. auf Natriumamid, F. Ephraim 44, 195.

v. Metallen, elektrochem. Darst., R. Lorenz 12, 442.

v. Metallen, Bildg. aus Metalloxyd u. Kaliumrhodanid, J. Milbauer 42, 493.

v. Metallen, Verh. gegen Ammoniumsulfid unter Druck, V. Stanek 17, 117.

**Sulfide**

Nachw. neben Sulfaten, *Hypo*-Sulfiten u. Sulfiten, Ph. E. Browning, E. Howe 18, 371.

v. Rubidium, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 50, 67.

v. Rubidium u. Cäsium, Darst. aus Lösgg. u. Schmelzen, Erstarrungslin. d. Sulfid-Schwefelgemische, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 48, 297.

***Poly*-Sulfide**

Einfl. auf d. elektrolyt. Ausfällung v. Zinn u. Antimon aus d. Sulfosalzlösgg., A. Fischer 42, 363.

Elektrolyse, periodische Erscheinungen, F. W. Küster 46, 113.

v. Natrium, Bildg. u. Zustand in Lösg., Gleichgew. u. Hydrolyse d. *Poly*-sulfide, Konstit., F. W. Küster, E. Heberlein 43, 58.

v. Natrium, Potentiale ihrer Lösgg. m. verschiedenen Elektroden, elektr. Leitverm., Gleichgew. in Lösg., F. W. Küster 44, 431.

v. Rubidium u. Cäsium, Erstarrungslin., heterog. Gleichgew. d. Gemische m. Schwefel, W. Biltz, E. Wilke-Dörfurt 48, 297.

**Sulfide, kolloidale**

v. Tellur u. Selen, A. Gutbier 32, 292.

**Sulfide, organische**

Molekularverbb. m. Zinnchlorid ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ ) u. Zinnbromid ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ ), A. Werner, P. Pfeiffer 17, 101.

**Sulfit-sodalith**

J. Thugutt 2, 94.

**Sulfit**

Best. durch Jod in alkalischer Lösg., R. H. Ashley 45, 69.

Best., maßanalyt., durch Jod, R. H. Ashley 46, 211.

Nachw. neben Sulfiden, Sulfaten u. *Hypo*-Sulfiten, Ph. E. Browning, E. Howe 18, 371.

**Sulfit, basische**

v. Metallen, vergleichende Zusammenstellung, Darst., K. Seubert, M. Elten 4, 92.

***Hydro*-Sulfit (Hydroschwefelsaure Salze) s. Hydrosulfit.*****Hypo*-Sulfit**

Nachw. neben Sulfiden, Sulfaten u. Sulfiten, Ph. E. Browning, E. Howe 18, 371.

Verh. gegen Antimonite ( $\text{Sb}^{\text{III}}$ ) in alkalischen Lösgg., R. F. Weinland, A. Gutmann 17, 414.

Verh. gegen Arsenite in alkalischer Lösg., R. F. Weinland, A. Gutmann 17, 409.

Verh. gegen Phosphite, *Hypo*-Phosphite u. Nitrite in alkalischer Lösg., R. F. Weinland, A. Gutmann 17, 419.

Verh. gegen Zinnoxidalkali ( $\text{Sn}^{\text{II}}$ ), R. F. Weinland, A. Gutmann 17, 415.

v. Zink u. Kobalt, Verbb. m. Alkali-*hypo*-sulfit, A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 288.

**Sulfit-sodalith**

J. Thugutt 2, 80.

***Hypo*-Sulfit-sodalith**

J. Thugutt 2, 98.

**Sulfoantimonate (Sb<sup>v</sup>)**

V. Stanek 17, 121.

**Sulfoantimonite (Sb<sup>III</sup>)**

V. Stanek 17, 119.

d. Bleis, Kupfers, Silbers, H. Sommerlad 18, 420.

d. Silbers, H. Sommerlad 15, 173.

**Sulfoarsenate**

Le Roy W. Mc Cay 25, 459; 29, 36.

W. Foster jr. 37, 59.

Bildg., R. F. Weinland, P. Lehmann 26, 322.

Verbb. m. Molybdänsulfiden, R. F. Weinland, K. Sommer 15, 42.

Verh. d. Lössg. gegen Reagentien, L. W. Mc Cay, W. Foster 41, 480.

**Sulfo-oxy-arsenate (As<sup>v</sup>)**

R. F. Weinland, O. Rumpf 14, 42.

R. F. Weinland, P. Lehmann 26, 325.

Bildg. aus *Hypo*-Sulfiten u. Arseniten, R. F. Weinland, A. Gutmann 17, 410.R<sub>3</sub>AsO<sub>5</sub>S, Darst., Le Roy W. Mc Cay 29, 36.R<sub>3</sub>AsO<sub>5</sub>S<sub>2</sub>, Darst., Le Roy W. Mc Cay 29, 46.R<sub>3</sub>AsOS<sub>3</sub>, W. Foster jr. 37, 59.R<sub>3</sub>AsOS<sub>3</sub>, Le Roy W. Mc Cay, W. Foster 41, 452.**Sulfoarsenite (As<sup>III</sup>)**

d. Bleis, Kupfers, Silbers, H. Sommerlad 18, 420.

d. Silbers, H. Sommerlad 15, 173.

**Sulfoarsensäuresulfomolybdänate**

R. F. Weinland, K. Sommer 15, 42.

**Sulfocarbamid**

s. Schwefelharnstoff.

**Sulfocyankalium**

s. Kaliumrhodanid.

**Sulfocyan säure**

s. Rhodanwasserstoffsäure.

**Sulfoferrite**

Darst. Reakt., J. Thugutt 2, 145.

**Sulfoharnstoff**

s. Schwefelharnstoff.

**Sulfolyse**

P. Walden 29, 387.

**Sulfomolybdänate**

Verbb. m. Arsensulfiden, R. F. Weinland, K. Sommer 15, 42.

**Per-Sulfomolybdänate (Mo<sup>VI</sup>)**

v. Ammonium, Kalium, Thallium, K. A. Hofmann 12, 5.

HMoS<sub>6</sub>, Darst. Strukturformel, K. A. Hofmann 12, 60.**Sulfomolybdänsäuresulfoarsenate (Mo<sup>VI</sup>, As<sup>v</sup>)**Ammoniumsalz, (NH<sub>4</sub>)<sub>4</sub>(MoS<sub>2</sub>)<sub>2</sub>As<sub>2</sub>S<sub>7</sub> · 5H<sub>2</sub>O, R. F. Weinland, K. Sommer 15, 49.Bariumsalz, Ba<sub>2</sub>(Mo<sub>2</sub>O<sub>7</sub>S<sub>2</sub>)As<sub>2</sub>S<sub>7</sub> · 12H<sub>2</sub>O, R. F. Weinland, K. Sommer 15, 60.Bariumsalz, Ba<sub>2</sub>(MoS<sub>2</sub>)As<sub>2</sub>S<sub>7</sub> · 14H<sub>2</sub>O, R. F. Weinland, K. Sommer 15, 50.Kaliumsalz, K(MoO<sub>3</sub>S)As<sub>2</sub>S<sub>7</sub> · 2,5H<sub>2</sub>O, R. F. Weinland, K. Sommer 15, 61.



**Sulfomolybdänsäuresulfoarsenate**

Kaliumsalz,  $K(MoS_2)AsS_4 \cdot 4H_2O$ , R. F. Weinland, K. Sommer 15, 53.

Kaliumsalz,  $K_2(Mo_2O_7S_2)As_2S_7 \cdot 6H_2O$ , R. F. Weinland, K. Sommer 15, 55.

Kaliumsalz,  $K_4(Mo_2S_7)_2As_2S_7 \cdot 8H_2O$ , R. F. Weinland, K. Sommer 15, 47.

Magnesiumsalz,  $Mg_2(Mo_2O_7S_2)As_2S_7 \cdot 16H_2O$ , R. F. Weinland, K. Sommer 15, 59.

Natriumsalz,  $Na(MoO_4S)AsS_4 \cdot 5H_2O$ , R. F. Weinland, K. Sommer 15, 62.

Natriumsalz,  $Na(MoS_2)AsS_4 \cdot 6H_2O$ , R. F. Weinland, K. Sommer 15, 52.

Natriumsalz,  $Na_4(Mo_2O_7S_2)As_2S_7 \cdot 15H_2O$ , R. F. Weinland, K. Sommer 15, 56.

Natriumsalz,  $Na_4(MoS_2)_2As_2S_7 \cdot 14H_2O$ , R. F. Weinland, K. Sommer 15, 43.

**Sulfophosphate**

Darst., Eigenschaften, E. Glatzel 4, 186.

v. Natrium, Darst., Krystallf., chemische Eigenschaften, E. Glatzel 44, 65.

**Sulfosalze**

v. Antimon ( $Sb^{III}$ ), V. Stanek 17, 119; s. auch Sulfoantimonate u. Sulfoantimonite.

v. Arsen s. Sulfoarsenate.

v. Tellursäure s. Sulfotellurate.

v. Vanadium s. Sulfovanadinate.

v. Zinn u. Antimon, Anw. z. elektrolytischen Abscheidung u. Trenng. d. Metalle, A. Fischer 42, 363.

**Sulfoselenite**

Versuche z. Darst., A. Gutbier, J. Lohmann 43, 408.

**Sulfoselenoarsenate**

s. Selenosulfoarsenate.

**Sulfoselenophosphite**

s. Selenosulfophosphite.

**Sulfosilikate**

Best. in Schlacken, W. Hempel, v. Haasy 23, 41.

Darst., W. Hempel, v. Haasy 23, 40; s. Siliciummetallsulfide.

**Sulfo-oxo-tellursäure**

Versuche z. Darst., A. Gutbier, F. Flury 32, 293.

**Sulfotellurige Säure**

Bildg. aus Tellur-2-oxyd u. Schwefelwasserstoff, A. Gutbier, F. Flury 32, 286.

**Sulfovanadinat**

v. Natrium, Vork. in Eisenschlacke, Bildg. durch Schmelzen, G. Krüss 3, 264.

**Sulfostannat**

v. Kalium u. Natrium  $K_4SnS_4 \cdot 4H_2O$ ;  $Na_4SnS_4 \cdot 12H_2O$ , R. F. Weinland, A. Gutmann 17, 416.

**Sulfurylchlorid s. Schwefel-2-oxo-2-chlorid.****Superoxyde s. Per-Oxyde.****Suspensionen s. Kolloidlösungen.****Sylvin**

Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.

**Syngenit s. Calcium-Kaliumsulfat.****System**

d. anorganischen Verbb., J. Locke 33, 58.

**System**

- d. anorganischen Verbb., R. Abegg, G. Bodlaender 34, 180.
- d. Elemm., Grundlagen eines neuen Systems, J. Traube 8, 77.
- d. Elemm.; s. auch Periodisches System.

**System, binäres**

- Erstarrungslinn., Abflachung d. Maxima, F. W. Küster, R. Kremann 41, 84.
- Erstarrungslin., wenn im geschm. Syst. sich langsam eine Verb. bildet, G. Tammann 48, 58.
- m. zwei fl. Schichten, F. Doerinel 48, 185.
- m. zwei fl. Schichten, C. H. Mathewson 48, 191.
- Untersuchung durch thermische Analyse, G. Tammann 47, 290.
- Zustandsdiagramm m. sich schneidenden Erstarrungs- u. Siedelin., A. H. W. Aten 47, 886.
- s. auch Gleichgewicht.

**System, heterogenes**

- Reaktionsgeschw., J. Hausmann 40, 143; s. auch Gleichgewicht, heterog.

**System, periodisches s. Periodisches System.****System, ternäres**

- v. Natriumsulfat, -molybdätnat, -wolframat (Erstarrungs-Umwandlungslinn. d. Mischkryst.), H. E. Boeke 50, 855; s. auch Gleichgewicht.

**Systematik**

- d. Elemm. Bedeutung d. Volumens, J. Traube 40, 872.

**T****Tachydrit s. Magnesium-Calciumchlorid.****Tantal-2-Kalium-2-oxy-5-fluorid-1-Hydrat**

- A. Piccini 2, 24.

**Tantalexalsäure**

- Versuche z. Darst. d. Verbb., F. Russ 31, 90.

**Tantaloxyd (Ta<sup>v</sup>)**

- Einw. auf Natriumcarbonat, Gleichgew. d. Reakt.:  $Ta_2O_5 + Na_2CO_3 = 2NaTaO_3 + CO_2$ , D. G. Gerassimoff 42, 329.
- Verh. gegen Chlorwasserstoff-Bromwasserstoffsäure u. Magnesium, E. F. Smith, Ph. Maas 7, 97.

**Tantal-2-oxyd**

- E. F. Smith, Ph. Maas 7, 98.

**Tantalsäure**

- Trenng. v. Niobsäure, F. Russ 31, 90.

**Per-Tantalsäure (Ta<sup>vii</sup>)**

- P. Melikoff, L. Pissarjewsky 20, 345.

**Per-Tantalsäurefluorid (Ta<sup>vii</sup>)**

- Verb. m. Kaliumfluorid  $TaO_3F_3 \cdot 2KF \cdot H_2O$ , A. Piccini 2, 24.

**Per-Tantalate (Ta<sup>vii</sup>)**

- v. Calcium, Kalium, Natrium, P. Melikoff, L. Pissarjewsky 20, 346.

**Tartrate**

- Einfl. auf Oxydation v. Eisensalzen durch Sauerstoff, W. Manchot, J. Herzog 27, 410.

**Tartrate**

v. Wismut, Doppelsalze, A. Rosenheim, W. Vogelsang, M. Koss 48, 205.

**Tautomerie**

anorganischer Verbb. (Thalliumjodide), R. Abegg, W. Maitland 49, 341.

v. Quecksilberamminen, P. Ch. Ray 33, 195.

v. Schwermetallhydroxyden, A. Hantzsch 30, 322.

**Tellur**

Analyse verschiedener Sorten, A. Gutbier 32, 31.

Atomgew., F. A. Gooch, J. Howland 7, 134.

Atomgew., P. Köthner 34, 403.

Atomgew., K. Seubert 35, 205.

Atomgew., Intern. Atomgewichtsausschuß 1906 48, 132.

Atomgew., Stellung im periodischen Syst., K. Seubert 33, 246.

Atomgew., theoretische Erwägungen, J. R. Rydberg 14, 97.

Atomgewichtsbest. durch Entwässerung d. Tellursäurehydrate u. Redukt. d. Anhydrides, L. Staudenmaier 10, 196.

Best. durch Fällung m. Kaliumjodid als Tellur-4-jodid, F. A. Gooch, W. C. Morgan 13, 169.

Best. durch Fällung m. *hypo*-phosphoriger S., A. Gutbier 32, 295.

Best. durch phosphorige S., A. Gutbier 41, 448.

Destillation, Krystallform, Dichte, spez. Wärme, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 238.

Eigenschaften d. chemisch reinen Tellurs, Lösli. in Methylenjodid u. anderen Solventien, Oxydation, A. Gutbier 32, 42.

Einheitlichkeit, L. Staudenmaier 10, 217.

Einheitlichkeit, Versuche z. Beweis d. selben, A. Gutbier, F. Flury 32, 272.

Funkenspektrum, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 196.

Hydrosol s. Tellurhydrosol.

Legierungen s. Legierungen v. Tellur.

Lösli. in Methylenjodid, J. W. Retgers 3, 349.

Mischbarkeit m. Schwefel A. Gutbier, F. Flury 32, 273.

Oxydation durch Wasserstoff-*per*-oxyd in alkalischer Lösg. zu Tellursäure, A. Gutbier, F. Resenscheck 42, 174.

Potential in Tellurdioxydlös., H. Euler 41, 95.

Prüfung auf Beimengung fremder Elemm., L. Staudenmaier 10, 209.

Reindarst., E. Ernyei 25, 313.

Reindarst., A. Gutbier 32, 36.

Rohprodukt, Analyse, A. Gutbier 32, 31.

Smp., Smp. u. heterog. Gleichgew. d. Verbb. u. Legg. m. Wismut, K. Mönkemeyer 46, 415.

Stellung im periodischen Syst., L. Staudenmaier 10, 220.

Stellung im periodischen Syst., J. W. Retgers 12, 98.

Trenng. v. Antimon, W. Muthmann, E. Schroeder 14, 432.

Trenng. v. Antimon durch Hydraziniumhydrat u. Hydroxylammoniumchlorid, A. Gutbier 32, 260.

Trenng. v. Selen durch Verflüchtigung d. Selen-4-bromid, F. A. Gooch, A. W. Peirce 12, 118.

Trenng. v. Wismut durch Kaliumsulfid, A. Gutbier 31, 332.

**Tellur**

Verh. b. Erhitzen m. Ammoniumchlorid, A. Gutbier, F. Flury 37, 154.

Vorkommen u. Nachw. in Hüttensilber, C. Roessler 15, 405.

Vorkommen in Eruptionsprodukten d. Insel Vulcano, A. Coasa 17, 205.

**Tellur, kolloidales s. Tellurhydrosol.****Tellurate ( $\text{Te}^{\text{VI}}$ )**

A. Gutbier 31, 340.

Verh. gegen Fluorwasserstoffsäure, R. F. Weinland, J. Alfa 21, 60.

Isomorphie m. Sulfaten, Selenaten, Osmiaten, J. W. Retgers 12, 100.

**Tellur-2-Cäsium-6-bromid ( $\text{Te}^{\text{IV}}$ )**

H. L. Wheeler 3, 435.

**Tellur-2-Cäsium-6-chlorid ( $\text{Te}^{\text{IV}}$ )**

H. L. Wheeler 3, 433.

**Tellur-2-Cäsium-6-jodid ( $\text{Te}^{\text{IV}}$ )**

H. L. Wheeler 3, 433.

**Tellurchlorid ( $\text{Te}^{\text{IV}}$ )**

A. Gutbier, F. Flury 37, 155.

Einw. v. Schwefelwasserstoff auf d. Lösgg., A. Gutbier, F. Flury 32, 277.

**Tellur-2-chlorid-2-Ammoniak**

A. Gutbier, F. Flury 37, 156.

**Tellurhydrogel**

A. Gutbier 32, 53.

**Tellurhydrosol**

A. Gutbier 32, 347.

Darst. durch Elektrolyse, A. Gutbier, F. Resenscheck 40, 264.

Darst. durch Hydroxylammoniumchlorid u. *hypo*-phosphorige S.,  
A. Gutbier 32, 91.

Darstellungsmeth., Eigenschaften, verschiedene Formen, A. Gutbier  
42, 177.

fest u. gelöst, Darst., Modifikationen, A. Gutbier 32, 51.

**Tellurige Säure ( $\text{Te}^{\text{IV}}$ )**

Best., mafsanalytisch, neben Halogeniden, F. A. Gooch, C. A. Peters 21, 405.

Verh. bei Elektrolyse, A. Gutbier, F. Resenscheck 40, 264.

**Tellurjodid ( $\text{Te}^{\text{IV}}$ )**

Nichtexistenz, A. Gutbier, F. Flury 32, 109.

**Tellurjodid ( $\text{Te}^{\text{IV}}$ )**

A. Gutbier, F. Flury 32, 109.

**Tellur-2-Kalium-6-bromid ( $\text{Te}^{\text{IV}}$ )**

H. L. Wheeler 3, 437.

**Tellur-2-Kalium-6-bromid-2-Hydrat ( $\text{Te}^{\text{IV}}$ )**

H. L. Wheeler 3, 437.

**Tellur-2-Kalium-6-chlorid ( $\text{Te}^{\text{IV}}$ )**

H. L. Wheeler 3, 434.

**Tellur-2-Kalium-6-jodid ( $\text{Te}^{\text{IV}}$ )**

2-Hydrat, H. L. Wheeler 3, 439.

**Tellurlegierungen s. Legierungen v. Tellur.****Tellurnitrat, basisches**

A. Gutbier 32, 37.

**Telluroxyd (Te<sup>IV</sup>)**

Einw. v. Schwefelwasserstoff auf d. Lsgg., A. Gutbier, F. Flury 32, 277.

Oxydation z. Tellursäure in alkalischer Lsg. durch Wasserstoff-per-oxyl,  
A. Gutbier, W. Wagenknecht 40, 260.

Redukt. d. Lsgg. durch *hypo*-phosphorige S., A. Gutbier 32, 295.

Redukt. durch Phenylhydrazin, A. Gutbier 32, 257.

Verh. beim Erhitzen m. Ammoniumchlorid, A. Gutbier, F. Flury 37, 152.

**Telluroxyd (Te<sup>IV</sup>) s. Tellursäure.****Tellur-2-oxyl-2-Chlorwasserstoff**

A. Gutbier, F. Flury 37, 155.

**Tellur-1-Platin**

C. Roessler 15, 408.

**Tellur-2-Platin**

C. Roessler 15, 410.

**2-Tellur-1-Platin**

C. Roessler 15, 407.

**Tellur-2-Rubidium-6-bromid (Te<sup>IV</sup>)**

H. L. Wheeler 3, 435.

**Tellur-2-Rubidium-6-chlorid (Te<sup>IV</sup>)**

H. L. Wheeler 3, 434.

**Tellur-2-Rubidium-6-jodid (Te<sup>IV</sup>)**

H. L. Wheeler 3, 438.

**Tellursäure**

Berichtigung z. 32, 272, A. Gutbier, F. Flury 38, 256.

Best., jodometrisch, F. A. Gooch, J. Howland 7, 132.

Darst., Dimorphie, Leitverm., Gefrierpp. d. Lsgg., A. Gutbier 29, 22.

Darst. aus Tellur durch Wasserstoff-per-oxyl, A. Gutbier, F. Resenscheck  
42, 174.

Darst., Verh. beim Erhitzen d. Lsgg., Basizität, Hydrate, A. Gutbier,  
F. Flury 32, 96.

Darst. durch Oxydation v. Telluroxyd (Te<sup>IV</sup>) m. Wasserstoff-per-oxyl,  
A. Gutbier, W. Wagenknecht 40, 260.

Einw. auf Jodwasserstoff, A. Gutbier, F. Flury 32, 108.

Einw. v. Schwefelwasserstoff auf d. Lsgg., A. Gutbier, F. Flury  
32, 273.

2-Hydrat, Dimorphie, L. Staudenmaier 10, 192.

6-Hydrat, L. Staudenmaier 10, 192.

Komplexsäuren, Konstit., R. F. Weinland, H. Prause 28, 67.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 46.

Redukt. durch Phenylhydrazin, A. Gutbier 32, 257.

Redukt. durch *hypo*-phosphorige S., A. Gutbier 32, 295.

Redukt. z. Tellurhydrosol, A. Gutbier 32, 51.

Reindarst. durch Fällung m. Salpetersäure u. Chlorsäure, Darst. aus Roh-  
tellur, L. Staudenmaier 10, 191.

Verbb. m. Arsenaten, Jodaten, Phosphaten, R. F. Weinland, H. Prause  
28, 45.

Verh. bei Elektrolyse d. Lsgg., A. Gutbier, F. Resenscheck 40, 264.

Verh. beim Erhitzen m. Ammoniumchlorid, A. Gutbier, F. Flury 37, 152.

**Tellursäurearsenate (Te<sup>VI</sup>)**

Ammoniumsalz:  $2(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot \text{TeO}_3 \cdot \text{As}_2\text{O}_5 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ , Darst., Krystallform, R. F. Weinland, H. Prause 28, 65.

Ammoniumsalz:  $4(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot 2\text{TeO}_3 \cdot 3\text{As}_2\text{O}_5 \cdot 11\text{H}_2\text{O}$ , Darst., Krystallform, R. F. Weinland, H. Prause 28, 66.

Natriumsalz:  $2\text{Na}_2\text{O} \cdot 2\text{TeO}_3 \cdot \text{As}_2\text{O}_5 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$ , R. F. Weinland, H. Prause 28, 64.

**Tellursäurehydrat s. Tellursäure, Hydrat.**

**Tellursäurejodate (Te<sup>VI</sup>)**

Ammoniumsalz:  $(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot 2\text{TeO}_3 \cdot \text{J}_2\text{O}_5 \cdot 6(8)\text{H}_2\text{O}$ , Darst., Krystallform, R. F. Weinland, H. Prause 28, 52.

Kaliumsalz:  $\text{K}_2\text{O} \cdot 2\text{TeO}_3 \cdot \text{J}_2\text{O}_5 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ , Darst., Krystallform, R. F. Weinland, H. Prause 28, 49.

Kaliumsalz:  $\text{K}_2\text{O} \cdot \text{TeO}_3 \cdot \text{J}_2\text{O}_5 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ , Darst., Krystallform, R. F. Weinland, H. Prause 28, 53.

Rubidiumsals:  $\text{Rb}_2\text{O} \cdot 2\text{TeO}_3 \cdot \text{J}_2\text{O}_5 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ , Darst., Krystallform, R. F. Weinland, H. Prause 28, 51.

**Tellursäurephosphate (Te<sup>VI</sup>)**

Ammoniumsalz:  $2(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot \text{TeO}_3 \cdot \text{P}_2\text{O}_5 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ , Darst., Krystallform, R. F. Weinland, H. Prause 28, 61.

Ammoniumsalz:  $4(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot 2\text{TeO}_3 \cdot 3\text{P}_2\text{O}_5 \cdot 11\text{H}_2\text{O}$ , Darst., Krystallform, R. F. Weinland, H. Prause 28, 63.

Kaliumsalz:  $1,5\text{K}_2\text{O} \cdot \text{P}_2\text{O}_5 \cdot \text{TeO}_3 \cdot 4,5-17,5\text{H}_2\text{O}$ , Darst., Krystallform, R. F. Weinland, H. Prause 28, 55.

Natriumsalz:  $2\text{Na}_2\text{O} \cdot 2\text{TeO}_3 \cdot \text{P}_2\text{O}_5 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$ , Darst., Krystallform, R. F. Weinland, H. Prause 28, 58.

Rubidiumsals:  $1,5\text{Rb}_2\text{O} \cdot \text{P}_2\text{O}_5 \cdot \text{TeO}_3 \cdot 4,5\text{H}_2\text{O}$ , R. F. Weinland, H. Prause 28, 58.

**Tellursäure Salze s. Tellurate.**

**Tellur-Stickstoff**

A. Gutbier, F. Flury 37, 157.

**Tellursulfid (Te<sup>IV</sup>)**

Gemenge v. Tellur u. Schwefel, A. Gutbier, F. Flury 32, 280.

Hydrosol, A. Gutbier 32, 292.

**Tellursulfid (Te<sup>VI</sup>)**

Hydrosol, A. Gutbier 32, 293.

Nichtexistenz, A. Gutbier, F. Flury 32, 273.

**Tellur-Hydro-sulfid s. Sulfotellurige Säure.**

**Tellurverbindungen**

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 46.

Verh. beim Erhitzen m. Ammoniumchlorid, A. Gutbier, F. Flury 37, 152.

Verh. gegen Rhodanide, A. Gutbier 32, 48.

**Tellurwasserstoff**

Darst. durch Elektrolyse, Dampflichte, E. Ernyei 25, 313.

**Tellur-Wismut (Legg.) s. Wismut-Tellur.**

**Temperatur**

Einfl. auf d. Geschw. d. Schwefel-3-oxydbildg. aus  $\text{SO}_2$  u. O m.  $\text{As}_2\text{O}_3$ , als Katalysator, E. Berl 44, 287.

Einfl. auf Lösl. analoger Salze, W. O. Rabe 31, 154.

**Temperatur**

- Einfl. auf Zersetz. v. Oxalsäure durch Elektrolyse, T. Åkerberg 31, 186.  
 Einw. auf d. Leitverm. v. Selen, R. Marc 37, 459.  
 v. Flammen s. Flammentemperatur.  
 Registrierung m. d. Pyrometer, N. S. Kurnakow 42, 184.

**Temperatur, kritische**

- Abhängigkeit v. Volumen, J. Traube 40, 378.  
 Definition, J. Traube 37, 232.  
 Leitverm. v. Schwefel-2-oxydlösgg., P. Walden, M. Centnerszwer 30, 193.

**Temperaturkoeffizient**

- d. Auflösungsgeschw. v. Zink in SS., T. Ericson-Aurén 27, 228.  
 d. Dichten geschmolz. Salze, E. Brunner 38, 356.  
 d. Inversionsgeschw. v. Rohrzucker in fluorwasserstoffsäuren Lösgg., E. Deussen 44, 322.  
 d. Leitverm. v. Lösgg. in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 181.  
 d. Polarisation bei d. Elektrolyse d. Schmelzen v. Blei-, Silber-, Zinkhalogeniden, V. Czepinski 19, 275.  
 d. Potentials v. galvanischen Elemm. m. Elektrolytschmelzen, R. Sachy 27, 164.  
 d. Reaktionsgeschw. v. Kohle m. Sauerstoff, P. Farup 50, 276.

**Temperaturmaximum**

- d. Quadrapelkurve im Syst.: Wismutoxyd-Salpetersäure, Ws., G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 394.

**Temperaturmessung**

- durch Messung d. Strahlung, V. Rothmund 31, 139.

**Tension s. Dampfdruck.****Terbinerden**

- Bibliographie, K. Hofmann, G. Krüss 4, 27.  
 Fraktionierung durch Aniliniumchlorid, K. Hofmann, G. Krüss 4, 38.  
 Prüfung auf Reinheit, K. Hofmann, G. Krüss 4, 37.

**Terblum**

- Bibliographie, R. J. Meyer 43, 416.  
 Chemisches Individuum? B. Brauner 32, 25.  
 Nichtexistenz, K. Hofmann, G. Krüss 4, 43.  
 Versuche z. Isolierung aus Monaziterden, Atomgew., W. Feit 43, 267.

**Terblumoxyd**

- Darst. aus Monazit, W. Feit, K. Przibylla 43, 202.  
 Uneinheitlichkeit, K. Hofmann, G. Krüss 4, 41.

**Tetraäthylammoniumjodid**

- Leitverm. d. Lösgg. in Arsenbromid u. Dimethylsulfat, P. Walden 29, 380, 388.  
 Leitverm. d. Lösgg. in anorgan. Lösungsmitteln, P. Walden 25, 213.  
 Leitverm. u. Dissoziationskonst. d. Lösgg. in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 166, 176.  
 Molekulargew. in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 229.  
 Molekularvol. in Lösgg., J. Traube 8, 48.

**Tetraäthylphosphoniumjodid**

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 48.

**Tetrabromplatinsäure (Pt<sup>IV</sup>)**

A. Miolati, J. Bellucci 26, 222.

s. Platin-2-Hydro-2-hydroxy-4-bromid.

**Tetrachlorplatinsäure (Pt<sup>IV</sup>) s. Platin-2-Hydro-2-hydroxy-4-chlorid.**

**Tetramethylammoniumbromid**

Leitverm. d. Lösgg. u. Dissoziationskonst. in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 163.

Molekulargew. in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 226.

**Tetramethylammoniumchlorid**

Leitverm. in Ammoniaklösg., F. Goldschmidt 28, 135.

Leitverm. d. Lösgg. in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 163.

Molekulargew. in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 225.

**Tetramethylammoniumhydroxyd**

Fällungsmittel für Metallhydroxyde, W. Herz 27, 310.

Lösungsmittel für Chromhydroxyd, W. Fischer, W. Herz 31, 358.

**Tetramethylammoniumjodid**

Leitverm. u. Dissoziationskonst. d. Lösgg. in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 164.

Molekulargew. in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 227.

**Thallium**

Atomrefraktion, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 233.

Best. als Chromat, Ph. E. Browning, G. E. Hutchins 22, 380.

Best. als Oxyd (Tl<sup>III</sup>), R. J. Meyer 24, 365.

Best. als Thalliumsulfat u. Thallium-Hydro-sulfat (Tl<sup>I</sup>), Ph. E. Browning 23, 155.

Best., elektrolyt., als Oxyd, M. E. Heiberg 35, 347; 37, 80.

Best., jodometr., als Chromat, E. Rupp 33, 156.

Bezz. d. Wertigkeitsstufen (Oxydationspotential), Oxydationsgleichgew. m. Sauerstoff u. Halogenen, R. Abegg, J. F. Spencer 44, 379.

Darst. durch Elektrolyse v. Thalliumsulfatlösg. (Tl<sup>I</sup>), F. Foerster 15, 71.

Legierungen s. Legierungen v. Thallium.

Potential in d. Salzlösgg., R. Abegg, J. F. Spencer 46, 408.

Smp.; Smpp. u. heterog. Gleichgew. d. Legg. m. Aluminium u. Kupfer, F. Doerinckel 48, 185.

Smp., Umwdlg.; Smpp., Kleingefüge d. Legg. m. Antimon, R. S. Williams 50, 127.

Smp., Umwandlungsp.; Smpp. d. Legg. m. Gold, M. Levin 45, 31.

Smp.; Smpp. d. Verbb. u. Legg. m. Magnesium, G. Grube 46, 84.

Smp.; Smpp., Kleingefüge d. Legg. m. Silber, G. J. Petrenko 50, 133.

Schmelzpunktserniedrigung, N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 105.

Spektrum in d. Leuchtgassauerstofflamme, O. Vogel 5, 49.

Verbb. d. dreiwertigen, Vergleich m. Verbb. d. Goldes, R. J. Meyer 24, 321.

**Thallium-3-Äthylammonium-6-chlorid (Tl<sup>III</sup>)**

R. J. Meyer 24, 350.



**Thalliumäthylat**

Darst., Dichte, Brechungsverm., G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 221, 231.

**Thalliumalaune (Tl<sup>III</sup>)**

A. Piccini, V. Fortini 31, 451.

**Thalliumalkoholate**

Darst., Dichte, Brechungsverm., G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 220, 231.

**Thallium-Aluminium (in Doppelsalzen) s. Aluminium-Thallium.****Thallium-3-Ammonium-6-chlorid (Tl<sup>III</sup>)**

R. J. Meyer 24, 343.

**Thallium-1-Ammonium-2-oxalat (Tl<sup>III</sup>)**

Darst., Verb. m. Ammoniak, W. O. Rabe, H. Steinmetz 37, 104, 110.

**Thallium-3-Ammonium-3-oxalat (Tl<sup>III</sup>)**

W. O. Rabe, H. Steinmetz 37, 107.

**Thallium-1-Ammonium-2-oxalat-2-Ammoniak (Tl<sup>III</sup>)**

W. O. Rabe, H. Steinmetz 37, 110.

**Thallium-1-Ammonium-2-oxalat-2-Ammoniak-2-Hydrat (Tl<sup>III</sup>)**

W. O. Rabe, H. Steinmetz 37, 110.

**Thallium-1-Ammonium-2-oxalat-2-Hydrat (Tl<sup>III</sup>)**

W. O. Rabe, H. Steinmetz 37, 108.

**Thallium-1-Ammonium-2-sulfat-4-Hydrat (Tl<sup>III</sup>)**

A. Piccini, V. Fortini 31, 451.

**Thalliumamylat**

Darst., Dichte, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 223.

**Thallium-3-Anilinium-6-chlorid (Tl<sup>III</sup>)**

R. J. Meyer 24, 349.

**3-Thallium-1-Antimon**

Bildg. in Thallium-Antimonlegg., R. S. Williams 50, 127.

**Thalliumbromid (Tl<sup>I</sup>)**

Verb. m. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 72.  
Gleichgew. v. TlBr u. TlBr<sub>2</sub> m. Brom, Komplexbildg., R. Abegg, J. F. Spencer 44, 404.

**Thalliumbromid (Tl<sup>III</sup>)**

1-Hydrat, R. J. Meyer 24, 353.

**2-Thallium-4-bromid (Tl<sup>I</sup> III)**

R. J. Meyer 24, 353.

**Thallium-1-bromid-4-Schwefelharnstoff (Tl<sup>I</sup>)**

A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 72.

**Thallium-iso-butylat**

G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 224.

**Thallium-norm-butylat**

G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 224.

**Thallium-1-Cäsium-4-bromid (Tl<sup>III</sup>)**

J. H. Pratt 9, 26.

**2-Thallium-3-Cäsium-9-bromid (Tl<sup>III</sup>)**

J. H. Pratt 9, 26.

**Thallium-2-Cäsium-5-chlorid ( $\text{TI}^{\text{III}}$ )**

Anhydrid u. 1-Hydrat, Darst., Krystallform, J. H. Pratt 9, 22.

**Thallium-3-Cäsium-6-chlorid ( $\text{TI}^{\text{III}}$ )**

1-Hydrat, J. H. Pratt 9, 21.

**2-Thallium-3-Cäsium-9-chlorid ( $\text{TI}^{\text{III}}$ )**

Darst., Krystallform, J. H. Pratt 9, 23.

**Thallium-1-Cäsium-4-jodid ( $\text{TI}^{\text{III}}$ )**

J. H. Pratt 9, 26.

**Thalliumcarbonat-8-Schwefelharnstoff ( $\text{TI}^{\text{I}}$ )**

A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 73.

**Thalliumehabasit**

F. W. Clarke 46, 200.

**Thalliumehlorat ( $\text{TI}^{\text{I}}$ )**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 24.

**Thalliumehlorid ( $\text{TI}^{\text{I}}$ )**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 24.

Polymorphie, J. Hausmann 40, 126.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

Verb. m. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 72.

**Thalliumehlorid ( $\text{TI}^{\text{III}}$ )**

Bildg., Hydrate u. Verbb. m. Chlorwasserstoff, F. M. McClenahan 42, 106.

Hydrate s. auch Thalliumehloridhydrat.

Konstit., Verh. gegen Silbernitrat, R. J. Meyer 32, 72.

Leitverm., R. J. Meyer 24, 339.

Verb. m. Chinolin, C. Renz 36, 107.

**Thalliumehlorid ( $\text{TI}^{\text{I}}, \text{III}$ )**

Oxydationspotential d. Lsgg. v.  $\text{TI}^{\text{I}}$ - u.  $\text{TI}^{\text{III}}$ -chlorid, Dissoziation, Komplexbildg. v.  $\text{TI}^{\text{I}}\text{Cl}$  u.  $\text{TI}^{\text{III}}\text{Cl}_2$ , Gleichgew. in Lsg. m. Chlor, R. Abegg, J. F. Spencer 44, 388.

**4-Thallium-6-chlorid (1  $\text{TI}^{\text{III}}$ , 3  $\text{TI}^{\text{I}}$ )**

R. J. Meyer 24, 350.

Lösl., Oxydationspotential d. Lsgg., R. Abegg, J. F. Spencer 44, 390.

**Thallium-3-chlorid-1-Äthyläther ( $\text{TI}^{\text{III}}$ )**

R. J. Meyer 24, 338.

Darst., Smp., R. J. Meyer 32, 75.

**Thallium-3-chlorid-1-Äthylalkohol ( $\text{TI}^{\text{III}}$ )**

R. J. Meyer 24, 339.

**3-Thallium-2-chlorid-4-bromid ( $\text{TI}^{\text{I}}, \text{III}$ )**

R. J. Meyer 24, 358.

**3-Thallium-4-chlorid-2-bromid ( $\text{TI}^{\text{I}}, \text{III}$ )**

R. J. Meyer 24, 360.

**4-Thallium-2-chlorid-4-bromid ( $\text{TI}^{\text{I}}, \text{III}$ )**

R. J. Meyer 24, 356.

**4-Thallium-3-chlorid-3-bromid ( $\text{TI}^{\text{I}}, \text{III}$ )**

R. J. Meyer 24, 359.

**4-Thallium-4-chlorid-2-bromid ( $\text{TI}^{\text{I}}, \text{III}$ )**

R. J. Meyer 24, 355.

**Thallium-3-chlorid-2-Chinolin (Tl<sup>III</sup>)**

C. Renz 36, 107.

**Thalliumchlorid-2-Hydrat (Tl<sup>III</sup>)**

Darst., Entwässerung, Konstit., F. M. McClenahan 42, 107.

**Thalliumchlorid-4-Hydrat (Tl<sup>III</sup>)**

Darst., Entwässerung, Konstit., F. M. McClenahan 42, 100.

Konstit., F. A. Gooch, F. M. McClenahan 40, 34.

**Thallium-3-chlorid-4-(1)-Hydrat (Tl<sup>III</sup>)**

R. J. Meyer 24, 335.

**Thallium-Hydro-4-chlorid-3-Hydrat (Tl<sup>III</sup>)**

R. J. Meyer 24, 337.

F. M. McClenahan 42, 106.

**Thallium-3-chlorid-3-Pyridin (Tl<sup>III</sup>)**

R. J. Meyer 24, 347.

**Thallium-1-chlorid-4-Schwefelharnstoff (Tl<sup>I</sup>)**

A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 72.

**Thalliumchlorplatinat (Tl<sup>I</sup>)**Tl<sub>2</sub>PtCl(OH)<sub>6</sub>, A. Miolati, J. Bellucci 33, 261.Tl<sub>2</sub>PtCl<sub>2</sub>(OH)<sub>4</sub>, A. Miolati, U. Pendini 33, 257.**Thalliumchromat (Tl<sup>I</sup>)**

Anw. z. Best. d. Thalliums, Ph. E. Browning, G. E. Hutchins 22, 380.

Best., jodometr., Lösl., E. Rupp 33, 156.

**Thallium-Chrom (in Doppelsalzen) s. Chrom-Thallium.****Thallium-2-Diäthylammonium-5-chlorid (Tl<sup>III</sup>)**

R. J. Meyer 24, 350.

**Thalliumdoppelsalze (Tl<sup>III</sup>)**

Bibliographie, W. O. Rabe, H. Steinmetz 37, 93.

**Thallium-Eisen (in Doppelsalzen) s. Eisen-Thallium.****Thalliumfluorid (Tl<sup>I</sup>)**

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 24.

**Thalliumformiat (Tl<sup>III</sup>)**

W. O. Rabe, H. Steinmetz 37, 97.

**Thalliumhydroxyd (Tl<sup>III</sup>)**

Löslichkeitsprodukt, Lösl., R. Abegg, J. F. Spencer 44, 397.

**Thalliumion (Tl<sup>III</sup>)**

Komplexbildungstendenz, R. Abegg, J. F. Spencer 44, 394.

**Thallium-Iridium (in Doppelsalzen) s. Iridium-Thallium.****Thalliumjodid (Tl<sup>I</sup>)**Jodierung, Gleichgew., heterogen., m. Tl<sub>2</sub>J<sub>2</sub> u. Jodlösgg., R. Abegg, W.

Maitland 49, 341.

Lösl., P. Jannasch, K. Aschoff 1, 249.

Polymorphie, J. Hausmann 40, 126.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

**Thalliumjodid (Tl<sup>III</sup>)**

Darst., Gleichgew. m. Jodlösgg., Tautomerie u. Komplexbild. in Lösg.

R. Abegg, W. Maitland 49, 341.

Verb. m. Chinolin, C. Renz 36, 108.

**Thallium-3-jodid** ( $\text{TI}^{\text{I}}$ )

Isomorphie m. Alkali-3-jodiden, H. L. Wells, S. L. Penfield 6, 313.

**6-Thallium-8-jodid**

Darst., Gleichgew. m. Jodlsgg., R. Abegg, W. Maitland 49, 341.

**Thallium-3-jodid-1-Chinolin** ( $\text{TI}^{\text{III}}$ )

C. Benz 36, 108.

**Thallium-1-Kallum-4-bromid-2-Hydrat** ( $\text{TI}^{\text{III}}$ )

R. J. Meyer 24, 343.

**Thallium-2-Kallum-5-chlorid-2-Hydrat** ( $\text{TI}^{\text{III}}$ )

R. J. Meyer 24, 342.

**Thallium-2-Kallum-5-nitrat-1-Hydrat** ( $\text{TI}^{\text{III}}$ )

R. J. Meyer 24, 361.

**Thallium-3-Kallum-2-nitrit-2-oxalat-1-Hydrat** ( $\text{TI}^{\text{III}}$ )

W. O. Rabe, H. Steinmetz 37, 107.

**Thallium-1-Kallum-2-oxalat-2-Ammoniak** ( $\text{TI}^{\text{III}}$ )

W. O. Rabe, H. Steinmetz 37, 111.

**Thallium-1-Kallum-2-oxalat-3-Hydrat** ( $\text{TI}^{\text{III}}$ )

W. O. Rabe, H. Steinmetz 37, 102.

**Thallium-1-Kallum-2-sulfat-4-Hydrat** ( $\text{TI}^{\text{III}}$ )

A. Piccini, V. Fortini 31, 451.

**Thallium-Kallum** s. auch **Kallium-Thallium**.**Thallium-Kupfer-Bleinitrit** ( $\text{TI}^{\text{I}}$ ,  $\text{Cu}^{\text{II}}$ ,  $\text{Pb}^{\text{II}}$ )

C. Przibylla 18, 461.

**Thallium-Kupfer** s. auch **Kupfer-Thallium**.**Thalliumlegierungen** s. **Legierungen v. Thallium**.**Thallium-3-Lithium-6-chlorid-8-Hydrat** ( $\text{TI}^{\text{III}}$ )

J. H. Pratt 9, 27.

**Thallium-Magnesium** (in Doppelsalzen) s. **Magnesium-Thallium**.**Thallium-Mangan** (in Doppelsalzen) s. **Mangan-Thallium**.**Thalliummethylat**

Darst., G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 220.

**Thallium-para-molybdätnat** ( $\text{TI}^{\text{I}}$ )

A. Junius 46, 432.

**Thallium-3-Natrium-6-chlorid-12-Hydrat** ( $\text{TI}^{\text{III}}$ )

J. H. Pratt 9, 27.

**Thallium-Natrium** (in Doppelsalzen) s. **Natrium-Thallium**.**Thallium-Nickel** (in Doppelsalzen) s. **Nickel-Thallium**.**Thalliumnitrat** ( $\text{TI}^{\text{I}}$ )

Diffusion in Kaliumjodidgelatine, J. Hausmann 40, 132.

Elektrolyse d. Lsgg., Anodische Zersetzungsspannungslin., M. Bose 44, 237.

Fraktionierung, H. L. Wells, S. L. Penfield 6, 315.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 24.

Verb. m. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 73.

**Thalliumnitrat** ( $\text{TI}^{\text{I}}$  u.  $\text{TI}^{\text{III}}$ )

Oxydationspotential d. Lsgg. v.  $\text{TI}^{\text{I}}$ - u.  $\text{TI}^{\text{III}}$ -nitrat, Dissoziation, Hydrolyse v.  $\text{TI}(\text{NO}_3)_3$ , R. Abegg, J. F. Spencer 44, 379.

**Thalliumnitrat** ( $\text{TI}^{\text{III}}$ )

Hydrolyse, Dissoziation, R. Abegg, J. F. Spencer 44, 395.

**Thalliumnitrat** ( $\text{Tl}^{\text{III}}$ )

Lösungsverm. f. Silberchlorid, R. J. Meyer 32, 73.

**Thalliumnitrat-3-Hydrat** ( $\text{Tl}^{\text{III}}$ )

R. J. Meyer 24, 360.

**Thalliumnitrat-4-Schwefelkohlensäure** ( $\text{Tl}^{\text{I}}$ )

A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 73.

**Thalliumnitrit** ( $\text{Tl}^{\text{II}}$ )

F. Vogel 35, 405.

**Thalliumoxalat** ( $\text{Tl}^{\text{III}}$ )

Lösl., Einfl. v.  $\text{TlNO}_3$  u.  $\text{K}_2\text{C}_2\text{O}_4$ , Komplexbildg., Dissoziation u. Gleichgew. in Lösg., Leitverm., R. Abegg, J. F. Spencer 46, 406.

**Thalliumoxalat** ( $\text{Tl}^{\text{III}}$ )

Darst., Doppelsalze, W. O. Rabe, H. Steinmetz 37, 98.

Komplexbild., Zerfall in Lösg., R. Abegg, J. F. Spencer 46, 413.

**2-Thallium-2-oxalat-2-Ammoniak** ( $\text{Tl}^{\text{I}} \text{ } ^{\text{III}}$ )

W. O. Rabe, H. Steinmetz 37, 111.

**2-Thallium-2-oxalat-3-Hydrat** ( $\text{Tl}^{\text{I}} \text{ } ^{\text{III}}$ )

W. O. Rabe, H. Steinmetz 37, 101.

**2-Thallium-3-oxalat-6-Hydrat** ( $\text{Tl}^{\text{III}}$ )

W. O. Rabe, H. Steinmetz 37, 99.

**Thallium-1-Hydro-2-oxalat-3-Hydrat** ( $\text{Tl}^{\text{III}}$ )

Darst., Doppelsalze, W. O. Rabe, H. Steinmetz 37, 99.

**2-Thallium-4-Hydro-5-oxalat-6-Hydrat** ( $\text{Tl}^{\text{III}}$ )

W. O. Rabe, H. Steinmetz 37, 104.

**Thalliumoxalsäure** ( $\text{Tl}^{\text{III}}$ ) s. **Thallium-Hydro-oxalat.****Thalliumoxyd** ( $\text{Tl}^{\text{I}}$ )

Lösl. in Boroxydschmelzen, W. Guertler 40, 230.

**Thalliumoxyd** ( $\text{Tl}^{\text{III}}$ )

Abscheidung durch Elektrolyse, M. E. Heiberg 35, 347.

Bildg., anodisch, b. Elektrolyse v. Thalliumsalzlösgg., Potential d. Bildg. M. Bose 44, 237.

Darst. zweier Modifikationen, Dichte u. chem. Eigenschaften, W. O. Rabe 48, 427.

Veränderung durch Flammengase, W. O. Rabe 50, 159.

**Thallium-Platin** (in Doppelsalzen) s. **Platin-Thallium.****2-Thallium-1-platinat-3-Hydrat** ( $\text{Tl}^{\text{I}}$ ,  $\text{Pt}^{\text{IV}}$ )

Darst., Konstit., J. Bellucci 44, 176.

**Thallium-norm.-propylat**

G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 224.

**Thallium-1-Pyridinium-4-chlorid** ( $\text{Tl}^{\text{III}}$ )

R. J. Meyer 24, 348.

**Thallium-3-Pyridinium-6-chlorid** ( $\text{Tl}^{\text{III}}$ )

R. J. Meyer 24, 348.

**Thallium-3-Pyridinium-3-oxalat** ( $\text{Tl}^{\text{III}}$ )

W. O. Rabe, H. Steinmetz 37, 106.

**Thallium-1-Pyridinium-2-oxalat-2-Pyridin**

W. O. Rabe, H. Steinmetz 37, 112.

**Thallium-2-Quecksilber**

Existenzgebiet, Smp., N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 101.

**Thallium-Rhodium** (in Doppelsalzen) s. **Rhodium-Thallium**.**Thallium-1-Rubidium-4-bromid-1-Hydrat** (Tl<sup>III</sup>)

J. H. Pratt 9, 26.

**Thallium-3-Rubidium-6-bromid-1-Hydrat** (Tl<sup>III</sup>)

Darst. Krystallform, J. H. Pratt 9, 25.

**Thallium-2-Rubidium-5-chlorid-1-Hydrat** (Tl<sup>III</sup>)

J. H. Pratt 9, 22.

**Thallium-3-Rubidium-6-chlorid-1-Hydrat** (Tl<sup>III</sup>)

J. H. Pratt 9, 21.

**Thallium-1-Rubidium-4-jodid-2-Hydrat** (Tl<sup>III</sup>)

J. H. Pratt 9, 27.

**Thallium-1-Rubidium-2-sulfat-4-Hydrat** (Tl<sup>III</sup>)

A. Piccini, V. Fortini 31, 451.

**Thalliumsalse**

Lösli. im Vergleich m. d. v. Kaliumsalsen, W. O. Rabe 31, 154.

**Thalliumsesquioxidaune** s. **Thalliumalaune** (Tl<sup>III</sup>).**Thalliumstibit**

F. W. Clarke 46, 199.

**Thalliumsulfat** (Tl<sup>I</sup>)

Anw. z. Best. d. Thalliums, Ph. E. Browning 23, 155.

Anw. u. Trenng. v. Chlor u. Jod, P. Jannasch, K. Aschoff 1, 249.

Elektrolyse d. Lsgg., Anodische Zersetzungsspannungslin., M. Bose 44, 287.

Molekularvol in Lsgg., J. Traube 8, 24.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

Verb. m. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 73.

**Thalliumsulfat** (Tl<sup>III</sup>)Oxydationspotential d. Lsgg. v. Tl<sup>I</sup>- u. Tl<sup>III</sup>-sulfat, Dissoziation, Komplexbildg., R. Abegg, J. F. Spencer 44, 379.**Thalliumsulfat** (Tl<sup>III</sup>)

Verbb. m. Alkalisulfaten, A. Piccini, V. Fortini 31, 451.

**Thallium-Hydro-sulfat** (Tl<sup>I</sup>)

Anwend. z. Best. d. Thalliums, Ph. E. Browning 23, 155.

**Thalliumsulfat-7-Schwefelharnstoff-2-Hydrat** (Tl<sup>I</sup>)

A. Rosenheim, W. Loewenstamm 34, 73.

**Thalliumsulfid** (Tl<sup>I</sup>)

Verh. gegen Ammoniumsulfid unter Druck, V. Stanek 17, 118.

**Thalliumsulfid** (Tl<sup>I</sup>)

K. Seubert, M. Elten 4, 68.

Darst., Lösli., Dichte, K. Seubert, M. Elten 2, 434.

**Thallium-per-sulfomolybdätnat** (Mo<sup>VI</sup>)TlMoS<sub>6</sub>, K. A. Hofmann 12, 59.**Thalliumsulfophosphat** (Tl<sup>I</sup>)Tl<sub>2</sub>PS<sub>4</sub>, E. Glatzel 4, 206.**Thallium-Thorium** (in Doppelsalzen) s. **Thorium-Thallium**.**Thallium-Vanadium** (in Doppelsalzen) s. **Vanadium-Thallium**.

**Thallium-*para*-wolframat**

E. Schaefer 88, 171.

**Thallium-Zink (in Doppelsalzen) a. Zink-Thallium.****Theorie**

d. Halogendoppelsalze, P. Pfeiffer 31, 191.

d. Konstitutionserklärung d. Metallammine, F. Reitzenstein 18, 152.

d. Molekülverbb. v. Werner, P. Pfeiffer 31, 191.

**Thermochemische Daten**

Anw. z. Berechn. d. freien Bildungsenergie, H. v. Jüptner 42, 235.

v. Barium-*I*-chlorid, F. Haber, St. Tollocsko 41, 425.

Berechnung aus elektr. Mess., C. C. Garrard 25, 273.

v. Bleibromid, Schmelzwärme, V. Czepinski 19, 255.

v. Bleichlorid, Schmelzwärme, V. Czepinski 19, 251.

v. Bleichlorid, -bromid u. -jodid (geschm.), V. Czepinski 19, 245.

v. Blei-*sub*-oxyd, S. Tanatar 27, 304.v. Blei-2-sulfat-Hydrolyse ( $Pb^{IV}$ ), F. Dolezalek, K. Finckh 50, 99.

v. Cadmium, Verdampfungswärme, O. H. Weber 21, 350.

v. Cadmiumbromid, Schmelzwärme, O. H. Weber 21, 354.

v. Cadmiumchlorid, Schmelzwärme, O. H. Weber 21, 349.

v. 4-Cadmium-*I*-oxyd, S. Tanatar 27, 482.

v. Cerverbb., L. Pissarjewsky 25, 382.

v. Halogenverbb., organischen, Berechnung, F. W. Clarke 33, 50.

v. Kohlenwasserstoffen, Berechnung, F. W. Clarke 33, 49.

v. Kupferhalogeniden ( $Cu^I$ ), G. Bodländer, O. Storbeck 31, 476.v. Molybdänsäure u. *Per*-Molybdänsäure, Neutralisationswärme, L. Pissarjewsky 24, 121.

v. organischen Verbb., J. Thomsen 40, 185.

v. organischen Verbb., Berechnung, F. W. Clarke 33, 45.

v. organ. Verbb., Berechnung, W. v. Loeben 34, 174.

v. *Per*-Oxyden, L. Pissarjewsky 25, 378.v. *Per*-Oxyden ( $Th$ ,  $Zr$ ,  $Ce$ ), L. Pissarjewsky 31, 364.v. Salzen, Schmelz- u. Umwandlungswärmen, Bestimmungsmeth., Daten.  
K. Hüttner, G. Tammann 43, 215.

v. Schwefelverbb., organischen, Berechnung, F. W. Clarke 33, 50.

v. Silberchlorid, Schmelzwärme, O. H. Weber 21, 338.

v. Silberchlorid, -bromid u. -jodid, V. Czepinski 19, 258.

v. Stickstoffverbb., organischen, Berechnung, F. W. Clarke 33, 50.

v. Thoriumverbb., L. Pissarjewsky 25, 388.

v. *Per*-Uransäure, Bildungswärme, L. Pissarjewsky 24, 109.v. *Pyro*-Uransäure ( $U^{VI}$ ), Neutralisationswärme, L. Pissarjewsky 24, 111.  
Wärmetönungen d. zwischen H, O, N, C möglichen Reakt. in Abhängig-

keit v. d. Temp., H. v. Jüptner 42, 235.

v. Wismut-*I*-oxyd, S. Tanatar 27, 439.v. Wolframsäure ( $W^{VI}$ ), Neutralisationswärme, L. Pissarjewsky 24, 115.v. *Per*-Wolframsäure ( $W^{VII}$ ), Bildungswärme, L. Pissarjewsky 24, 115.

v. Zink, Schmelzwärme, V. Czepinski 19, 244.

v. Zinkchlorid u. -bromid, Bildungswärme, V. Czepinski 19, 237.

v. Zirkoniumverbb., L. Pissarjewsky 25, 380.

**Thermochemische Daten**

Zusammenhang m. Volumen d. Atome, J. Traube 40, 882.

s. auch Bildungs-, Dissoziations-, Lösungs-, Neutralisations-, Schmelz-, Umwandlungs-, Verbindungs-, Verbrennungs- u. Verdampfungswärme sowie Energie.

**Thermochemische Konstante**

F. W. Clarke 33, 45.

W. v. Loeben 34, 174.

**Thermodynamik**

d. heterogenen hydrolytischen Gleichgew., F. Dolezalek, K. Finckh 50, 82.

**2Thionate**

Verh. gegen Fluorwasserstoffsäure, R. F. Weinland, J. Alfa 21, 64.

**Thiocaramid s. Schwefelharnstoff.****Thioharnstoff s. Schwefelharnstoff.****Thioglykolsäure**

Salze u. Komplexsalze, A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 281.

**Thiosäuren**

Komplexsalze, A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 281.

**Thionylechlorid s. Schwefel-1-oxy-2-chlorid.****Thioschwefelsäure Salze s. Metall-hypo-sulfit.****Thiosulfat s. Hypo-sulfit.****Thomaschlacke**

Barium- u. strontiumhaltige, C. v. Woyczynski 6, 811.

**Thomsonit**

Einw. v. Ammoniumchlorid, Konstit., F. W. Clarke, G. Steiger 29, 344.

Substitutionsprodukte m. Ammonium, Silber, Natrium, Konstit., F. W. Clarke 46, 205.

**Thorium**

Atomgew., Internat. Atomgewichtsausschufs 1905 43, 5.

Internat. Atomgewichtsausschufs 1906 46, 132.

Bibliographie, R. J. Meyer 43, 416.

Stellung im period. Syst., B. Brauner 32, 6.

Trenng. v. Ceriterden durch Natriumsulfit, Verh. d. Lösgg. gegen Natriumsulfit, H. Grossmann 44, 229.

Trenng. v. Ceriterden durch schweflige Säure, A. Batěk 45, 87.

Trenng. v. Cerit- u. Yttererden durch Kaliumazid, L. M. Dennis, F. L. Kortright 6, 35.

Trenng. v. seltenen Erden durch Kaliumazid, L. M. Dennis 13, 412.

**Thorium-4-acetylacetonat**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 451.

**2-Thorium-8-acetylacetonat-1-Anilin**

W. Biltz, J. A. Clinch 40, 222.

**Thorium-2-Ammonium-3-carbonat-6-Hydrat**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 437.

**Thorium-2-Ammonium-1-oxy-2-malat-4-Hydrat**

Darst., opt. Drehung, A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 446.

**Thorium-2-Ammonium-6-nitrat**

R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 382.



**Thorium-1-Ammonium-5-nitrat-5-Hydrat**

R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 382.

**Thorium-2-Ammonium-3-sulfat-4-Hydrat**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 435.

**Thorium-4-Ammonium-4-sulfat-2-Hydrat**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 434.

**Thorium-6-Ammonium-6-sulfat-2-Hydrat**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 435.

**Thorium-2-Ammonium-1-oxy-1-tartrat-4-Hydrat**

Darst., opt. Drehung, A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 444.

**Thorium-2-Ammonium-1-oxy-2-tartrat-3-Hydrat**

Darst., opt. Drehung d. Lössg., A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 438.

**Thoriumbromid-8-Hydrat**

J. Lesinsky, Ch. Gundlich 15, 81.

**Thoriumbromid-10-Hydrat**

P. Jannasch, J. Locke, J. Lesinsky 5, 285.

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 429.

**Thorium-2-hydroxy-2-bromid-4-Hydrat**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 428.

**Thorium-1-hydroxy-3-bromid-10-Hydrat**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 428.

**Thorium-2-Chlorsium-6-nitrat**

R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 384.

**Thoriumcarbonat**

Verbb. m. Carbonaten einwertiger Metalle, A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 435.

**Thorium-2-Chinolinium-6-chlorid**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 427.

**Thoriumchlorid (Th<sup>IV</sup>)**

Darst., Verbb. m. organischen, sauerstoffhaltigen Stoffen, A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 447.

Hydrate s. Thoriumchlorid-Hydrat.

Verb. m. Ammoniumchlorid u. Kaliumchlorid, Verh. gegen Schwefelwasserstoff bei höherer Temp., G. Krüss 6, 52.

Verh. gegen Natriumphosphat, C. Volk 6, 163.

Verh. gegen Schwefelwasserstoff, G. Krüss, C. Volk 5, 77.

**Thorium-oxy-chlorid**

Darst. durch Erhitzen v. Thoriumchlorid-7-Hydrat, G. Krüss, W. Palmaer 14, 365.

**Thorium-1-oxy-2-chlorid**

Verh. gegen Schwefelwasserstoff, G. Krüss 6, 55.

**Meta-Thorium-oxy-chlorid s. Meta-Thoriumoxychlorid.**

**Thoriumchlorid, basisches s. Thorium-hydroxy-chlorid-Hydrat.**

**Thorium-4-chlorid-2-Acetaldehyd**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 449.

**Thorium-4-chlorid-2-Aceton**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 451.

**Thorium-4-chlorid-4-Äthylalkohol**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 449.

**Thorium-2-chlorid-2-Benzoyl**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 450.

**Thoriumchlorid-7-Hydrat**

Darst., Eigenschaft, G. Krüss, W. Palmaer 14, 362.

**Thoriumchlorid-8-Hydrat**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 426.

**Thoriumchlorid-9-Hydrat**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 426.

**Thorium-1-hydroxy-3-chlorid-7-Hydrat**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 425.

**Thorium-2-hydroxy-2-chlorid-5-Hydrat**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 424.

**Thorium-3-chlorid-1-Salicylaldehyd**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 451.

**Thorium-3-chlorid-1-Salicylsäuremethylester**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 451.

**Thorium-4-chlorid-2-Zimmtaldehyd**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 450.

**Thoriumfluorid**

Verbb. m. Alkalifluoriden, A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 430.

**Thoriumhydroxyd**

H. P. Stevens 27, 41.

Darst. aus Thoriumsulfat, G. Krüss, W. Palmaer 14, 361.

Einw. v. Natrium-hypo-chlorit, L. Pissarjewsky 31, 364.

Thermochem. Daten, L. Pissarjewsky 25, 393.

**Meta-Thoriumhydroxyd**

H. P. Stevens 27, 41.

**Thoriumjodid**

Versuche z. Darst., J. Lesinsky, Ch. Gundlich 15, 33.

**Thorium-4-jodid-10-Hydrat**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 430.

**Thorium-1-hydroxy-3-jodid-10-Hydrat**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 430.

**Thorium-6-Kalium-5-carbonat-10-Hydrat**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 436.

**Thorium-1-Kalium-5-fluorid**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 432.

**Thorium-1-Kalium-5-fluorid-1-Hydrat**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 432.

**Thorium-2-Kalium-6-fluorid-4-Hydrat**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 431.

**2-Thorium-1-Kalium-9-fluorid-6-Hydrat**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 431.

**Thorium-2-Kalium-1-oxy-2-malat-4-Hydrat**

Darst., opt. Drehung, A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 446.

**Thorium-2-Kalium-6-nitrat**

R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 878.

**Thorium-1-Kalium-5-nitrat-9-Hydrat**

R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 879.

**Thorium-3-Kalium-3-Hydro-10-nitrat-4-Hydrat**

R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 880.

**Thorium-4-Kalium-4-oxalat-4-Hydrat**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 438.

**Thorium-4-Kalium-4-sulfat**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 438.

**Thorium-4-Kalium-2-hydroxy-3-sulfat-10-Hydrat**

H. Grossmann 44, 229.

**Thorium-2-Kalium-1-oxo-1-tartrat-4-Hydrat**

Darst., opt. Drehung, A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 443.

**Thorium-2-Kalium-1-oxo-2-tartrat-8-Hydrat**

Darst., opt. Drehung d. Lösgg., A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 433.

**Thorium-1-Kobalt-6-nitrat-8-Hydrat**

R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 887.

**Thorium-1-Magnesium-6-nitrat-8-Hydrat**

Darst., Krystallform, R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 385.

**Thoriummalat**

Verbb. m. Alkalimalaten, A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 446.

**Thorium-1-Mangan-6-nitrat-8-Hydrat (Mn<sup>II</sup>)**

R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 888.

**Thorium-6-Natrium-5-carbonat-12-Hydrat**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 436.

**2-Thorium-4-Natrium-2-hydroxy-5-sulfat-20-Hydrat**

H. Grossmann 44, 229.

**Thorium-2-Natrium-1-oxo-2-malat-6-Hydrat**

Darst., optische Drehung, A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 446.

**Thorium-1-Natrium-5-nitrat-9-Hydrat**

R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 381.

**Thorium-4-Natrium-4-oxalat-6-Hydrat**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 438.

**Thorium-2-Natrium-3-sulfat-4-Hydrat**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 434.

**Thorium-2-Natrium-3-sulfat-12-Hydrat**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 434.

**Thorium-2-Natrium-1-oxo-2-tartrat-8-Hydrat**

Darst., optische Drehung d. Lösgg., A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 438.

**Thorium-1-Nickel-6-nitrat-8-Hydrat**

R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 387.

**Thoriumniobat**

Darst., Dichte, Krystallform, A. Larsson 12, 202.

**Thoriumnitrat**

Einfl. auf d. optische Drehung v. Alkalitartratlösgg., A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 441.

**Thoriumnitrat**

Einw. v. Wasserstoff-*per*-oxyd, L. Pissarjewsky 31, 360.

Verbb. m. Metallnitraten, R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 359.

**Thoriumnitrat, basisches**

R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 388.

**Thoriumoxalat**

Darst. aus Thoriummineralen, P. Jannasch, J. Locke, J. Lesinsky 5, 283.

Verbb. m. Alkalioxalaten, A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 437.

**Meta-Thoriumoxychlorid**

Darst., Eigenschaft, Lösl., H. P. Stevens 27, 41; 31, 368.

G. Wyruboff 32, 376.

**Thoriumoxyd**

Einw. auf Natriumcarbonat, D. P. Smith 37, 386.

Isomorphie m. Uran-2-oxyd, W. F. Hillebrand 3, 249.

Reindarst., C. Böttinger 6, 1.

Verh. gegen Kohlen-2-sulfid, G. Krüss, C. Volk 5, 78.

Verh. gegen Kohlen-2-sulfid bei Rotglut, G. Krüss 6, 50.

**3-Thorium-5-oxyd (Thoriummetoxyd)**

Zusammensetz., Eigenschaft, Hydrate, J. Locke 7, 345.

**Meta-Thoriumoxyd**

G. Wyruboff 32, 376.

Salzbildg., G. Wyruboff 28, 90.

Verh. gegen Chlorwasserstoff, H. P. Stevens 27, 41.

Zusammensetz., Eigenschaft, Hydrate, J. Locke 7, 345.

**Thorium-*per*-oxyd**

Bildg., thermochem. Daten, L. Pissarjewsky 31, 360.

Darst., thermochem. Daten, L. Pissarjewsky 25, 388.

**Thoriumphosphat**

C. Volk 6, 161.

**Thorium-Hydro-phosphat**

1-Hydrat, C. Volk 6, 163.

**Thorium-2-Pyridinium-6-bromid**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 429.

**Thorium-2-Pyridinium-6-chlorid**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 427.

**Thorium-1-Rubidium-5-fluorid-3-Hydrat**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 432.

**Thorium-2-Rubidium-6-nitrat**

R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 383.

**Thorium-Schwefelsäure s. Thorium-Hydro-sulfat.****Thoriumsulfid**

unbestimmter Zusammensetz., G. Krüss, C. Volk 5, 77.

**Thorium-oxy-sulfid**

G. Krüss 6, 50.

**Thoriumsulfat**

Verbb. m. Alkalisulfaten, A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 432.

**Thorium-2-Hydro-3-sulfat**

B. Brauner, J. Picak 38, 332.

556 2-Thorium-2-hydroxy-3-sulfit-37-Hydrat — Titan-3-hydroxy-1-bromid.

**2-Thorium-2-hydroxy-3-sulfit-37-Hydrat**

H. Grossmann 44, 229.

**Thoriumsuperoxyd s. Thorium-per-oxyd.**

**Thoriumtartrat**

Verbb. m. Alkalitartraten, Darst., optische Drehung d. Lösgg., A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 488.

**3-Thorium-2-oxo-4-tartrat-20-Hydrat**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 444.

**Thoriumtellurat**

A. Gutbier 31, 349.

**Thorium-6-Thallium-5-carbonat**

A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 487.

**Thorium-Hydro-vanadinat**

5-Hydrat,  $\text{Th}(\text{HVO}_3)_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ , C. Volk 6, 165.

**Thoriumweinsäure**

Verbb. derselben, A. Rosenheim, V. Samter, J. Davidsohn 35, 488.

**Thorium-1-Zink-6-nitrat-8-Hydrat**

Darst., Krystallform, opt. E., R. J. Meyer, R. Jacoby 27, 386.

**Thouletische Lösung**

Dichte, Brechungsvermögen, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 211, 238.

**Thallium**

Bibliographie, R. J. Meyer 43, 416.

**Titan**

Best. neben Zirkonium, M. Dittrich, R. Pohl 43, 236.

Darst. aus Titan-2-Kalium-6-fluorid, Eigensch., E. A. Schneider 8, 82.

Einw. auf Titan-1-oxo-2-hydroxyd, G. Tammann 43, 370.

**Titanalaune ( $\text{Ti}^{\text{III}}$ )**

A. Piccini 17, 355.

**Titan-2-Ammonium-6-chlorid ( $\text{Ti}^{\text{IV}}$ )**

2-Hydrat, A. Rosenheim, O. Schütte 26, 242.

**Per-Titan-Ammonium-oxo-fluorid ( $\text{Ti}^{\text{V}}$ )**

A. Piccini 10, 489.

**Titan-2-Ammonium-1-oxo-2-oxalat ( $\text{Ti}^{\text{IV}}$ )**

1-Hydrat, A. Rosenheim, O. Schütte 26, 253.

**Titan-2-Ammonium-1-oxo-2-sulfat ( $\text{Ti}^{\text{IV}}$ )**

1-Hydrat, A. Rosenheim, O. Schütte 26, 252.

**2-Titan-4-Ammonium-3-oxo-3-tartrat ( $\text{Ti}^{\text{IV}}$ )**

10-Hydrat, A. Rosenheim, O. Schütte 26, 256.

**Titan-4-Anilinium-6-chlorid ( $\text{Ti}^{\text{IV}}$ )**

A. Rosenheim, O. Schütte 26, 244.

**Titan-1-Barium-1-oxo-2-oxalat ( $\text{Ti}^{\text{IV}}$ )**

2-Hydrat, A. Rosenheim, O. Schütte 26, 253.

**Titan-2-Hydro-6-bromid ( $\text{Ti}^{\text{IV}}$ )**

Verbb., A. Rosenheim, O. Schütte 26, 246.

**Titan-3-hydroxy-1-bromid ( $\text{Ti}^{\text{IV}}$ )**

1 $\frac{1}{2}$ -Hydrat, A. Rosenheim, O. Schütte 26, 248.

**Titan-1-Cäsium-2-sulfat** ( $\text{Ti}^{\text{III}}$ )

12-Hydrat (Alaun), Darst., Krystallform, A. Piccini 17, 357.

**Titan-2-Chinolinium-6-chlorid** ( $\text{Ti}^{\text{IV}}$ )

A. Rosenheim, O. Schütte 26, 243.

**Titan-2-Chinolinium-1-oxy-4-rhodanid-4-Hydrat** ( $\text{Ti}^{\text{IV}}$ )

A. Rosenheim, R. Cohn 28, 167.

**Titanchlorid** ( $\text{Ti}^{\text{III}}$ )

6-Hydrat, E. Polidori 19, 306.

**Titanchlorid** ( $\text{Ti}^{\text{IV}}$ )

Hydrolyse, Gleichgew. d. Lösg., Leitverm., Komplexbildg., W. v. Kowalevsky 25, 189.

Verh. gegen Bromcyan, E. A. Schneider 8, 192.

Verh. gegen organische SS., G. Berg 15, 328.

**Titan-4-chlorid-4-Ammoniak** ( $\text{Ti}^{\text{IV}}$ )

A. Rosenheim, O. Schütte 26, 245.

**Titan-2-Hydro-6-chlorid** ( $\text{Ti}^{\text{IV}}$ )

Verbb., A. Rosenheim, O. Schütte 26, 240.

**Titan-1-hydroxy-3-chlorid-Äthyläther** ( $\text{Ti}^{\text{IV}}$ )

A. Rosenheim, O. Schütte 26, 242.

**Titanchloreform**

Versuche z. Darst., E. A. Schneider 8, 94.

**Titanfluorwasserstoffsäure**

W. v. Kowalevsky 25, 191.

**Titan-2-Hydro-6-fluorid**

W. v. Kowalevsky 25, 193.

**Titanhydroxyd** ( $\text{Ti}^{\text{IV}}$ )

Verh. gegen alkoholische u. ätherische Chlorwasserstoffsäure, A. Rosenheim, O. Schütte 26, 240.

**Titan-1-oxy-2-hydroxyd**

Einw. auf Silicium, Titan u. Zirkonium, G. Tammann 43, 370.

**Titan-2-Kalium-6-fluorid** ( $\text{Ti}^{\text{IV}}$ )

Anhydrid u. 1-Hydrat, G. Marchetti 10, 66.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 52.

**Per-Titan-2-Kalium-2-oxy-4-fluorid** ( $\text{Ti}^{\text{VI}}$ )

A. Piccini 10, 438.

**Titan-2-Kalium-1-oxy-2-oxalat** ( $\text{Ti}^{\text{IV}}$ )

2-Hydrat, A. Rosenheim, O. Schütte 26, 253.

**Titan-2-Kalium-1-oxy-4-rhodanid-1-Hydrat** ( $\text{Ti}^{\text{IV}}$ )

A. Rosenheim, R. Cohn 28, 167.

**3-Titan-4-Kalium-3-oxy-5-sulfat** ( $\text{Ti}^{\text{IV}}$ )

10-Hydrat, A. Rosenheim, O. Schütte 26, 251.

**2-Titan-4-Kalium-3-oxy-3-tartrat** ( $\text{Ti}^{\text{IV}}$ )

6-Hydrat, A. Rosenheim, O. Schütte 26, 255.

**2-Titan-4-Natrium-3-oxy-3-tartrat** ( $\text{Ti}^{\text{IV}}$ )

10-Hydrat, A. Rosenheim, O. Schütte 26, 255.

**Titanitrid**

Darst., Eigenschaften, E. A. Schneider 8, 88.

**Titan-1-oxo-1-oxalat-1-Alkohol (Ti<sup>IV</sup>)**

A. Rosenheim, O. Schütte 26, 254.

**2-Titan-3-oxo-1-oxalat-12-Hydrat (Ti<sup>IV</sup>)**

A. Rosenheim, O. Schütte 26, 254.

**Titanoxyd (Ti<sup>IV</sup>)**

Einw. auf Natriumoxyd, D. G. Gerassimoff 42, 329.

Einw. auf Natriumcarbonat u. Kaliumtitanat, Gleichgew.:



Lösli. in Boroxydschmelzen, W. Guertler 40, 231.

s. auch Titansäure.

**2-Titan-3-oxo**

Bildg. aus Titan-1-oxo-2-hydroxyd u. Silicium oder Titan, G. Tammann 48, 870.

**Titan-2-Pyridinium-6-bromid (Ti<sup>IV</sup>)**

A. Rosenheim, O. Schütte 26, 248.

**Titan-3-Pyridinium-1-oxo-5-bromid (Ti<sup>IV</sup>)**

A. Rosenheim, O. Schütte 26, 249.

**Titan-2-Pyridinium-6-chlorid (Ti<sup>IV</sup>)**

A. Rosenheim, O. Schütte 26, 248.

**Titan-2-Pyridinium-1-oxo-4-rhodanid (Ti<sup>IV</sup>)**

A. Rosenheim, R. Cohn 28, 167.

**Titanrhodanid (Ti<sup>IV</sup>)**

Versuche z. Darst., A. Rosenheim, O. Schütte 26, 249.

**Titan-1-oxo-2-rhodanid-2-Hydrat (Ti<sup>IV</sup>)**

Darst., Doppelsalze, A. Rosenheim, R. Cohn 28, 167.

**Titan-1-Rubidium-2-sulfat (Ti<sup>IV</sup>)**

12-Hydrat, Alaun, Darst., Krystallform, A. Piccini 17, 359.

**Titansäure (Ti<sup>IV</sup>)**

Hydrosol, E. A. Schneider 8, 96.

Verh. gegen Wasserstoff-per-oxo, F. Haber, S. Grinberg 18, 37.

s. auch Titanoxyd (Ti<sup>IV</sup>).**2-Titansäure-1-Äpfelsäure**6-Hydrat (TiO<sub>2</sub>)<sub>2</sub>C<sub>4</sub>H<sub>4</sub>O<sub>6</sub> · 6H<sub>2</sub>O, G. Berg 15, 329.**Titansäureanhydrid s. Titanoxyd (Ti<sup>IV</sup>).****Meta-Titansäurehydrat s. Titan-1-oxo-2-hydroxyd.****Titansalze**

Verh. gegen Natrium-hypo-sulfit unter Druck, J. T. Norton jr. 28, 231.

**Titan-1-oxo-1-sulfat (Ti<sup>IV</sup>)**

5-Hydrat, A. Rosenheim, O. Schütte 26, 251.

**Titan-2-tartrat (Ti<sup>IV</sup>)**

4-Hydrat, A. Rosenheim, O. Schütte 26, 257.

**2-Titan-3-oxo-1-tartrat (Ti<sup>IV</sup>)**

7-Hydrat, A. Rosenheim, O. Schütte 26, 257.

**Titantrithiocyanurat**Ti(C<sub>2</sub>N<sub>2</sub>S<sub>2</sub>H<sub>2</sub>)<sub>4</sub>, A. Rosenheim, R. Cohn 28, 167.**Titanverbindungen (Ti<sup>IV</sup>)**

Versuche z. Darst., A. Piccini, L. Marino 32, 70.

Titrieranalyse s. Massanalyse.

**p-Toluidin**

Verb. m. Quecksilber ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ), L. Pesci 17, 281.

**Toluol**

Molekulargew. in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 217.  
kapill. Steighöhe d. Lsgg. in Ws., S. Motylewski 38, 418.

**Ton**

Absorption v. Ws., J. M. van Bemmelen 42, 314.  
Faulen, Ursachen d. Plastizitätsänderungen, P. Rohland 41, 325.  
Verwitterungsprodd. d. Silikate im Tone, J. M. van Bemmelen 42, 265.  
Plastizität, P. Rohland 31, 158.

**Tonerde s. Aluminiumoxyd, Aluminiumhydroxyd.****Tonerdealkalloxalate s. Aluminiumalkalloxalate.****Topas**

Analyse, Strukturformel, P. Jannasch, J. Locke 6, 321.  
Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.  
Konstit., K. Daniel 38, 297.  
Wasserbest. durch Schmelzen m. Bleioxyd, P. Jannasch, J. Locke 6, 168.

**Torsion**

Einfl. auf d. Dichte v. Drähten, G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm 46, 291.

**Triäthylammoniumchlorid**

Leitverm. u. Dissoziationskonst. d. Lsgg. in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 165, 175.

Molekulargew. in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 223.

**Triäthylsulfon-meta-aluminat**

U. Alvisi 14, 302.

**Triäthylsulfonhydrat**

Einw. auf Aluminium, U. Alvisi 14, 302.

**Triäthylsulfinjodid-Quecksilberjodid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ )**

K. A. Hofmann, W. O. Rabe 14, 295.

**Triäthylammoniumjodid**

Leitverm. in Schwefel-2-oxyd, Temperaturkoeff., P. Walden, M. Centnerszwer 30, 198.

**Tribromessigsäure**

Leitverm. d. Lsgg. in anorg. Lösungsmitteln, P. Walden 25, 213.

Leitverm. d. Lsgg. in Dimethylsulfat, P. Walden 29, 388.

**Trichloressigsäure**

Verbb. d. Metallsalze m. Pyridin, F. Reitzenstein 32, 298.

**Trichlorplatinsäure s. Platin-2-Hydro-3-hydroxy-3-chlorid.****Trimethylammoniumchlorid**

Leitverm. in Ammoniaklsg., F. Goldschmidt 28, 135.

Leitverm. d. Lsgg. in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 162.

Molekulargew. in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 224

**Trimethylen**

Oxydationstemp., F. C. Phillips 6, 224.

Reakt., qual., F. C. Phillips 6, 237.

**Trimethylsulfinjodid**

Leitverm. d. Lsgg. in anorg. Lösungsmitteln, P. Walden 25, 213.



**Trimethylsulfinjodid**

Leitverm. d. Lösgg. in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerswer 30, 167.

Molekulargew. in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerswer 30, 230.

**Trimethylsulfinjodid-Quecksilberjodid ( $Hg^{II}$ )**

K. A. Hofmann, W. O. Rabe 14, 296.

**Trinitride s. Azide.****Trional**

Molekulargew. in Kohlen-2-sulfid, H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 422.

**Tripelflöhen**

im Syst.: Wismutoxyd, Salpetersäure, Ws., G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 384.

**Tripelkurven**

im Syst.:  $SbCl_3-HCl-H_2O$ , J. M. van Bemmelen, P. A. Meerburg, U. Huber Noodt 33, 298.

im Syst.: Wismutoxyd, Salpetersäure, Ws., G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 384.

**Tripelnitrite**

v. Metallen, C. Przibylla 15, 419; 18, 448.

**Tripelsalz**

$KHMg(SO_4)_2 \cdot 2H_2O$ , W. Meyerhoffer, F. G. Cottrell 27, 442.

**Triphenylmethan**

Molekulargew. in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerswer 30, 218.

Smp. d. Lösgg. in Arsenbromid, Molekulargew., P. Walden 29, 376.

**Trithiokohlensäure**

Metallamminverb., O. F. Wiede, K. A. Hofmann 11, 379.

Metallamminverb., K. A. Hofmann 14, 263.

**Tropkolin 00**

(Phenylamidoazobenzolsulfosaures Natrium), Indikator f. Neutralisationsmeth., J. Wagner 27, 147.

**Tropkolin 000**

Indikator f. Neutralisationsmeth., J. Wagner 27, 141.

**Tropfengewicht**

v. Salzen im geschm. Zustand, S. Motylewski 38, 410.

**Tropfenvolumen**

v. Salzen b. Smp., S. Motylewski 38, 415.

**Turmaline**

Spektralanalytisches Verh., O. Vogel 5, 59.

**Turnbulls Blau**

Darst., Reakt., Analyse, J. Messner 9, 129; s. Eisencyanide.

**Typen s. Verbindungstypen.****U****Überborsäure s. Per-Borsäure u. per-Borate.****Überchlorsäure s. Per-Chlorsäure.****Überführungsversuche**

Anw. z. Aufklärung d. Konstit. v. Salzen, R. Kreman 33, 87.

## Überführungsversuche

- Anw. z. Konstitutionsbest., G. Bredig 34, 202.  
 Anw. z. Konstitutionsbest., R. Kremann 35, 48.  
 in Zinkhydroxyd-Ammoniaklösung, W. Bonsdorff 41, 142.  
 in Zirkoniumsulfatlösung, R. Buer 42, 97.

## Überführungszahl

- v. Aluminium-Kaliumoxalaten, A. Rosenheim 11, 239.  
 v. Ammonium-2molybdänat, A. Rosenheim 11, 227.  
 v. Bariumnitriten, F. Vogel 35, 409.  
 v. Chrom- $\beta$ -Kalium- $\beta$ -oxalat ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ ), A. Rosenheim 11, 240.  
 v. Molybdänsäureoxalsäure u. ihren Salzen, A. Rosenheim 11, 228.  
 v. Natrium-3meta-phosphat, A. Wiesler 28, 190.  
 v. Natrium-4meta-phosphat, F. Warschauer 36, 166.  
 v. Nitriten, F. Vogel 35, 410.  
 v. Vanadinsäureoxalaten, A. Rosenheim 11, 235.  
 v. Wolframsäureoxalaten, A. Rosenheim 11, 232.

## Überjodsäure s. Per-Jodsäure.

## Übermangansäure, Übermangansaure Salze s. Per-Mangansäure, Per-Manganate.

## Übermolybdänsäure s. Per-Molybdänsäure.

## Überniobsäure s. Per-Niobsäure.

## Überosmiumsäure s. Osmium-4-oxyd.

## Übersättigung

- Abhängigkeit v. d. Krystallform, W. W. J. Nicol 15, 397.  
 Abhängigkeit v. Krystallform, W. Muthmann, H. Rölig 16, 460.

## Übersalpetersäure s. Per-Salpetersäure.

## Überspannung

- E. Müller 26, 11.  
 v. Metallkathoden b. d. elektrolytischen Wasserstoffentwicklung,  
 E. Müller 26, 56.  
 d. Sauerstoffentwicklung b. Elektrolyse v. Kaliumhydroxyd an Metall-  
 elektroden, A. Coehn, Y. Osaka 34, 86.

## Übertantalsäure s. Per-Tantalsäure

## Überuransäure s. Per-Uransäure.

## Übervanadinsäure s. Per-Vanadinsäure.

## Überwolframsäure s. Per-Wolframsäure.

## Überzirkonsäure s. Zirkonium-per-oxyd.

## Ultramarine

- Struktur, J. Thugutt 2, 95.

## Umsetzungsreaktionen

- v. Salzen, Säuren, Basen in fl. Ammoniak, E. C. Franklin 46, 1.  
 s. auch Reaktionen.

## Umwandlung

- v. Diaspor, J. Thugutt 2, 140.  
 v. Kalichabasit, J. Thugutt 2, 188.  
 v. Korund, J. Thugutt 2, 140.  
 v. Leucit in Analeim in verd. Lösung, J. Thugutt 2, 187.  
 v. Nickel-Siliciumlegg., W. Guertler, G. Tammann 49, 93.  
 Z. f. anorg. Chem. Generalregister. 36

**Umwandlung**

- v. Phosphor, gelbem in roten, J. W. Retgers 5, 218.
- v. Quecksilbersulfid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ), W. Spring 7, 881.
- v. Schwefel durch Erhitzen, F. W. Küster 18, 365.
- v. Selen in allotrope Formen, R. Marc 48, 393.

**Umwandlung, magnetische**

- v. Eisen-Manganlegg., M. Levin, G. Tammann 47, 136.
- v. Eisen-Siliciumlegg., W. Guertler, G. Tammann 47, 163.

**Umwandlung, polymorphe**

- Unterscheidung v. chem. Reaktt. durch thermische Analyse, G. Tammann 47, 296.

**Umwandlungsdruck d. Ionen**

- C. Fredenhagen 29, 401.

**Umwandlungslinie**

- v. Aluminium-Silberlegg., G. J. Petrenko 46, 49.
- v. Antimon-Nickellegg., K. Lossew 49, 58.
- v. 2-Antimon-3-Zink in Legg., S. F. Żemczużnyj 49, 384.
- v. Blei-Goldverbb. u. Legg., R. Vogel 45, 11.
- v. Cadmium-Magnesiumlegg., G. Grube 49, 72.
- v. Eisen, Eisensulfid u. ihren Gemischen, W. Treitschke, G. Tammann 49, 320.
- v. Gold-Thalliumlegg., Umwandlungsp. v. Thallium, M. Levin 45, 31.
- v. Kobalt-Nickellegg., W. Guertler, G. Tammann 42, 353.
- v. Mischkrystallen in binären u. ternären Systst., H. E. Boeke 50, 355.
- v. Natrium-Zinnlegg. u. -verbb., C. H. Mathewson 46, 94.
- v. Silber-Zinklegg., G. J. Petrenko 48, 347.
- v. Quecksilber-Zinnlegg., H. J. van Heteren 42, 162.

**Umwandlungslinie, magnetische**

- v. Gold-Nickellegg., M. Levin 45, 238.
- v. Nickel- u. Kobaltstählen, W. Guertler, G. Tammann 45, 205.

**Umwandlungspunkt**

- v. Antimon, Zink u. Legg., K. Mönkemeyer 43, 182.
- v. Bariumcarbonat, H. E. Boeke 50, 244.
- Best. m. Registrierpyrometer, N. S. Kurnakow 42, 184.
- v. Cersulfat-Hydraten ( $\text{Ce}^{\text{III}}$ ), W. Muthmann, H. Rölig 16, 459.
- v. Cersulfat-Hydraten ( $\text{Ce}^{\text{III}}$ ), J. Koppel 41, 377.
- v. Eisen-2-Kalium-2-sulfat-Hydraten, F. W. Küster, A. Thiel 21, 121.
- v. Eisenmodifikationen, Einfl. d. Druckes, G. Tammann 37, 448.
- v. Hydraten s. auch Löslichkeit
- v. Natriumsulfat, -wolframat, -molybdänat u. d. binären u. ternären Gemischen (Mischkrystallen), H. E. Boeke 50, 355.
- v. Platin-Magnesiumcyanid-Hydraten ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ ), H. Buxhoevden, G. Tammann 15, 319.
- v. Salzen, Bestimmungsmeth., Daten, K. Hüttner, G. Tammann 43, 215.
- v. Silbernitrat, Kaliumnitrat u. ihren Gemischen, A. Ussow 38, 419.
- v. Sulfaten, Zusammenhang m. d. Erhärtungsvorgang, P. Rohland 35, 201.
- v. Thallium, R. S. Williams 50, 127.
- v. Zinkchlorid-Hydraten, F. Mylius, R. Dietz 44, 209.

**Umwandlungstemperatur**

a. Umwandlungspunkt u. Umwandlungslinie.

**Umwandlungswärme**

v. Natriumwolframat-Natriummolybdäatgemischen, H. E. Boeke 50, 355.

v. Salzen, Bestimmungsmeth., Daten, K. Hüttner, G. Tamman 43, 215.

v. Schwefel (rhomb.  $\rightarrow$  monokl.), Berechnung aus d. Lösl., J. Meyer 33, 140.**Ungesättigte Verbindungen**

als Ionisierungsmittel, P. Walden 29, 392.

**Unterchlorige Säure s. Hypo-chlorige Säure.****Unterphosphorige Säure s. Hypo-Phosphorige Säure.****Unterphosphorsäure s. Hypo-Phosphorsäure.****Untersalpetrige Säure s. Hypo-Salpetrige Säure.****Unterschweflige Salze s. Metall-hypo-sulfite.****Uran**

Atomgew., Internat. Atomgewichtsausschuß 1903 33, 243.

Atomgew., Neubest., Th. W. Richards, B. S. Merigold 31, 285.

Best., oxydimetr., m. Zinkreduktor, O. S. Pulman jr. 37, 113.

Einfl. radioaktiver Substanzen auf d. Atomgew., Th. W. Richards, B. S. Merigold 31, 260.

**Uran-2-oxy-2-acetat**

Absorptionsspektrum d. Lösgg., Einfl. d. Temp., G. u. H. Krüss 1, 118.

**Uranacetylacetonat (U<sup>IV</sup>)**

Darst., Smp., W. Biltz, J. A. Clinch 40, 220.

**Uran-2-oxy-2-acetylacetonat (U<sup>VI</sup>)**

W. Biltz, J. A. Clinch 40, 221.

**Uran-1-Äthylendiammonium-2-oxy-4-chlorid (U<sup>VI</sup>)**

2-Hydrat, H. Grossmann, B. Schück 50, 26.

**Uran-1-Äthylendiammonium-2-oxy-4-nitrat (U<sup>VI</sup>)**

2-Hydrat, H. Grossmann, B. Schück 50, 30.

**Uran-1-Äthylendiammonium-2-oxy-2-sulfat (U<sup>VI</sup>)**

4-Hydrat, H. Grossmann, B. Schück 50, 30.

**Uran-2-Ammonium-2-oxy-2-oxalat (U<sup>VI</sup>)**

2-Hydrat, A. Rosenheim, H. Lienau 20, 287.

**Uran-1-Ammonium-2-oxy-1-phosphat (U<sup>VI</sup>)**

Redukt. m. Zinkreduktor, O. S. Pulman jr. 37, 122.

**Uran-2-Ammonium-2-oxy-2-sulfat**

Absorptionsspektrum d. Lösgg., Einfl. d. Temp., G. u. H. Krüss 1, 118.

**Uranate (U<sup>VI</sup>)**Hydroxylammoniumuranat  $(\text{NH}_4\text{O})_2\text{UO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ , K. A. Hofmann 15, 78.Hydroxylammoniumuranat-2-Ammoniak  $(\text{NH}_4\text{O})_2\text{UO}_4 \cdot 2\text{NH}_3$ , K. A. Hofmann 15, 76.**Uran-1-Barium-2-oxy-2-oxalat (U<sup>VI</sup>)**

10-Hydrat, A. Rosenheim, H. Lienau 20, 289.

**Uranbromid (U<sup>IV</sup>)**

Reindarst., Dichte, Analyse z. Atomgewichtsbest. v. Uran, Hydrolyse, Th. W. Richards, B. S. Merigold 31, 250.

**Uran-2-oxy-2-bromid (U<sup>VI</sup>)**

Versuche z. Reindarst., Th. W. Richards, B. S. Merigold 31, 244.

**Uran-Ber-Welframat s. Welframsäureborsate.****Uran-2-Chlorsium-2-oxy-4-chlorid (U<sup>VI</sup>)**

H. L. Wells, B. B. Boltwood 10, 184.

**2-Uran-2-Chlorsium-4-oxy-3-oxalat (U<sup>VI</sup>)**

A. Rosenheim, H. Lienau 20, 287.

**Urancarbonat, basisches (U<sup>VI</sup>)**

3UO<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>·UO<sub>2</sub>(OH)<sub>2</sub>·6H<sub>2</sub>O, K. Seubert, M. Elten 4, 81.

**Uranchlorid**

Unbrauchbarkeit für Atomgewichtsbest., Th. W. Richards, B. S. Merigold 31, 241.

**Uranchlorid (U<sup>IV</sup>)**

Verb. m. Chinolin, C. Renz 36, 110.

**Uran-2-oxy-2-chlorid (U<sup>VI</sup>)**

Verh. gegen fl. Ammoniak, A. Rosenheim, F. Jacobssohn 50, 306.

**Uran-4-chlorid-1-Chinolin (U<sup>IV</sup>)**

C. Renz 36, 110.

**Uranfluorwasserstoffsäure**

Inversionswirkung, E. Deussen 44, 410.

**Uran-2-oxy-2-jodat (U<sup>VI</sup>)**

Darst., Hydrate, Analyse, Th. W. Richards, B. S. Merigold 31, 245.

**Uran-2-Kallium-2-oxy-2-oxalat (U<sup>VI</sup>)**

3 $\frac{1}{2}$ ,-Hydrat, A. Rosenheim, H. Lienau 20, 286.

**2-Uran-2-Kallium-4-oxy-3-oxalat (U<sup>VI</sup>)**

4-Hydrat, A. Rosenheim, H. Lienau 20, 285.

**Uran-2-Lithium-2-oxy-2-oxalat (U<sup>VI</sup>)**

4 $\frac{1}{2}$ ,-Hydrat, A. Rosenheim, H. Lienau 20, 288.

**Uran-2-Natrium-2-oxy-2-oxalat (U<sup>VI</sup>)**

4-Hydrat, Leitverm., A. Rosenheim, H. Lienau 20, 287.

**Uran-2-Natrium-2-oxy-2-sulfat**

Absorptionsspektrum d. Lösgg., Einfl. d. Temp., G. u. H. Krüss 1, 118.

**Uran-2-oxy-2-nitrat (U<sup>VI</sup>)**

Absorptionsspektrum d. Lösgg., Einfl. d. Temp., G. u. H. Krüss 1, 118.

Zersetz. durch Hitze, Th. W. Richards, B. S. Merigold 31, 239.

Verh. in Lösg. gegen Zinkcarbonat, M. Kohn 50, 816.

**Uran-oxy-nitrid**

Nichtexistenz, W. F. Hillebrand 3, 246.

**Uran-2-oxy-1-oxalat-3-Hydrat (U<sup>VI</sup>)**

A. Rosenheim, H. Lienau 20, 286.

Analyse z. Atomgewichtsbest., Th. W. Richards, B. S. Merigold 31, 249.

**2-Uran-2-hydroxy-4-oxy-1-oxalat-5-Hydrat (U<sup>VI</sup>)**

A. Rosenheim, H. Lienau 20, 288.

**Uranoxyd**

Einw. v. Kaliumrhodanid, J. Milbauer 42, 448.

**Uranoxyd (U<sup>IV</sup>)**

Darst., Dichte, W. F. Hillebrand 3, 248.

Isomorphie m. Thoriumoxyd, W. F. Hillebrand 3, 249.

**Uranoxyd ( $U^{VI}$ )**

Bild. v. Ozon beim Erhitzen, O. Brunck 10, 245.

Darst., Verh. gegen Oxalate, A. Rosenheim, H. Lienau 20, 285.

s. auch Uransäure.

**3-Uran-8-oxyd**

Darst. aus Uran-2-ox-2-nitrat, Th. W. Richards, B. S. Merigold 31, 239.

**Uran-3-Pyridinium-2-ox-5-nitrat ( $U^{VI}$ )**

2-Hydrat, L. Pincussohn 14, 389.

**Uranpechers**

Spektralan. Verh., O. Vogel 5, 61.

**Uransäure ( $U^{VI}$ )**

$H_2UO_4$ , K. A. Hofmann 15, 77; s. auch Uranoxyd ( $U^{VI}$ ) u. Uranate.

**Per-Uransäure ( $U^{VII}$ )**

Bildungswärme, Neutralisationswärme, L. Pissarjewsky 24, 109.

**Pyro-Uransäure ( $U^{VI}$ )**

Neutralisationswärme, L. Pissarjewsky 24, 111.

Uransäure Salze s. Uranate u. Metalluranate.

**Uransalze**

Reindarst., Th. W. Richards, B. S. Merigold 31, 258.

**Uransalze ( $U^{IV}$ )**

Bildg. im Zinkreduktor, O. S. Pulman jr. 37, 113.

**Uran-2-ox-1-selenid**

J. Milbauer 42, 450.

**Uran-2-ox-1-sulfat ( $U^{VI}$ )**

Absorptionsspektrum d. Lsgg., Einfl. d. Temp., G. u. H. Krüss 1, 118.

**Uran-2-ox-1-sulfid**

Bildg. aus Uranoxyd u. Kaliumrhodanid, J. Milbauer 42, 448.

**Uran-2-ox-1-sulfit ( $U^{VI}$ )**

4-Hydrat, K. Seubert, M. Elten 4, 79.

**Uransulfit, basisches ( $U^{VI}$ )**

$5UO_3 \cdot SO_3 \cdot 8UO_2(OH)_2 \cdot 10H_2O$ , K. Seubert, M. Elten 4, 80.

**Uranvanadinat**

$(UO_2)_2V_2O_5$ , Anw. z. Trenng. d. Vanadinsäure v. Chromsäure, V. v. Klecki 5, 381.

**Uranyl-Kohlensäure**

R. Luther, B. Krsnjavi 46, 170.

Uranylsalze s. Uran-2-ox-salze.

**Uran-2-ox-tellurat**

A. Gutbier 31, 349.

**Urethan**

Einfl. auf Leitverm. v. Elektrolyten, A. Hantzsch 25, 335.

**V**

**Vakuumgefäß**

Anw. z. Molekulargewichtsbestst., H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 413.

**Valenz**

Ansicht über Valenz, J. Sperber 14, 164.

**Valenz**

- Bedeutung für d. periodische Syst. d. Elemm., R. Abegg **39**, 330.  
 v. Beryllium, A. Rosenheim, P. Woge **15**, 288.  
 Bez. z. Elektroaffinität, R. Abegg, G. Bodländer **20**, 476.  
 Bez. z. Koordinationszahl, A. Werner **3**, 328.  
 d. Elemm., P. Hellström **29**, 95.  
 d. Elemm., Zusammenhang m. Volumen, J. Traube **40**, 380.  
 v. Jod, C. W. Blomstrand **1**, 25.  
 Ursachen d. Wechsels derselben, Polarität, Normal- u. Kontravalenz,  
 R. Abegg **39**, 334.  
 Verhältnis z. Elektrizitätstheorie, R. Abegg **39**, 376.  
 Theorie d. Valenzwechsels, L. Spiegel **29**, 365.

**Valenzbegriff**

- R. Abegg, F. W. Hinrichsen **43**, 122.  
 J. Billitzer **45**, 81.

**Valenztheorie**

- kritische Bemerkungen, R. Abegg **43**, 116.

**Vanadinate (V<sup>v</sup>)**

- v. Ammonium, Kalium, Natrium, Molekularvol. in Lösung., J. Traube **8**, 49.  
 v. Calcium, Mangan (Mn<sup>IV</sup>), Strontium, A. Scheuer **16**, 304.  
 Einw. auf Phosphate, C. Friedheim, H. Michaelis **5**, 440.  
 Einw. auf Wolframate, C. Friedheim, E. Loewy **6**, 22; s. Wolframsäurevanadinate.  
 v. Natrium,  $4\text{Na}_2\text{O} \cdot 7\text{V}_2\text{O}_5 \cdot 38\text{H}_2\text{O}$ , C. Friedheim, K. Michaelis **5**, 443.  
 v. Natrium, Verh. gegen Chlorwasserstoff, E. F. Smith, J. G. Hibbs **7**, 41.  
 v. Thorium, C. Volk **6**, 165.  
 Verh. gegen Hydroxylamin, K. A. Hofmann, V. Kohlschütter **16**, 470.

**Hypo-Vanadinate s. Vanadite.****Per-Vanadinate (V<sup>vii</sup>)**

- v. Ammonium, Barium, Blei, Cadmium, Calcium, Kalium, Lithium, Natrium, Silber, Strontium ( $\text{R}^i\text{VO}_4$ ), A. Scheuer **16**, 288.  
 Ammoniumsalz  $(\text{NH}_4)_2\text{V}_2\text{O}_{11}$ , Darst., Konst., P. Melikoff, L. Pissarjewsky **19**, 406.  
 Kaliumsalz  $\text{K}_4\text{V}_2\text{O}_{11} \cdot 8\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$ , P. Melikoff, L. Pissarjewsky **19**, 411.  
 Kaliumsalz  $\text{K}_3\text{V}_2\text{O}_{11} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ , P. Melikoff, L. Pissarjewsky **19**, 409.

**Vanadinsodalith**

- J. Thugutt **2**, 91.

**Vanadinsäure Salze s. Vanadite.****Vanadinsäure**

- Best. als Ammoniumvanadinat, F. A. Gooch, R. D. Gilbert **32**, 174.  
 Best. als Ammoniumvanadinat, A. Rosenheim **32**, 181.  
 Best. neben Molybdänsäure, Phosphorsäure, Wolframsäure durch Redukt. m. Oxalsäure, A. Rosenheim, C. Friedheim **1**, 318.  
 Best., jodometrisch, Ph. E. Browning **13**, 113.  
 Best., jodometrisch u. oxydimetrisch, F. A. Gooch, L. B. Stookey **32**, 456.

**Vanadinsäure**

Best., jodometrisch, neben Molybdänsäure oder Wolframsäure,  
Ph. E. Browning, R. J. Goodman 13, 427.

Best. durch Permanganat, F. A. Gooch, R. D. Gilbert 35, 420.

Redukt. durch Chlorwasserstoff, F. A. Gooch, L. B. Stookey 32, 456.

Berichtigung 33, 112.

Redukt. durch Chlor-, Brom-Jodwasserstoffsäure, F. A. Gooch,  
R. W. Curtis 33, 246.

Redukt. durch Weinsäure, Ph. E. Browning 7, 158.

Verbb. m. Phosphaten s. Vanadinsäurephosphate.

Verbb. m. Wolframaten s. Wolframsäurevanadinate.

Verh. gegen Chlorwasserstoff, F. Ephraim 35, 66.

Trenng. v. Chromsäure als Uran-3-oxydvanadinat ( $\text{UO}_2$ ),  $\text{V}_2\text{O}_5$ , V. v. Klecki  
5, 381.

Trenng. v. Wolframsäure, A. Rosenheim 32, 181.

s. auch 2-Vanadium-5-oxyd.

**Vanadinsäure, fluorierte**

Konstit. d. Salze, P. Melikoff, P. Kasanezky 41, 442.

**Vanadinsäurearsenate ( $\text{V}^V$ ,  $\text{As}^V$ )**

Konstit., C. Friedheim 2, 319.

**Vanadinsäureoxalate ( $\text{V}^V$ )**

Ammoniumsalz:  $(\text{NH}_4)_2\text{VO}_4(\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4)_n$ , A. Rosenheim 4, 369.

Ammoniumsalz:  $(\text{NH}_4)_2\text{VO}_4(\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4)_n$ , Überführungszahl, A. Rosenheim  
11, 235.

Bariumsalz:  $\text{Ba}_2[\text{VO}_4(\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4)_n] \cdot 15\text{H}_2\text{O}$ , A. Rosenheim, H. Itzig 21, 17.

Leitverm. d. Alkalisalze, A. Rosenheim, I. Koppel 21, 17.

Kaliumsalz:  $\text{K}_2\text{VO}_4(\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4)_n \cdot \text{H}_2\text{O}$ , A. Rosenheim 4, 369.

Leitverm., A. Rosenheim 11, 236.

**Vanadinsäurephosphate ( $\text{V}^V$ )**

Kaliumsalze, C. Friedheim, K. Michaelis 5, 443.

Kaliumsalze, Purpureo-, Luteo- u. weisse Verbb., C. Friedheim, K. Michaelis  
5, 452.

Konstit., C. Friedheim 2, 319.

Natriumsalze, C. Friedheim, K. Michaelis 5, 440.

**Vanadinsäuresulfate ( $\text{V}^V$ )**

Konstit., C. Friedheim 2, 320.

**Vanadinsäurewolframate s. Wolframsäurevanadinate.****Vanadite ( $\text{V}^{IV}$ )**

v. K, Na,  $\text{NH}_4$ , Ba, Ag, I. Koppel, R. Goldmann 36, 297.

**Vanadium**

Best. neben Eisen, kolorimetrisch, V. v. Klecki 5, 374.

Darst., I. Koppel, A. Kaufmann 45, 352.

Elektromorisches Verh., Potential, L. Marino 39, 152.

Trenng. v. Alkalimetallen, I. Koppel, R. Goldmann 36, 294.

Verh. gegen Reagentien u. bei d. Elektrolyse als Anode, Potential,  
L. Marino 39, 152.

**Vanadium-Ammoniumcarbonat ( $\text{V}^{IV}$ )**

$3(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot 7\text{VO}_2 \cdot 5\text{CO}_2 \cdot 16\text{H}_2\text{O}$ , I. Koppel, R. Goldmann, A. Kaufmann 45, 350.



**Vanadium-3-Ammonium-2-oxy-4-fluorid (V<sup>v</sup>)**

Konstit., F. Ephraim 35, 80.

Konstit., Verh. gegen Wasserstoff-per-oxyd, P. Melikoff, P. Kasanezky 28, 249; 41, 442.

**Vanadium-Ammonium-per-oxy-fluorid**

P. Melikoff, P. Kasanezky 28, 249.

**Vanadium-3-Ammonium-6-oxalat-3-Hydrat (V<sup>III</sup>)**

A. Piccini, N. Brizzi 19, 400.

**Vanadium-2-Ammonium-2-oxy-2-oxalat-2-Hydrat (V<sup>IV</sup>)**

I. Koppel, R. Goldmann 36, 285.

**2-Vanadium-2-Ammonium-2-oxy-3-oxalat-6-Hydrat (V<sup>IV</sup>)**

I. Koppel, R. Goldmann 36, 288.

**Vanadium-3-Ammonium-6-rhodanid-4-Hydrat (V<sup>III</sup>)**

Darst., Gefrierpunktserniedrigung, A. Cioci 19, 311.

**Vanadium-2-Ammonium-1-oxy-4-rhodanid-5-Hydrat (V<sup>IV</sup>)**

Darst., Krystallform, I. Koppel, R. Goldmann 36, 283.

**Vanadium-2-Ammonium-2-sulfat-6-Hydrat (V<sup>II</sup>)**

A. Piccini 19, 206.

A. Piccini, L. Marino 32, 60.

**Vanadium-1-Ammonium-2-sulfat-12-Hydrat (V<sup>III</sup>)**

Darst., Krystallform, A. Piccini 11, 108.

Lösl., J. Locke 33, 69.

**Vanadium-2-Ammonium-1-oxy-2-sulfat-3,5-Hydrat (V<sup>IV</sup>)**

Darst., elektr. Leitverm., I. Koppel, E. C. Behrendt 35, 176.

**2-Vanadium-2-Ammonium-2-oxy-3-sulfat-1-Hydrat (V<sup>IV</sup>)**

Darst., elektr. Leitverm., I. Koppel, E. C. Behrendt 35, 172.

**Vanadium-2-Ammonium-1-oxy-2-sulfat-2-Hydrat (V<sup>IV</sup>)**

I. Koppel, E. C. Behrendt 35, 184.

**3-Vanadium-2-Ammonium-3-oxy-2-sulfat-1-Hydrat (V<sup>IV</sup>)**

I. Koppel, E. C. Behrendt 35, 181.

**Vanadiumanode**

Verh. bei Elektrolyse, Potential, L. Marino 39, 158.

**Vanadium-1-Barium-2-oxy-3-fluorid (V<sup>v</sup>)**

F. Ephraim 35, 79.

**Vanadium-3-bromid-6-Hydrat (V<sup>III</sup>)**

A. Piccini, N. Brizzi 19, 398.

**Vanadium-1-Cäsium-2-sulfat-12-Hydrat (V<sup>III</sup>)**

Darst., Krystallform, A. Piccini 11, 113.

Lösl., J. Locke 33, 69.

**Vanadium-1-oxy-1-carbonat (V<sup>IV</sup>)**

Komplexsalze, I. Koppel, R. Goldmann, A. Kaufmann 45, 349.

**Vanadium-2-Chinolinium-1-oxy-4-chlorid-4,5-Hydrat (V<sup>IV</sup>)**

I. Koppel, R. Goldmann, A. Kaufmann 45, 389.

**Vanadium-4-Chinolinium-1-oxy-6-chlorid-2,5-Hydrat (V<sup>IV</sup>)**

I. Koppel, R. Goldmann, A. Kaufmann 45, 348.

**Vanadium-2-chlorid (V<sup>II</sup>)**

Darst. d. Lösg. durch elektrolyt. Redukt., A. Piccini, L. Marino 32, 63.

**Vanadium-3-chlorid-6-Hydrat (V<sup>III</sup>)**

Darst., Gefrierpunktserniedrigung, A. Piccini, N. Brizzi 19, 384.

A. Piccini, L. Marino 32, 67.

**Vanadium-4-chlorid (V<sup>IV</sup>)**

Darst., Versuch z. Darst. v. Doppelsalzen, I. Koppel, R. Goldmann, A. Kaufmann 45, 345.

**Vanadium-1-oxy-2-chlorid (V<sup>IV</sup>)**

Versuch z. Darst. v. Doppelsalzen, I. Koppel, R. Goldmann, A. Kaufmann 45, 346.

**Vanadium-1-oxy-3-chlorid (V<sup>V</sup>)**

Darst., F. Ephraim 35, 69.

Darst., Doppelsalze, I. Koppel, A. Kaufmann 45, 355.

**Vanadium-oxy-fluorid**

Verbb. m. Alkalifluoriden, P. Melikoff, P. Kasanezky 28, 242.

**Vanadium-2-oxy-1-fluorid (V<sup>V</sup>)**

Doppelsalze, Konstit., P. Melikoff, P. Kasanezky 41, 442.

Doppelverbb., Konstit., F. Ephraim 35, 80.

**Vanadiumlonen (V<sup>II</sup>)**

Reakt., A. Piccini, L. Marino 32, 68.

**Vanadium-3-jodid-6-Hydrat (V<sup>III</sup>)**

A. Piccini, N. Brizzi 19, 399.

**Vanadium-4-Kalium-6-cyanid-3-Hydrat (V<sup>II</sup>)**

E. Petersen 38, 345.

**Vanadium-2-Kalium-2-oxy-3-fluorid (V<sup>V</sup>)**

Bildg., Einw. v. Metallchloriden, Konstit., F. Ephraim 35, 73.

Konstit., P. Melikoff, P. Kasanezky 41, 442.

Verh. gegen Wasserstoff-per-oxyd, P. Melikoff, P. Kasanezky 28, 242.

**2-Vanadium-3-Kalium-4-oxy-5-fluorid (V<sup>V</sup>)**

F. Ephraim 35, 78.

**Vanadium-Kalium-per-oxy-fluorid**

P. Melikoff, P. Kasanezky 28, 242.

**Vanadium-3-Kalium-6-oxalat-3-Hydrat (V<sup>III</sup>)**

A. Piccini, N. Brizzi 19, 402.

**2-Vanadium-2-Kalium-2-oxy-3-oxalat-4-Hydrat (V<sup>IV</sup>)**

I. Koppel, R. Goldmann 36, 286.

**Vanadium-3-Kalium-6-rhodanid-4-Hydrat (V<sup>III</sup>)**

Darst., Gefrierpunktserniedrigung, A. Cioci 19, 309.

**Vanadium-2-Kalium-1-oxy-4-rhodanid-5-Hydrat (V<sup>IV</sup>)**

Darst., Krystallform, I. Koppel, R. Goldmann 36, 292.

**Vanadium-2-Kalium-2-sulfat-6-Hydrat (V<sup>II</sup>)**

A. Piccini 19, 206.

A. Piccini, L. Marino 32, 61.

**Vanadium-1-Kalium-2-sulfat-12-Hydrat (V<sup>III</sup>)**

Darst., Krystallform, Lösl., A. Piccini 13, 441.

**Vanadium-2-Kalium-1-oxy-2-sulfat-3-Hydrat (V<sup>IV</sup>)**

Darst., elektr. Leitverm., I. Koppel, E. C. Behrendt 35, 178.

**2-Vanadium-2-Kalium-2-oxy-3-sulfat (V<sup>IV</sup>)**

Darst., elektr. Leitverm., I. Koppel E. C. Behrendt 35, 174.

**2-Vanadium-2-Kalium-1-oxy-2-sulfit-5,5-Hydrat (V<sup>IV</sup>)**

I. Koppel, E. C. Behrendt 35, 184.

**3-Vanadium-2-Kalium-3-oxy-2-sulfit (V<sup>IV</sup>)**

I. Koppel, E. C. Behrendt 35, 182.

**2-Vanadium-2-Natrium-2-oxy-3-oxalat-8,5-Hydrat (V<sup>IV</sup>)**

I. Koppel, R. Goldmann 36, 287.

**Vanadium-3-Natrium-6-rhodanid-12-Hydrat (V<sup>III</sup>)**

Darst., Gefrierpunktserniedrigung, A. Cioci 19, 313.

**Vanadium-1-Natrium-2-sulfat-12-Hydrat (V<sup>III</sup>)**

Darst., Lösli., A. Piccini 13, 444.

**Vanadium-2-Natrium-1-oxy-2-sulfat-4-Hydrat (V<sup>IV</sup>)**

Darst., elektr. Leitverm., I. Koppel, E. C. Behrendt 35, 177.

**2-Vanadium-2-Natrium-2-oxy-3-sulfat-2,5-Hydrat (V<sup>IV</sup>)**

Darst., elektr. Leitverm., I. Koppel, E. C. Behrendt 35, 173.

**Vanadium-2-Natrium-1-oxy-2-sulfit-5-Hydrat (V<sup>IV</sup>)**

I. Koppel, E. C. Behrendt 35, 184.

**3-Vanadium-2-Natrium-3-oxy-2-sulfit-4-Hydrat (V<sup>IV</sup>)**

I. Koppel, E. C. Behrendt 35, 183.

**Vanadium-1-oxy-1-oxalat (V<sup>IV</sup>)**

Vers. z. Darst., Verbb. m. Alkalioxalaten, I. Koppel, R. Goldmann 36, 282.

**Vanadium-oxy-oxalat (V<sup>V</sup>)**

Verbb. m. Alkalioxalaten s. Vanadinsäureoxalate.

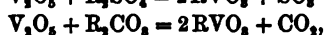
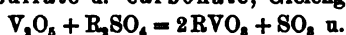
**2-Vanadium-3-oxyd (V<sup>III</sup>)**

Alaune, A. Piccini 11, 106; s. Vanadiumalkalisulfate.

**2-Vanadium-5-oxyd (V<sup>V</sup>)**

Einw. auf Alkalioxalate, A. Rosenheim 4, 369.

Einw. auf Alkalisulfate u. -carbonate, Gleichgew. d. Reakt.:



(R = Li, Na, K, Rb, Cs), D. G. Gerassimoff 42, 329.

Einw. auf Kaliumchlorid- u. Kaliumfluoridschmelzen, F. Ephraim 35, 71.

Katalysator d. Reakt.  $\text{SO}_2 + \text{O} = \text{SO}_3$ , F. W. Küster, Franke, Gehe 42, 458.

Lösl. in Borsäureschmelzen, W. Guertler 40, 231.

Redukt. in saurer Lösg., I. Koppel, E. C. Behrendt 35, 155.

Verh. gegen fl. Ammoniak, A. Rosenheim, F. Jacobssohn 50, 307.

Verh. gegen Chlorwasserstoff, F. Ephraim 35, 66.

Verh. gegen Oxalsäure, I. Koppel, R. Goldmann 36, 282.

s. auch Vanadinsäure.

**Vanadiumphosphate s. Vanadinsäurephosphate.**

**Vanadium-2-Pyridinium-1-oxy-4-chlorid-3-Hydrat (V<sup>IV</sup>)**

I. Koppel, R. Goldmann, A. Kaufmann 45, 346.

**Vanadium-4-Pyridinium-1-oxy-6-chlorid-2-Hydrat (V<sup>IV</sup>)**

I. Koppel, R. Goldmann, A. Kaufmann 45, 346.

**Vanadium-1-Pyridinium-1-oxy-4-chlorid (V<sup>V</sup>)**

I. Koppel, A. Kaufmann 45, 355.

**Vanadium-1-oxy-2-rhodanid (V<sup>IV</sup>)**

Verbb. m. Alkalirhodaniden, I. Koppel, R. Goldmann 36, 289.

**Vanadium-2-Rubidium-2-sulfat-6-Hydrat (V<sup>IV</sup>)**

A. Piccini, L. Marino 32, 62.

**Vanadium-1-Rubidium-2-sulfat-12-Hydrat (V<sup>III</sup>)**

Darst., Krystallform, A. Piccini 11, 112.

Lösl., J. Locke 33, 69.

**Vanadiumsalze (V<sup>IV</sup>)**

Darst., elektrolyt., L. Marino 50, 49.

**Vanadiumsulfat (V<sup>IV</sup>)**

Verh. gegen Kupfersulfat, L. Marino 50, 51.

**Vanadiumsulfat (V<sup>IV</sup>)**

Redukt. durch Elektrolyse, A. Piccini, L. Marino 32, 55.

**Vanadium-1-oxy-1-sulfat (V<sup>IV</sup>)**

Hydrate, Doppelsalze, I. Koppel, E. C. Behrendt 35, 154.

**Vanadiumsulfat-7-Hydrat (V<sup>IV</sup>)**

A. Piccini 19, 205.

Darst., elektrolyt., A. Piccini, L. Marino 32, 57.

Mischkrystalle m. Sulfaten zweiwertiger Metalle, A. Piccini,

L. Marino 32, 63.

**Vanadium-1-oxy-1-sulfat-2-(2,5-3,5-5-6,5)-Hydrat (V<sup>IV</sup>)**

Darst., Lösl., elektr. Leitverm., I. Koppel, E. C. Behrendt 35, 165, 168.

**2-Vanadium-2-Hydro-2-oxy-3-sulfat-0,5-(2-3-5)-Hydrat (V<sup>IV</sup>)**

I. Koppel, E. C. Behrendt 35, 161, 163.

**2-Vanadium-2-oxy-1-sulfat-1-pyrosulfat (V<sup>IV</sup>)**

I. Koppel, E. C. Behrendt 35, 163.

**Vanadium-oxy-sulfit (V<sup>IV</sup>)**

Darst., Verbb. m. Alkalisulfiten, I. Koppel, E. C. Behrendt 35, 178.

**3-Vanadium-4-oxy-2-sulfit-4,5-Hydrat**

I. Koppel, E. C. Behrendt 35, 185.

**Vanadium-1-sulfo-3-chlorid (V<sup>V</sup>)**

Versuch z. Darst., Verb. m. Schwefelchlorid, Verb. m. Äther, I. Koppel,

A. Kaufmann 45, 357.

**Vanadium-1-Thallium-2-sulfat-12-Hydrat (V<sup>III</sup>)**

Darst., Krystallform, Lösl., A. Piccini 13, 443.

Lösl., J. Locke 33, 69.

**Vanadiumverbindungen (V<sup>IV</sup>)**

A. Piccini 19, 204.

A. Piccini, L. Marino 32, 55.

**Vanadiumwolframate s. Wolframsäurevanadinate.****3-Vanadium-1-Zink-3-oxy-2-sulfit (V<sup>IV</sup>)**

I. Koppel, E. C. Behrendt 35, 183.

**Vanadyl s. Vanadium-oxy (V<sup>IV</sup>).****Verarmungserscheinungen**

bei Elektrolyse v. Salzschnmelzen, R. Lorenz 31, 385.

**Verbindungen**

erster Ordnung, A. Werner 9, 397.

v. Elemm. miteinander, Einfl. d. Polarität, R. Abegg 50, 309.

**Verbindungen**

Fähigkeit d. Elemm. zur Bildg. derselben, G. Tammann 49, 113.

**Verbindungen, anorganische**

Systematisierung, J. Locke 33, 58.

Systematisierung, R. Abegg, G. Bodländer 34, 180.

Systematisierung, Benennung, G. Rudorf 37, 177.

**Verbindungen, aromatische**

Merkurierung, L. Pesci 32, 227.

Merkurierung, O. Dimroth 33, 311.

**Verbindungen, chemische**

Best. d. Zusammensetz. ohne Hilfe d. Analyse, G. Tammann 37, 303.

Best. d. Zusammensetz. in abnormen Fällen durch thermische Analyse, G. Tammann 45, 24.

Isolierbarkeit, Stabilität, Labilität, R. Abegg 39, 331.

**Verbindungen, organische**

Thermochemische Daten, Berechnung, F. W. Clarke 33, 45.

Verbrennungswärme, J. Thomsen 40, 185.

**Verbindungsgewichte**

Gesetze ders., Deduktion, C. Benedicks 49, 284.

**Verbindungswärme**

Berechnung auf Grund einer Ansicht v. Valenz u. Affinität, J. Sperber 14, 164.

**Verbindungstypen**

d. Halogenosalze, P. Pfeiffer 31, 230.

**Verbrennung**

v. Kohlenoxyd, Methan, Wasserstoff in d. Gasanalyse, L. M. Dennis, C. G. Hopkins 19, 179.

v. organischen Substanzen auf nassem Wege, J. K. Phelps 16, 85.

**Verbrennung, fraktionierte**

wasserstoffhaltiger Gasgemenge über Palladiumdraht, F. Richardt 33, 63.

**Verbrennung, unvollständige**

v. Schwefelwasserstoff unter Schwefelabscheidung, J. Habermann 33, 101.

**Verbrennungstemperatur**

v. Gasen ( $H_2$ , CO,  $CH_4$ ,  $C_2H_6$ ,  $C_2H_4$ ) an Palladium als Kontaksubstanz, F. Richardt 33, 65.

**Verbrennungswärme**

v. Kohlenwasserstoffen, Berechnung, W. v. Loeben 34, 174.

organischer Verbb., Berechnung, F. W. Clarke 33, 48.

organischer Verbb., Theorie, J. Thomsen 40, 185.

Zusammenhang m. d. Atomvolumen, J. Traube 40, 382.

s. auch thermochemische Daten.

**Verdampfungsgeschwindigkeit**

Apparat z. Best., R. D. Phookan 2, 8.

in verschiedenen Atmosphären, R. D. Phookan 2, 8; 4, 69.

v. Quecksilberhalogeniden, H. Arctowski 12, 422.

v. Ws. aus Kieselsäuregel, J. M. van Bemmelen 13, 246.

**Verdampfungswärme**

Abhängigkeit v. Volumen, J. Traube 40, 378.

v. Cadmium, O. H. Weber 21, 350.

**Verdampfungswärme**

v. Elemm., Zusammenhang m. Ausdehnungskoeff., J. Traube 84, 422.

**Verdampfungswärme, latente**

v. Lösungsmitteln, Zusammenhang m. Jonisationsverm., P. Walden 29, 891.

v. Lösungsmitteln, Zusammenhang m. Dissoziationsverm., P. Walden, M. Centnerszwer 30, 202.

v. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 214.

**Verdünnungsgesetz**

Gültigkeit in Lösgg. v. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 171.

**Verdünnungspotential**

physikalisches u. chemisches bei Gaselektroden, R. Lorenz 31, 277.

**Versiefungsgeschwindigkeit**

durch Dimethylmolybdänat, A. Rosenheim, J. Davidsohn 37, 320.

durch alkal. Germaniumhydroxydlösgg., A. Hantzsch 30, 318.

durch Jodsäure u. Jodmolybdänsäure, A. Rosenheim, A. Bertheim 34, 445.

durch Molybdänsäure-2-Hydrat, A. Rosenheim, A. Bertheim 34, 433.

durch alkalische Zinkhydroxydlösgg., A. Hantzsch 30, 301.

durch Zinnchloridlösgg. ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ ), W. v. Kowalevsky 23, 21.

durch alkal. Zinnhydroxydlösgg. ( $\text{Sn}^{\text{II}}$ ), A. Hantzsch 30, 307.

**Verteilung**

v. Ammoniak zwischen wässr. Metallsalzlösgg. u. Chloroform, Nachw. v. Metallaminen, H. M. Dawson, J. Mc Crae 26, 96.

v. Ammoniak zwischen Ws. u. Chloroform, Einfl. v. Alkalisalzen, H. M. Dawson, J. Mc Crae 26, 100.

einer Base ( $\text{R}_2\text{O}$ ,  $\text{R}=\text{K}, \text{Na}, \text{Rb}, \text{Cs}, \text{Li}$ ) zwischen Kieselsäure u. Kohlen-2-oxyd in Schmelzen, N. M. v. Wittorf 39, 187.

v. Benzoesäure zwischen Ws. u. Benzol, Ws. u. Chloroform, W. S. Hendrixson 13, 77.

v. Borsäure u. arseniger Säure zwischen Ws. u. Amylalkohol, F. Auerbach 37, 353.

v. Borsäure zwischen Kaliumfluoridlösg. u. Amylalkohol, R. Abegg, C. J. J. Fox, W. Herz 35, 131.

v. Borsäure zwischen Ws. u. Amylalkohol, R. Abegg, C. J. J. Fox, W. Herz 35, 129.

v. Brom zwischen Lösg. u. Niederschlag bei fraktionierter Fällung v. Bromid-Chloridgemischen, F. W. Küster 19, 94.

Einfl. d. Dissoziationsgrades, S. W. Hendrixson 13, 78.

v. Natriumoxyd zwischen arseniger Säure u. Borsäure, F. Auerbach 37, 353.

v. Natriumoxyd zwischen Borsäure u. Schwefelwasserstoff in Lösg., F. Auerbach 37, 373.

v. Quecksilberhalogeniden ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ) bei Gegenw. v. Alkalihalogeniden zwischen Ws. u. Äther oder Benzol, Th. Harth 14, 326.

v. Salicylsäure zwischen Ws. u. Benzol, bezw. Chloroform, S. W. Hendrixson 13, 78.

v. Schwefel-2-oxyd zwischen Ws. u. Chloroform; Einfl. v. Salzsäure, J. Mc Crae, W. E. Wilson 35, 11.

**Verteilung**

eines gelösten Stoffes zwischen absorbierendem Körper u. Lösg.,  
J. M. van Bemmelen 23, 328.

eines löslichen Stoffes zwischen zwei fl. Schichten, J. M. van  
Bemmelen 23, 327.

v. Wasserstoff-per-oxyd zwischen Lösgg. v. Per-Säuren u. Äther,  
L. Pissarjewsky 32, 342.

**Verwitterungsprozess**

J. M. van Bemmelen 42, 302.

**Verwitterungsprodukte**

d. Silikate in Ton-, vulkanischen u. Laterit-Böden, J. M. van Bemmelen  
42, 265.

**Vesuvian**

Konstit., Zusammensetz., P. Jannasch, P. Weingarten 8, 356.

**Viskosität**

v. Lösungsmitteln, Zusammenhang m. Dissoziationsverm., P. Walden,  
M. Centnerszwer 30, 202.

**Vivianit**

Bildg. in u. unter Mooren, Krystallform, J. M. van Bemmelen, C. Hoitsema,  
E. A. Klobbie 22, 323.

**Volumen**

d. Elemm., J. Traube 34, 413.

v. Salzen in Schmelzen, E. Brunner 38, 350.

a. auch Atomvolumen, Innenvolumen, Molekularvolumen.

**Volumen, spezifisches**

Anw. z. Ermittlung d. Zusammensetz. v. chem. Verbb., G. Tammann  
37, 306.

v. Arsensulfid-6-Hydrat ( $As^{III}$ ), W. Spring 10, 187.

d. Mischkrystalle v. Wismutsalzen m. Salzen seltener Erden, G. Bod-  
man 27, 270.

v. Quecksilbersulfid, rotem u. schwarzem ( $Hg^{II}$ ), W. Spring 7, 375.

v. Salpetersäurewassergemischen, Änderungen m. d. Temp., F. W.  
Küster, R. Kremann 41, 32.

**Volumometer**

G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 177.

**Volumometrisches Verfahren**

z. Dichtebestimmung, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 199.

**Vorlesungsversuche**

über Kohlenstaubexplosionen, T. E. Thorpe 1, 318.

m. Ozon, C. Winkler 1, 84.

**Verträge**

Notwendigkeit v. Laboratorien u. Lehrstühlen f. anorgan. Chemie.  
W. Hittorf 21, 89.

Über die wachsende Bedeutung d. anorgan. Chemie, J. H. van't Hoff  
18, 1.

**Vulkanische Böden**

Verwitterungsprodukte d. Silikate in denselben, J. M. van Bemmelen  
42, 265.

## W

**Wärme, spezifische**

- v. Antimon, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 292.
- Bestat. im Eiskalorimeter, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 242.
- v. Blei, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 280.
- v. Cadmium, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 288.
- v. Cäsium, M. Eckardt, E. Graefe 23, 880.
- Einfl. d. Dichte (Pressung, Druck), G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 268.
- v. Kupfer, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 271.
- v. Quecksilbersulfid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ), rotem u. schwarzem, W. Spring 7, 379.
- v. Silber, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 275.
- v. Tellur, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 289.
- v. Wasserstoff-per-oxyd, W. Spring 9, 205.
- v. Wismut, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 294.
- v. Wolfram, A. W. Grodspeed, E. F. Smith 8, 207.
- v. Zink, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 284.
- Zusammenhang m. Volumen, J. Traube 40, 879.

**Wärmeausdehnung s. Ausdehnung.****Wärmekapazität**

- v. Helium, N. A. Langlet 10, 291.

**Wärmetönung s. Thermochemische Daten.****Wanderungsgeschwindigkeit**

- v. Barium- u. Nitritionen, F. Vogel 35, 411.
- v. Halogenionen ( $\text{Cl}'$ ,  $\text{Br}'$ ,  $\text{J}'$ ,  $\text{CNS}'$ ), Metallionen usw., J. Hausmann 40, 135.
- v. Ionen, Beeinflussung durch Ammoniak, F. Goldschmidt 28, 117.
- v. Ionen, Bez. z. Geschw. d. Niederschlagsbildg. in Gelatine, J. Hausmann 40, 128.
- v. Ionen in Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 170.
- v. komplexen Metallecyanidanionen, P. Walden 23, 376.
- v. Natrium- u. Meta-Phosphat-Ionen, A. Wiesler 28, 190.
- v. Natrium-4-metaphosphationen, F. Warschauer 36, 174.
- v. 6-Oxy-Platinanion, J. Bellucci 44, 179.
- v. Platin-2-hydroxy-4-chlorid-anion, A. Miolati 22, 458.

**Wanne, pneumatische**

- E. Rupp 38, 108.

**Wasser**

- Absorption durch Ton, J. M. van Bemmelen 42, 314.
- Best. in hygroskopischen Substanzen, P. Jannasch, J. Locke 6, 174.
- Best. in Mineralien u. festen Salzen, S. L. Penfield 7, 22.
- Best. in Silikaten durch Glühen m. Borax, P. Jannasch, P. Weingarten 8, 353; 11, 37.
- Best. in Topas durch Schmelzen m. Bleioxyd, P. Jannasch, J. Locke 6, 168.
- Bindungsart in Doppelhalogeniden, P. Pfeiffer 31, 205.



**Wasser**

- Bindung in wasserhaltigen Chloriden, F. A. Gooch, F. M. McClenahan 40, 24.
- Dimorphie d. Eises, H. P. Barendrecht 11, 454.
- Dissoziation in  $H_2 + O_2$ , W. Nernst 45, 180.
- Dissoziationsgleichgew., H. v. Jüptner 40, 66.
- Einw. auf natürliche Gläser bei  $200^\circ$ , J. Thugutt 2, 151.
- Freie Energie u. Wärmetönung der Reakt.:  $H_2 + O = H_2O$ ;  $CO_2 + H_2 = CO + H_2O$ ;  $H_2O + C = CO + H_2$ ;  $2H_2O + C = CO_2 + 2H_2$ , H. v. Jüptner 42, 235.
- Farbe; vergl. m. d. d. Alkohole, W. Spring 12, 253.
- Gemisch m. Aceton, Dichte, W. Herz, M. Knoch 45, 269.
- Gemisch m. Glycerin, Dichte, W. Herz, M. Knoch 45, 269.
- Gleichgew. m. Antimon-3-chlorid u. Chlorwasserstoff, J. M. van Bemmelen, P. A. Meerburg, U. Huber Noodt 33, 272.
- Gleichgew. heterog. d. Wasser-Per-Chlorsäure-Gemische; Erstarrungslin., Siedelin., Dichte, innere Reibung, H. J. van Wyk 48, 1.
- Gleichgew. heterog.:  $H_2O - RJO_3 - HJO_3$  ( $R = K, Na, NH_4$ ), P. A. Meerburg 45, 324.
- Nachw. kleiner Mengen in Gasen, F. Glaser 36, 6.
- Reindarst., J. Meyer 31, 394.
- Reindarst. für Atomgewichtsbest., Th. W. Richards 1, 159.
- Reindarst. für Atomgewichtsbest., Th. W. Richards, R. C. Wells 47, 65.
- Siedepunktserhöhung, molare, H. Erdmann, M. v. Unruh 32, 424.
- Spektrum, W. Spring 12, 258.
- Theorie d. elektrolytischen Zersetz., A. Coehn, Y. Osaka 34, 86.
- in Verwitterungssilikaten, J. M. van Bemmelen 42, 285.
- Zersetz. bei d. Elektrolyse v. Lössgg., F. Haber, S. Grinberg 16, 193. s. auch Meerwasser.

**Wasserdampf**

- Bildungsenergie, freie, H. v. Jüptner 39, 52.
- Einfl. auf d. Bildg. v. Ammoniak aus d. Elementen, F. Haber, G. van Oordt 47, 42.
- Einfl. auf d. Geschw. d. Schwefel-3-oxydbildg. aus  $SO_2$  u.  $O_2$  an  $As_2O_3$  als Katalysator, E. Berl 44, 283.
- Einfl. auf d. Reaktionsgeschw. v.  $SO_2 + O = SO_3$ , F. W. Küster, Frank Geibel 42, 453.
- Einw. auf Kaliumrhodanid bei höherer Temp., J. Milbauer 49, 46.
- Gleichgew. m.  $CO$ ,  $CO_2$  u.  $H_2$  in d. Bunsenflamme (Wassergasgleichgew.) F. Haber, F. Richardt 38, 5.
- Reaktionsgeschw. m. Kohlenstoff, P. Farup 50, 276.

**Wassergas**

- Gleichgew., Bildungsenergie, H. v. Jüptner 40, 66.
- Gleichgew. i. d. Bunsenflamme, F. Haber, F. Richardt 38, 5.

**Wasserglas**

- Verarbeitung auf Kieselsäure, E. Jordis 34, 455.
- s. auch Natriumsilikat, Kaliumsilikat.

**Wasserkapazität**

v. Tonen, J. M. van Bemmelen 42, 322.

**Wasserstoff**

Apparat z. Best. d. durch Metalle aus Säuren entwickelten Wasserstoffs, L. L. Kreider 44, 154.

App. z. elektrolyt. Darst., M. Vêzes, J. Labatut 32, 464.

Atomgew., Internat. Atomgewichtsausschuß 1903 33, 243.

Atomgewichtsbest., J. Thomsen 11, 16.

Best., gasanalyt., durch Verbrennung neben Kohlenoxyd u. Methan, L. M. Dennis, C. G. Hopkins 19, 186.

Dichte, J. Thomsen 12, 13.

Einw. auf Kaliumrhodanid bei hoher Temp., J. Milbauer 49, 46.

Einw. auf Metalloxyde, F. Glaser 36, 1.

Einw. auf erhitztes Molybdän, A. Vandenbergh 11, 397.

Einw. auf Ozon, G. Pickel 38, 307.

Einw. auf Platin-2-oxyd, Platin-1-oxyd u. Hydrate, L. Wöhler 40, 441.

Einw. auf Silbernitrat, Th. W. Richards, G. P. Baxter 21, 257.

Energie, freie und Wärmetönung d. Reakt.:  $H_2 + O = H_2O$ ;  
 $3H_2 + N_2 = 2NH_3$ ;  $H_2 + CO_2 = CO + H_2O$ ;  $H_2O + C = CO + H_2$ ;  
 $C + 2H_2O = CO_2 + 2H_2$ ; H. v. Jüptner 42, 235.

Entwicklung, elektrolytisch, Überspanng. an Metallkathoden, E. Müller 26, 56.

Erscheinung bei d. Oxydation, F. C. Phillips 6, 213.

Explosion m. Sauerstoff, Gleichgew.  $H_2 + O_2 \rightleftharpoons H_2O_2$ , K. Finkh 45, 118.

Gaskette m. Sauerstoff, V. Czepinski 30, 1.

Gaskette m. Sauerstoff, E. Bose 30, 406.

Gaskette m. Sauerstoff, R. Lorenz 31, 275.

Gaskette m. Stickstoff, E. Baur 29, 805.

Gaskette m. Wasserstoff (Konzentrationsselement), V. Czepinski 30, 8.

Gemenge m. Benzoldampf, Verh. gegen Palladium- u. Platinschwarz, Bildg. v. Hexahydrobenzol, G. Lunge, J. Akunoff 24, 191.

Gleichgew.  $3H_2 + N_2 \rightleftharpoons 2NH_3$ , F. Haber, G. v. Oordt 43, 111.

Gleichgew. u. freie Energie d. Reakt.  $3H_2 + N_2 \rightleftharpoons 2NH_3$ ; Einw. auf Calciumnitrid:  $Ca_3N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 3CaH_2 + N_2$ , katalytischer Einfl. v. Calcium u. Mangan auf d. Ammoniakbildg., F. Haber, G. van Oordt, 44, 341.

Gleichgew. m. Sauerstoff, K. Bornemann 34, 29.

Gleichgew. m. CO, CO<sub>2</sub> u. H<sub>2</sub>O in d. Bunsenflamme, Wassergasgleichgew., F. Haber, F. Richardt 38, 5.

Grundlage d. Atomgew., Th. W. Richards 28, 355.

Okklusion durch Palladium, L. Mond, W. Ramsay, J. Shields 16, 326.

Okklusion durch Platinschwarz, L. Mond, W. Ramsay, J. Shields 10, 178.

Oxydationstemp. bei Anwesenheit verschiedener Katalysatoren, F. C. Phillips 6, 216.

Reakt., F. C. Phillips 6, 229.

Reinigung, G. Lunge, E. Schmid 2, 453.

Verbrennung m. Palladium- als Kontaksubstanz allein u. in Gasgemischen, F. Richardt 38, 65.

**Wasserstoff**

Verdampfungsgeschw. v. Naphtalin u. Propylalkohol in Wasserstoff, R. D. Phookan 2, 11.

Verh. gegen Mangan bei Weifsglut, R. Lorenz, F. Heusler 3, 223.

Verh. gegen Platinmohr, E. Harbeck, G. Lunge 16, 29.

Vorkommen in Mineralien, K. Hüttner 43, 8.

**Wasserstofflegierungen s. Legierungen v. Wasserstoff.****Wasserstoff-per-oxyd**

Anw. z. qual. Metalltrenngg., E. Ebler 48, 61.

Anw. z. quant. Metalltrenngg., P. Jannasch, A. Röttgen 8, 302.

Best., kolorimetrisch, m. Titansäure, F. Haber, S. Grinberg 18, 37.

Bildg. bei d. Elektrolyse v. Chlorwasserstoffsäure, F. Haber, S. Grinberg 16, 219.

Bildg. bei d. Elektrolyse v. Chlorwasserstoffsäure, anodisch, F. Haber, S. Grinberg 18, 37.

Bildg. bei Einw. v. Ozon auf saure Kaliumjodidlösigg., F. P. Treadwell, E. Anneler 48, 91.

Bildg. aus Cer-per-oxyd, E. Baur 30, 256.

Bildg. bei Explosion v. Wasserstoff u. Sauerstoff, W. Nernst 45, 131.

Bildg. aus Per-Säuren, Verteilung zwischen ihren Lösigg. u. Äther, Katalyse, L. Pissarjewsky 32, 341.

Bildg. bei Knallgasexplosion, Gleichgew. d. Reakt.  $H_2 + O_2 \rightleftharpoons H_2O_2$ , K. Finkh 45, 118.

Bildg. bei Oxydation m. gasförmigem Sauerstoff, W. Manchot, J. Herzog 27, 397.

Bildg. bei Oxydation v. Eisenoxyd m. Sauerstoff, W. Manchot 27, 425.

Bildungsbedingg. bei kathodischer Redukt. v. Sauerstoff, Gleichgewicht, Bildg. aus Knallgas, Reakt., Potential, K. Bornemann 34, 1.

Darst. v. konzentriertem Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch, E. v. Cloedt 10, 403.

Dichte, Oberflächenspanng., Farbe, W. Spring 8, 427.

Einw. auf Fluoride u. Oxyfluoride, A. Piccini 1, 51; 2, 21.

Einw. auf Hydroxyde vierwertiger Elemm., L. Pissarjewski 25, 373.

Einw. auf Kaliumjodid in Gegenw. v. Cersalzen, E. Baur 30, 254.

Einw. auf Metallsäuren, Bibliographie, A. Scheuer 16, 284.

Einw. auf Palladiumoxyde, L. Wöhler, J. König 46, 323.

Einw. auf Platinoxyde, L. Wöhler 40, 443.

Einw. auf Stärke (Hydrolyse), F. E. Hale 31, 105.

Einw. auf Tellur in alkalischer Lösigg., A. Gutbier, F. Resenscheck 42, 174.

Einw. auf Tellur-2-oxyd in alkal. Lösigg., Bildg. v. Tellursäure, A. Gutbier, W. Wagenknecht 40, 260.

Einw. auf Thalliumhydroxyd ( $Tl^I$ ), O. Rabe 48, 427.

Einw. auf Thoriumnitrat, Zirkoniumnitrat, Cersulfat ( $Ce^{III}$ ), L. Pissarjewsky 31, 360.

Einw. auf Vanadinate, A. Scheuer 16, 288.

Einw. auf Vanadium-oxy-fluorid-Doppelverbb., P. Melikoff, P. Kasanezky 41, 442.

Einw. auf Wismutsalze ( $Bi^{III}$ ), L. Moser 50, 33.

**Wasserstoff-per-oxyd**

Existenzfähigkeit neben Sauerstoff bei d. Elektrolyse, F. Haber, S. Grinberg 18, 44.

Historisches über elektrolyt. Bildg., F. Richarz 37, 75.

Molekularverbb. m. Salzen, S. Tanatar 28, 255.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 42.

Potential, Per-Säure, Oxydations- u. Reduktionswirkung, C. Fredenhagen 29, 451.

Reindarst., W. Spring 8, 427.

Reindarst., Th. W. Richards, B. S. Merigold 31, 268.

Strukturformel, P. Melikoff, L. Pissarjewsky 18, 64.

Theorie d. Bildg., K. Bornemann 34, 1.

Wärme, spezifische, W. Spring 9, 205.

Zersetzung, Abhängigkeit derselben v. Oberflächenspannung u. gelösten Stoffen, W. Spring 10, 161.

Zersetz., adiabatische, Kinetik d. Zerfalls, G. Bredig, F. Epstein 42, 346.

**Wasserstoff-Sauerstoff-Gaskette**

Potential, V. Czepinski 30, 1.

Potential, E. Bose 30, 406.

R. Lorenz 31, 275.

**Wasserstoff-Stickstoff-Gaskette s. Stickstoff-Wasserstoff-Gaskette.****Wasserstoffsperoxyd s. Wasserstoff-per-oxyd.****Wasserstoff-Wasserstoff-Gaskette**

Potential, V. Czepinski 30, 80.

**Weglänge**

v. Flüssigkeiten u. festen Stoffen, J. Traube 40, 376.

d. Metallatome, J. Traube 34, 425.

**Weinsäure**

Best. d. Neutralisationsp. durch Leitfähigkeitsmess., F. W. Küster, M. Grütters, W. Geibel 42, 229.

Einw. auf d. Leitverm. v. Molybdänaten u. Wolframaten, H. Grossmann, H. Krämer 41, 49.

Einw. auf d. Leitverm. v. Molybdänsäure, A. Rosenheim, A. Bertheim 34, 442.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 3, 22.

**d-Weinsäure**

Drehung, optische, d. komplexen Wismut-Alkaliverbb., A. Rosenheim, W. Vogelsang, M. Koss 48, 205.

**Weinsäurediisobutylester**

Molekulargew. in fl. Schwefel-2-oxyd, P. Walden, M. Centnerszwer 30, 219.

**Weinsäure Salze s. Tartrate.****Wertigkeit s. Valenz.****Wichtigkeit**

Verh. gegen Ws. u. Alkalien bei 200°, J. Thugutt 2, 154.

**Widerstand, elektrischer s. Leitvermögen, elektrisches.****Williamsons Violett**

Darst., Reakt., Analyse, J. Messner 9, 138.

s. auch Eisencyanide.

**Wismut**

Best., elektrolyt., K. Wimmenauer 27, 1.

Best., jodometr., als Chromat, E. Rupp, G. Schaumann 32, 262.

Best. durch Redukt. m. *Hypo*-Phosphoriger Säure, W. Muthmann, F. Mawrow 13, 209.

Destillation, Dichte, spezifische Wärme, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 293.

Gleichgew., heterog., d. Gemische u. Verbb. m. Schwefel, Erstarrungs-lin., Kleingef., A. H. W. Aten 47, 386.

Hydrosol, A. Gutbier, G. Hofmeier 44, 225.

Isomorphie d. Salze m. denen d. seltenen Erden, G. Bodman 27, 254.

Kathode bei Redukt. v. Salpetersäure durch Elektrolyse, J. Tafel 31, 298.

Legierungen s. Legierungen v. Wismut.

Lösl. in Zink, W. Spring, L. Romanoff 13, 29.

Smp., Abhängigkeit v. Druck, G. Tammann 40, 54.

Smp., Smpp., Kleingefüge d. Legg. m. Aluminium, A. G. C. Gwyer 49, 311.

Smp., Smpp., Gleichgew., heterog., d. Legg. m. Antimon, Mischkrystst. K. Hüttner, G. Tammann 44, 181.

Smp., Smpp., Kleingefüge d. Legg. m. Gold, R. Vogel 50, 145.

Smp., Smpp., Kleingefüge d. Verbb. u. Legg. m. Magnesium, G. Grube 49, 83.

Smp., Smpp., Kleingefüge d. Verbb. u. Legg. m. Natrium, N. S. Kurnakow 23, 457.

Smp., Smpp., Kleingefüge d. Verbb. u. Legg. m. Natrium, C. H. Mathewson 50, 187.

Smp., Smpp., Kleingefüge d. Legg. m. Silber, G. J. Petrenko 50, 136.

Smp., Smpp. u. heterog. Gleichgew. d. Verbb. u. Legg. m. Tellur, K. Mönkemeyer 46, 415.

Smp., Schmelzpunktserniedrigung, Krystallform, Amalgame, N. A. Puschin 36, 201.

Spektrum in d. Leuchtgassauerstofflampe, O. Vogel 5, 48.

Trenng. v. Cadmium, P. Jannasch, A. Röttgen 8, 302.

Trenng. v. Kobalt u. Nickel, P. Jannasch, E. Rose 9, 194.

Trenng. v. Kupfer, E. F. Smith 5, 197.

Trenng. v. Kupfer, R. G. van Name 31, 92.

Trenng. v. Tellur, A. Gutbier 31, 332.

Trenng., elektrolyt., v. Antimon, Arsen, Zinn, S. C. Schmucker 5, 206.

Trenng., elektrolyt., v. Kupfer u. Blei, E. F. Smith, J. C. Saltar 3, 415.

Trenng., elektrolyt., v. Cadmium, Kobalt, Nickel, Quecksilber. Zink, E. F. Smith, J. B. Moyer 4, 268.

Trenng., elektrolyt., v. Kupfer, A. Classen 4, 234; 5, 299.

Trenng., elektrolyt., v. Quecksilber, E. F. Smith, J. B. Moyer 4, 96.

**Wismutacetat**

A. Rosenheim, W. Vogelsang 48, 216.

**Wismutamalgam s. Legierung v. Wismut m. Quecksilber.****Wismut-1-Ammonium-4-fluorid**

H. v. Helmholtz 3, 143.

**Wismut-3-Ammonium-3-oxalat-5-Hydrat**

A. Rosenheim, K. Bierbrauer 20, 308.

**Wismut-3-Ammonium-6-rhodanid-5-Hydrat**

A. Rosenheim, W. Vogelsang 48, 215.

**Wismut-1-Ammonium-1-tartrat**

A. Rosenheim, W. Vogelsang, M. Koss 48, 212.

**2-Wismut-3-Barium-6-hypo-sulfit**

O. Hauser 35, 9.

**Wismutbromid**

Einw. auf Kaliumbromid in fl. Ammoniak, E. H. Franklin 46, 80.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

**Wismut-1-oxyl-1-bromid**

W. Herz 36, 348.

Gleichgew. m. Kaliumhydroxyd:  $\text{BiOBr} + \text{KOH} \rightleftharpoons \text{BiOOH} + \text{KBr}$ , W. Herz,

G. Muhs 39, 115.

**Wismut-3-Cäsium-3-hypo-sulfit**

O. Hauser 35, 8.

**2-Wismut-2-oxyl-1-carbonat- $\frac{1}{2}$ -Hydrat**

K. Seubert, M. Elten 4, 76.

**Wismutchlorid**

Sdp., F. Freyer, V. Meyer 2, 4.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

**Wismut-1-oxyl-1-chlorid**

W. Herz 36, 346.

Gleichgew., heterog., m. Kaliumhydroxyd:

$\text{BiOCl} + \text{KOH} \rightleftharpoons \text{BiOOH} + \text{KCl}$ , W. Herz, G. Muhs 39, 115.

**Wismutchromat**

Best., jodometr., E. Rupp, G. Schaumann 32, 362.

**2-Wismut-4-chromat  $\text{Bi}_2\text{O}_3 \cdot 4\text{CrO}_3$**

Darst., Gleichgew. m. Chromsäurelsgg., A. J. Cox 50, 226.

**2-Wismut-1-oxyl-2-chromat**

E. Rupp, G. Schaumann 32, 362.

Darst., Gleichgew. m. Chromsäurelsgg., A. J. Cox 50, 226.

**4-Wismut-4-oxyl-2-chromat**

E. Rupp, G. Schaumann 32, 364.

**Wismut-3-Gold**

Kryst., F. Roessler 9, 70.

**Wismuthydroxyd**

Verh. gegen Chlor in alkalischen Lsgg., A. Gutbier, R. Bünz 48, 162.

**Wismut-3-Jodid**

Einw. auf Kaliumamid in fl. Ammoniak, E. H. Franklin 46, 80.

Lösl. in Methylenjodid, J. W. Retgers 3, 344.

**Wismut-1-Kalium-2-oxalat-5-Hydrat**

A. Rosenheim, K. Bierbrauer 20, 307.

**Wismut-3-Kalium-6-rhodanid**

L. Vanino, O. Hauser 28, 220.

A. Rosenheim, W. Vogelsang 48, 215.

**Wismut-9-Kalium-12-rhodanid**

L. Vanino, O. Hauser 28, 221.

**2-Wismut-2-Kalium-4-sulfid**

J. Milbauer 42, 442.

**Wismut-3-Kalium-3-hypo-sulfid**

Anw. z. jodometr. Best. v. Kalium, Isomorphie m. Wismut-Natrium-hypo-sulfid, F. W. Küster, M. Grütters 36, 325.

**Wismut-3-Kalium-3-hypo-sulfid-0,5-Hydrat**

Darst., Lösl., O. Hauser 35, 4.

**Wismut-2-Kalium-1-hydroxy-1-tartrat.**

Darst., opt. Drehung, A. Rosenheim, W. Vogelsang, M. Koss 48, 210.

**3-Wismut-1-Kalium-3-oxo-1-tartrat**

Darst., opt. Drehung, A. Rosenheim, W. Vogelsang, M. Koss 48, 208.

**Wismut-3-Kalium-3-thioglykolat-6-Hydrat**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 245.

**Wismutlegierungen s. Legierungen v. Wismut.**

**Wismut-Magnesium (Legg.) s. Magnesium-Wismut.**

**Wismut-3-Natrium-6-rhodanid**

A. Rosenheim, W. Vogelsang 48, 215.

**Wismut-3-Natrium-3-hypo-sulfid**

O. Hauser 35, 3.

**Wismut-3-Natrium-3-thioglykolat**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 246.

**Wismut-2-Natrium-1-hydroxy-2-thioglykolat-10-Hydrat**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 246.

**Wismut-Natrium (Legg.) s. Natrium-Wismut.**

**Wismutnitrat**

Elektrolyse in Lössg., Anodische Zersetzungsspannungslin., M. Bose 44, 256.

Isomorphie (Isodimorphie) m. Nitraten v. Didym, Lanthan, Yttrium.

G. Bodman 27, 261.

Verh. gegen Mannit, L. Vanino, O. Hauser 28, 210.

**Wismutnitrat, basisches**

G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 357.

**Wismutnitrat-Hydrat**

kolloidales, G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 356.

**Wismutnitrat-1,5-Hydrat**

Darst., Krystallform, Gleichgew. in Lössg., G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 355, 388.

**Wismutnitrat-2-Hydrat**

Darst., Krystallform, G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 356.

**Wismutnitrat-4-Hydrat**

Existenzgeb., Gleichgew. m. Lössg., G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 391.

**Wismutnitrat-5-Hydrat**

Darst., Krystallform, Zersetz., Dampfspanng., Gleichgew. m. Lössg., G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 353, 388.

**2-Wismut-1-oxo-4-nitrat-2-Hydrat**

Darst., Krystallform, G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 357.

**2-Wismut-2-oxy-2-nitrat-1-Hydrat**

Darst., Krystallform, Dimorphie, Gleichgew. m. Lösgg., G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 365, 387.

**2-Wismut-2-oxy-2-nitrat-2-Hydrat**

Darst., Dampfspanng., Gleichgew. m. Lösgg., G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 358, 385.

Umwdlg. in andere basische Salse, G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 374.

**4-Wismut-5-oxy-2-nitrat-1-Hydrat**

Darst., Krystallform, G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 373.

**8-Wismut-3-oxy-6-nitrat-9-Hydrat**

Nichtexistenz, G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 380.

**10-Wismut-6-oxy-6-nitrat-8(6)-Hydrat**

Nichtexistenz, G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 382.

**10-Wismut-11-oxy-8-nitrat-9-Hydrat**

Nichtexistenz, G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 378.

**12-Wismut-3-oxy-10-nitrat-8(9)-Hydrat**

Darst., Krystallform, G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 368.

**20-Wismut-21-oxy-18-nitrat-7(8)-Hydrat**

Darst., Krystallform, G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 371.

**Wismut-1-nitrat-1-tartrat-5-Hydrat**

A. Rosenheim, W. Vogelsang, M. Koss 48, 205.

**Wismutnitrid**

Bildg. bei Einw. v. Wismutjodid auf Kaliumamid in fl. Ammoniak, E. H. Franklin 46, 30.

**Wismutoxalat-7 $\frac{1}{2}$ -Hydrat**

A. Rosenheim, K. Bierbrauer 20, 306.

**Wismut-1-oxyd (Bi<sup>III</sup>)**

Darst., Dichte, thermochem. Daten, S. Tanatar 27, 437.

**2-Wismut-3-oxyd**

Bildg. aus Wismutchlorid durch Quecksilberoxyd, E. F. Smith, P. Heyl 7, 86.

Bildg. durch Elektrolyse v. Wismutnitratlössg., Potential d. Bildg., M. Bose 44, 258.

Gleichgew. m. Salpetersäure verschiedener Konz., G. M. Rutten, J. M. van Bemmelen 30, 342.

Lösl. in B<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-schmelzen, W. Guertler 40, 231.

Oxydation in alkal. Lösg. durch Elektrolytchlor, A. Gutbier, R. Bünz 48, 294.

Verh. gegen alkalische Eisen-3-Kalium-6-cyanidlössg., A. Gutbier, R. Bünz 50, 210.

Verh. gegen Barium-per-oxyd u. Kalium-per-sulfat, Ch. Deichler 20, 118.

Verh. gegen Chlor in alkalischer Suspension, Ch. Deichler 20, 93.

Verh. gegen Kaliumrhodanid, J. Milbauer 42, 441.

Verh. gegen Kalium-per-sulfat in alkalischer Suspension, A. Gutbier, R. Bünz 49, 432.

Verh. gegen Oxalate, A. Rosenheim, K. Bierbrauer 20, 305.



**2-Wismut-3-oxyd**

Smp., Umwandlungsp. d. polymorphen Modifikationen, Dichte,  
W. Guertler 37, 222.

**2-Wismut-4-oxyd (Bi<sup>IV</sup>)**

Darst., Ch. Deichler 20, 96.

Darst. aus 2-Wismut-3-oxyd, A. Gutbier, R. Bünz 50, 210.

Darst., Hydrate, Reaktt., O. Hauser, L. Vanino 39, 381.

Nichtexistenz, A. Gutbier, G. Bünz 49, 432.

**2-Wismut-5-oxyd (Bi<sup>V</sup>)**

Versuch z. Darst., A. Gutbier, R. Bünz 48, 162.

**Wismut-per-oxyd**

A. Gutbier, R. Bünz 48, 294; 49, 432.

Analyse, Ch. Deichler 20, 90.

Bibliographie, Ch. Deichler 20, 83.

Bildg. durch Einw. alkalischer Eisen-3-Kalium-6-cyanidlösg. auf Wismut-oxyd, A. Gutbier, R. Bünz 50, 210.

Darst. durch Einw. v. Chlor auf alkalische Wismutlössg., A. Gutbier, R. Bünz 48, 162.

s. auch Wismutsäure.

**2-Wismut-4-oxyd-4-Hydrat (Bi<sup>IV</sup>)**

Ch. Deichler 20, 96, 112.

Nichtexistenz, A. Gutbier, R. Bünz 48, 162; s. auch Wismutsäure.

**2-Wismut-5-oxyd-1-Hydrat (Bi<sup>V</sup>)**

Wismutsäure, Darst., Ch. Deichler 20, 99.

**2-Wismut-3-oxyd-4-Mannit-3-Hydrat**

L. Vanino, O. Hauser 28, 214.

**2-Wismut-1-Palladium**

Kryst., F. Roessler 9, 70.

**2-Wismut-1-Platin**

Kryst., F. Roessler 9, 69.

**Wismutrhodanid**

Verbb. m. Kaliumrhodanid, L. Vanino, O. Hauser 28, 219.

**Wismut-3-rhodanid-14-Hydrat**

Darst., Doppelsalze, A. Rosenheim, W. Vogelsang 48, 214.

**Wismut-1-hydroxy-2-rhodanid-5-Hydrat**

Darst., A. Rosenheim, W. Vogelsang 48, 218.

**Wismut-1-Rubidium-3-hypo-sulfit-0,5-Hydrat**

O. Hauser 35, 7.

**Wismut-3-Rubidium-3-hypo-sulfit-1-Hydrat**

O. Hauser 35, 8.

**Wismutsäure (Bi<sup>V</sup>)**

Darst., Ch. Deichler 20, 99.

Kaliumsalz: KBiO<sub>3</sub>, Darst., Ch. Deichler 20, 99, 106.

Verh. gegen Fluorwasserstoffsäure, R. F. Weinland, O. Lauenstein 20, 46.

Versuch z. Darst., A. Gutbier, R. Bünz 48, 162.

s. auch 2-Wismut-5-oxyd-Hydrat.

**Wismutsalze**

Verh. d. Lösgg. in Gegenw. v. Hypo-sulfiten, O. Hauser 35, 1.

**Wismutsalze**

Verh. gegen Wasserstoff-*per*-oxyd, L. Moser 50, 33.

**Wismutselenid**

Kryst., Darst., F. Roessler 9, 46.

**Wismut-1-Silber-2-selenid**

Krystall., Darst., F. Roessler 9, 50.

**Wismut-1-Silber-2-sulfid**

Krystall., Darst., F. Roessler 9, 48.

**Wismutsboxyd s. Wismut-1-oxyd.****Wismutsulfat**

Isomorphie (Isodimorphie) m. Sulfaten d. seltenen Erden, G. Bodman 27, 264.

**Wismutsulfid**

Best., maßanalyt., J. Hanus 17, 116.

Bildg. aus Wismutoxyd u. Kaliumrhodanid, J. Milbauer 42, 442.

Gleichgew. m. Wismut-Schwefelschmelzen, A. H. W. Aten 47, 386.

**Wismutsulfid, krystallisiertes**

Darst. aus Wismutschmelzen, F. Roessler 9, 45.

**Wismut-*hypo*-sulfid**

Verbb. m. Alkali-*hypo*-sulfiten, O. Hauser 35, 1.

**Wismutsulfid, basisches**

K. Seubert, M. Elten 4, 73.

**Wismutsulfophosphat**

BiPS<sub>4</sub>, E. Glatzel 4, 211.

**Wismut-1-Hydro-2-tartrat-2-Hydrat**

A. Rosenheim, W. Vogelsang, M. Koss 48, 207.

**2-Wismut-3-Tellur**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, K. Mönkemeyer 46, 415.

**Wismuttellurid s. auch Legierungen v. Wismut.****2-Wismut-3-thioglykolat**

Verbb. m. Alkalithioglykolaten, A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 245.

**Wismut-3-Hydro-3-thioglykolat**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 244.

**Wismut-9-Hydro-6-thioglykolat-5-Hydrat**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 245.

**Wismutthiosulfat s. Wismut-*hypo*-sulfid.****Witherit**

spektralan. Verh., O. Vogel 5, 55.

**Wolfram**

Atomgew., Internat. Atomgewichtsausschuß 1905 43, 8.

Atomgewichtsbest. durch Oxydation zu Wolframsäure, M. E. Pennington, E. F. Smith 8, 201.

Atomgewichtsbest. durch Redukt. v. Wolframsäure, E. F. Smith, E. D. Desi 8, 205.

Einw. auf Lösgg. v. Blei-, Cadmium-, Gold-, Kupfer-, Quecksilber-, Silbersalzen, E. F. Smith 1, 360.

Verh. gegen Kohlen-1-oxy-2-chlorid, E. F. Smith, V. Oberholtzer 5, 65.

Verh. gegen 2-Schwefel-2-chlorid, E. F. Smith, V. Oberholtzer 5, 68.

Wärme, spezifische, A. W. Grodspeed, E. F. Smith 8, 207.

**Wolframarsenate s. Wolframsäurearsenate.****Wolframate**

Chromsalz  $\text{Cr}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{WO}_3$ , F. F. Smith, H. L. Dieck 5, 13.

Hydroxylammonium-Ammoniumwolframat, K. A. Hofmann, V. Kohl-schütter 16, 465.

Kaliumwolframat, Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 40.

Natriumwolframat, Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 40.

Reindarst., C. Friedheim, R. J. Meyer 1, 76.

Verh. bei Elektrolyse, E. Schäfer 38, 174.

**Meta-Wolframate**

v. Natrium u. Barium, Darst., Phys. Konstt., M. Sobolew 12, 26.

Natriumsalz, amorphes, Darst., Leitverm., A. Sabanejeff 14, 358.

**Para-Wolframate**

Ammoniumsalz, Verh. gegen Ammoniumvanadinat, C. Friedheim, E. Loewy 6, 24.

Kaliumsalz, Verh. gegen Kaliumvanadinat, C. Friedheim, E. Loewy 6, 22.

Natriumsalz, Verh. gegen Natriumvanadinat, C. Friedheim, E. Loewy 6, 13.

Zusammensetz., C. Friedheim, R. J. Meyer 1, 81.

Thallium- u. Rubidiumsals, E. Schäfer 38, 165.

**Per-Wolframate ( $\text{W}^{\text{viii}}$ )**

Natriumsalz  $\text{Na}_2\text{W}_2\text{O}_6 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ , L. Pissarjewsky 24, 113.

**Wolframat-sodalith**

J. Thugutt 2, 88.

**Wolframborate s. Wolframsäureborate.****Wolframbronz**

Bibliographie, Analyse, Darst., Eigenschaften, E. Schäfer 38, 142.

Darst. durch Elektrolyse, Doppelverbb., E. Engels 37, 125.

$\text{BaW}_4\text{O}_{12} \cdot 5\text{K}_2\text{W}_4\text{O}_{12}$ , E. Engels 37, 136.

$\text{BaW}_4\text{O}_{12} \cdot 5\text{Na}_2\text{W}_4\text{O}_{12}$ , E. Engels 37, 133.

$2\text{BaW}_4\text{O}_{12} \cdot 3\text{Na}_2\text{W}_4\text{O}_{12}$ , E. Engels 37, 131.

$\text{CaW}_4\text{O}_{12} \cdot 5\text{K}_2\text{W}_4\text{O}_{12}$ , E. Engels 37, 149.

$\text{CaW}_4\text{O}_{12} \cdot 5\text{Na}_2\text{W}_4\text{O}_{12}$ , E. Engels 37, 145.

$\text{CaW}_4\text{O}_{12} \cdot 10\text{Na}_2\text{W}_4\text{O}_{12}$ , E. Engels 37, 147.

$\text{K}_4\text{W}_4\text{O}_{12}$ , Darst. Eigenschaften, E. Schäfer 38, 152.

$\text{Rb}_2\text{W}_4\text{O}_{12}$ , E. Schäfer 38, 158.

$\text{SrW}_4\text{O}_{12} \cdot 5\text{K}_2\text{W}_4\text{O}_{12}$ , E. Engels 37, 143.

$\text{SrW}_4\text{O}_{12} \cdot 5\text{Na}_2\text{W}_4\text{O}_{12}$ , E. Engels 37, 138.

$\text{SrW}_4\text{O}_{12} \cdot 12\text{Na}_2\text{W}_4\text{O}_{12}$ , E. Engels 37, 141.

**Wolfram-6-chlorid ( $\text{W}^{\text{vi}}$ )**

Einw. auf Oxalsäure, A. Rosenheim 4, 371.

**Wolfram-2-oxy-4-chlorid ( $\text{W}^{\text{vi}}$ )**

Darst., E. F. Smith, O. L. Shinn 4, 381.

Verh. gegen Ammoniakgas, E. F. Smith, O. L. Shinn 4, 381.

Verh. gegen fl. Ammoniak, A. Rosenheim, F. Jacobssohn 50, 306.

**Wolframit**

Spektralanalyt. Verh., O. Vogel 5, 60.

**Wolfram-2-Kalium-2-oxy-4-fluorid ( $\text{W}^{\text{vi}}$ )**

Anhydrid u. Hydrat, G. Marchetti 10, 71.

**Wolfram-2-Kalium-3-oxo-4-fluorid-1-Hydrat (W<sup>VIII</sup>)**

A. Piccini 2, 21.

**Wolframkieselsäure s. Wolframsäuresilikate.**

**Wolframoxalate s. Wolframsäureoxalate.**

**Wolfram-3-oxyd (W<sup>VI</sup>)**

Bildg. v. Imidowolframaten, A. Rosenheim, F. Jacobsohn 50, 306.

Einw. auf Sulfate u. Carbonate, Gleichgew. d. Reakt.:



D. G. Gerassimoff 42, 329.

Lösl. in B<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-Schmelzen, W. Guertler 40, 231.

Trenng. v. Silicium-2-oxyd durch Chlorwasserstoff, C. Friedheim,

W. H. Henderson, A. Pinagel 45, 396.

Verh. gegen fl. Ammoniak, A. Rosenheim, F. Jacobsohn 50, 306.

**Wolframoxyde**

Verbb. m. Alkali- u. Erdalkalioxyden s. Wolframbronze.

**Wolframphosphate s. Wolframsäurephosphate.**

**Wolframsäure (W<sup>VI</sup>)**

Affinität, M. C. Lea 6, 373.

Gehalt an Molybdänsäure, E. F. Smith, V. Oberholtzer 4, 236.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 3, 22; 8, 40.

Reindarst., M. E. Pennington, E. F. Smith 8, 199.

Verh. gegen Chlorwasserstoff, E. F. Smith, V. Oberholtzer 4, 237.

Verh. gegen organische Säuren, A. Rosenheim 4, 354.

Verh. gegen Oxalsäure, A. Rosenheim 4, 357.

Verh. gegen Phosphor-5-chlorid, H. Schiff 7, 81.

Neutralisationswärme, L. Pissarjewsky 24, 115.

Trenng. v. Vanadinsäure, A. Rosenheim 32, 181.

s. auch Wolfram-3-oxyd.

**Per-Wolframsäure (W<sup>VIII</sup>)**

Bildungswärme, L. Pissarjewsky 24, 115.

**Wolframsäure, kolloidale (W<sup>VI</sup>)**

Nichtexistenz, A. Sabanejeff 14, 355.

**Meta-Wolframsäure-9-Hydrat (W<sup>VI</sup>)**

Darst., Physik. Konstanten, M. Sobolew 12, 28.

**Wolframsäurearsenate**

Ammoniumsalz:  $8(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot \text{As}_2\text{O}_5 \cdot 18\text{WO}_3 \cdot 14\text{H}_2\text{O}$ , F. Kehrman, E. Rüttmann 22, 292.

Ammoniumsalz:  $3(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot \text{As}_2\text{O}_5 \cdot 24\text{WO}_3 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$ , F. Kehrman, E. Rüttmann 22, 286.

Ammoniumsalz:  $5(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot \text{As}_2\text{O}_5 \cdot 17\text{WO}_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ , F. Kehrman, E. Rüttmann 22, 294.

Bariumsalz:  $7\text{BaO} \cdot 2\text{As}_2\text{O}_5 \cdot 22\text{WO}_3 \cdot 54\text{H}_2\text{O}$ , F. Kehrman, E. Rüttmann 22, 289.

Kaliumsalz:  $3\text{K}_2\text{O} \cdot \text{As}_2\text{O}_5 \cdot 18\text{WO}_3 \cdot 14\text{H}_2\text{O}$ , F. Kehrman, E. Rüttmann 22, 293.

Kaliumsalz:  $5\text{K}_2\text{O} \cdot \text{As}_2\text{O}_5 \cdot 17\text{WO}_3 \cdot 22\text{H}_2\text{O}$ , F. Kehrman, E. Rüttmann 22, 295.

Säure:  $3\text{H}_2\text{O} \cdot \text{As}_2\text{O}_5 \cdot 18\text{WO}_3$  + aq., Reakt. m. Metallsalzen u. organ. Basen, F. Kehrman, E. Böhm 7, 425.

**Wolframsäureborate**

Bariumsalz:  $2\text{BaO} \cdot \text{B}_2\text{O}_3 \cdot 9\text{WO}_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$ , Darst., Krystallform, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 214.

Cadmiumsalz:  $2\text{CdO} \cdot \text{B}_2\text{O}_3 \cdot 9\text{WO}_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$ , Lösl., Dichte, Brechungsverm. d. Lösg., G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 216, 229.

Kobaltsalz:  $2\text{CoO} \cdot \text{B}_2\text{O}_3 \cdot 9\text{WO}_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$ , Lösl., Dichte d. Lösg., Brechungsvermögen, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 217, 230.

Kupfersalz:  $2\text{CuO} \cdot \text{B}_2\text{O}_3 \cdot 9\text{WO}_3 \cdot 19\text{H}_2\text{O}$ , Lösl., Krystallform, Dichte u. Brechungsverm. d. Lösg., G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 217, 229.

Nickelsalz:  $2\text{NiO} \cdot \text{B}_2\text{O}_3 \cdot 9\text{WO}_3 \cdot 28\text{H}_2\text{O}$ , Lösl., Dichte, Brechungsverm. d. Lösg., G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 218, 231.

Uransalz ( $\text{U}^{\text{III}}$ ):  $3\text{U}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{B}_2\text{O}_3 \cdot 18\text{WO}_3 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ , 28. aq., Kritik d. Formel, Dichte u. Brechungsverm. d. Lösg., G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 218, 227.

**Wolframsäurecitrate ( $\text{W}^{\text{VI}}$ )**

Leitverm., H. Grossmann, H. Krämer 41, 50.

**Wolframsäuremalate ( $\text{W}^{\text{VI}}$ )**

Leitverm., H. Grossmann, H. Krämer 41, 50.

**Wolframsäureoxalate**

Kaliumsalz:  $\text{K}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot (\text{WO}_3) \cdot \text{H}_2\text{O}$ , A. Rosenheim 4, 358.

Kaliumsalz:  $\text{K}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot (\text{WO}_3) \cdot \text{H}_2\text{O}$ , Überführung, Leitverm., A. Rosenheim 11, 232.

Kaliumsalz:  $\text{K}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot (\text{WO}_3) \cdot \text{H}_2\text{O}$ , Leitverm., A. Rosenheim, I. Koppel 21, 17.

Natriumsalz:  $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot (\text{WO}_3) \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ , A. Rosenheim 4, 360.

Natriumsalz:  $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot (\text{WO}_3) \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ , Leitverm., H. Grossmann, H. Krämer 41, 48.

**Wolframsäurephosphate**

Ammoniumsalz:  $3(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot \text{P}_2\text{O}_5 \cdot 18\text{WO}_3 \cdot 14\text{H}_2\text{O}$ , F. Kehrman 4, 140.

Ammoniumsalz:  $5(\text{NH}_4)_2\text{O} \cdot \text{P}_2\text{O}_5 \cdot 17\text{WO}_3 \cdot 16\text{H}_2\text{O}$ , F. Kehrman, E. Böhm 6, 387.

Bariumsalz:  $3\text{BaO} \cdot \text{P}_2\text{O}_5 \cdot 24\text{WO}_3 \cdot 24\text{H}_2\text{O}$ , Darst., Krystallform, Phys. Konst., Vergl. m. Barium-*meta*-wolframat, M. Sobolew 12, 16.

Einteilung, F. Kehrman 7, 409.

Kaliumsalz:  $3\text{K}_2\text{O} \cdot \text{P}_2\text{O}_5 \cdot 18\text{WO}_3 \cdot 14\text{H}_2\text{O}$ , F. Kehrman 4, 140.

Kaliumsalz:  $5\text{K}_2\text{O} \cdot \text{P}_2\text{O}_5 \cdot 17\text{WO}_3 \cdot 22\text{H}_2\text{O}$ , F. Kehrman 4, 142.

Kaliumsalz:  $5\text{K}_2\text{O} \cdot \text{P}_2\text{O}_5 \cdot 17\text{WO}_3 \cdot 21\text{H}_2\text{O}$ , F. Kehrman, E. Böhm 6, 387.

Natriumsalz:  $3\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{P}_2\text{O}_5 \cdot 24\text{WO}_3 \cdot 80\text{H}_2\text{O} (42\text{H}_2\text{O})$ , Darst., Krystallform, Phys. Konst., Vergleich m. Natrium-*meta*-wolframat, M. Sobolew 12, 16.

Phosphorluteowolframsäure, Spaltungsprodukte, F. Kehrman, E. Böhm 6, 388.

Säure:  $3\text{H}_2\text{O} \cdot \text{P}_2\text{O}_5 \cdot 7\text{WO}_3$ , aq., Salze, F. Kehrman 1, 437.

Säure:  $3\text{H}_2\text{O} \cdot \text{P}_2\text{O}_5 \cdot 18\text{WO}_3$ , aq., Darst., Reakt., Salze, F. Kehrman 1, 431. F. Kehrman, E. Böhm 7, 425.

Säure:  $3\text{H}_2\text{O} \cdot \text{P}_2\text{O}_5 \cdot 21\text{WO}_3$ , aq., Darst., Salze, F. Kehrman 1, 436.

Säure:  $3\text{H}_2\text{O} \cdot \text{P}_2\text{O}_5 \cdot 24\text{WO}_3$ , aq., Darst., Reakt., Salze, F. Kehrman 1, 427.

Säure:  $3\text{H}_2\text{O} \cdot \text{P}_2\text{O}_5 \cdot 24\text{WO}_3 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ , Reakt. m. Metallsalzen u. organ. Basen, F. Kehrman, E. Böhm 7, 424.

**Wolframsäurephosphate**

Säure:  $3\text{H}_2\text{O} \cdot \text{P}_2\text{O}_5 \cdot 24\text{WO}_3 \cdot 36\text{H}_2\text{O} (42\text{H}_2\text{O})$ , Darst., Krystallform, Phys.

Konstt. d. Lsg., Vergleich m. *Meta*-Wolframsäure, M. Sobolew 12, 16.

Säure:  $7\text{H}_2\text{O} \cdot \text{P}_2\text{O}_5 \cdot 22\text{WO}_3 \cdot \text{aq.}$ , Salze, Reaktt., F. Kehrman 1, 435.

Säuren unbekannter Zusammensetz., F. Kehrman 1, 438.

**Wolframsäuresilikate ( $\text{W}^{\text{VI}}$ )**

Analyse, F. Kehrman, B. Flürschheim 39, 99.

Kaliumsalz:  $2\text{K}_2\text{O} \cdot 2\text{H}_2\text{O} \cdot 12\text{WO}_3 \cdot \text{SiO}_2 + \text{aq.}$ , F. Kehrman, B. Flürschheim 39, 101.

Kaliumsalz:  $7\text{K}_2\text{O} \cdot 20\text{WO}_3 \cdot 2\text{SiO}_2 + \text{aq.}$ , F. Kehrman, B. Flürschheim 39, 102.

Säure:  $12\text{WO}_3 \cdot \text{SiO}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O} + \text{aq.}$ , F. Kehrman, B. Flürschheim 39, 101.

**Wolframsäuretartrate ( $\text{W}^{\text{VI}}$ )**

Leitverm., H. Grossmann, H. Krämer 41, 49.

**Wolframsäurevanadinate**

Bariumsalz:  $6\text{BaO} \cdot 3\text{V}_2\text{O}_5 \cdot 12\text{WO}_3 \cdot 34\text{H}_2\text{O}$ , C. Friedheim, E. Loewy 6, 18.

Konstit., C. Friedheim 2, 318.

Mischkryst. d. Natrium- u. Kaliumsalze, C. Friedheim, E. Loewy 6, 21.

Natriumsalz:  $5\text{Na}_2\text{O} \cdot 3\text{V}_2\text{O}_5 \cdot 6\text{WO}_3 \cdot 88\text{H}_2\text{O}$ , C. Friedheim, E. Loewy 6, 13.

Silbersalz:  $2\text{Ag}_2\text{O} \cdot \text{V}_2\text{O}_5 \cdot 4\text{WO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ , C. Friedheim, E. Loewy 6, 19.

**Wolframsaure Salze s. Wolframate.**

**Wolframsulfochlorid**

$\text{W}_2\text{S}_2\text{Cl}_8$ , E. F. Smith, V. Oberholtzer 5, 68.

**Wolframvanadinate s. Wolframsäurevanadinate.**

**Wolframylchlorid s. Wolfram-2-oxyl-2-chlorid ( $\text{W}^{\text{VI}}$ ).**

**Wolfsbergit**

Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 480.

**X**

**Xanthogenamid**

Verbb. m. Kupfersalzen ( $\text{Cu}^{\text{I}}$ ), A. Rosenheim, W. Stadler 49, 1.

**Xanthogensäure**

Salze, Komplexbildg., A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 233.

**Xylidinium-Palladium s. Palladium-Xylidinium.**

**Xylol**

Oxydationstemp., F. C. Phillips 6, 224.

**m-Xylol**

Kapillare Steighöhe d. Lsg. in  $\text{Ws.}$ , S. Motylewski 38, 418.

**Y**

**Ytterbium**

Atomgew., W. Wild 33, 195.

Atomgew., O. Brill 47, 472.

Atomgewichtsbest. durch Best. der durch Oxyd gebundenen Schwefelsäure, W. Feit, K. Przibylla 50, 261.

Atomvol., Molekularvol. d. Salze, Stellung im period. Syst., C. Benedicks 39, 41.

**Ytterbium**

Bibliographie, R. J. Meyer 43, 416.

Chem. Individuum? B. Brauner 32, 25.

Reindarst., Atomgew., Verbb., A. Cleve 32, 129.

Stellung im period. Syst., B. Brauner 32, 6.

**Ytterbiumacetat-4-Hydrat**

A. Cleve 32, 155.

**Ytterbiumäthylsulfat-9-Hydrat**

Darst., Dichte, A. Cleve 32, 144.

**Ytterbiumbenzoat**

A. Cleve 32, 160.

**Ytterbiumborat**

A. Cleve 32, 147.

**Ytterbiumbromid-8-Hydrat**

A. Cleve 32, 185.

**2-Ytterbium-3-carbonat-4-Hydrat**

Darst., Dichte, A. Cleve 32, 146.

**Ytterbium-1-Hydro-1-oxy-1-carbonat-1-Hydrat**

A. Cleve 32, 146.

**Ytterbium-1-oxy-1-chlorid**

A. Cleve 32, 185.

**Ytterbiumchlorid-6-Hydrat**

Darst., Dichte, A. Cleve 32, 184.

**2-Ytterbium-3-Hydro-3-citrat-12-Hydrat**

A. Cleve 32, 159.

**Ytterbiumformiat-2-Hydrat**

A. Cleve 32, 155.

**Ytterbium-Gold (in Doppelsalzen) s. Gold-Ytterbium.****Ytterbiumjodat-6-Hydrat**

A. Cleve 32, 186.

**Ytterbium-per-jodat-2-Hydrat**

A. Cleve 32, 186.

**3-Ytterbium-2-Kalium-3-hydroxy-4-chromat-15,5-Hydrat**

A. Cleve 32, 151.

**Ytterbium-Kalium-Eisencyanid s. Eisen-Kalium-Ytterbiumcyanid.****Ytterbinlaktat**

A. Cleve 32, 158.

**Ytterbium-1-Hydro-2-malonat**

A. Cleve 32, 157.

**Ytterbiummolybdäat** $2\text{Yb}_2\text{O}_3 \cdot \text{MoO}_3$ , A. Cleve 32, 152. $\text{Yb}_2\text{O}_3 \cdot 7\text{MoO}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ , A. Cleve 32, 151.**2-Ytterbium-18-Natrium-12-wolframat** $\text{Y}_2\text{O}_3 \cdot 9\text{Na}_2\text{O} \cdot 12\text{WO}_3$ , A. Cleve 32, 154.**4-Ytterbium-8-Natrium-7-wolframat** $2\text{Y}_2\text{O}_3 \cdot 4\text{Na}_2\text{O} \cdot 7\text{WO}_3$ , A. Cleve 32, 154.**Ytterbiumnitrat**

Darst., Dichte, Hydrate, A. Cleve 32, 140.

**Ytterbiumoxalat-10-Hydrat**

Dichte, Lösl. in Ammoniumoxalat u. Schwefelsäure, A. Cleve 32, 156.

**Ytterbiumoxyd**

A. Cleve 32, 134.

**Ytterbiumphosphat**

$\text{Yb}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{P}_2\text{O}_5 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ , A. Cleve 32, 149.

**Ytterbium-*meta*-phosphat**

A. Cleve 32, 149.

**Ytterbium-*ortho*-phosphat-4,5-Hydrat**

A. Cleve 32, 148.

**Ytterbiumplikat**

A. Cleve 32, 160.

**Ytterbium-Platin (in Doppelsalzen) s. Platin-Ytterbium.****Ytterbiumpropionat**

Darst., Hydrate, A. Cleve 32, 156.

**Ytterbiumselenat**

Darst., Dichte, Hydrate, A. Cleve 32, 145.

**Ytterbiumsuccinat**

A. Cleve 32, 158.

**Ytterbiumsulfat**

Dichte, Lösl., A. Cleve 32, 142.

Glühbeständigkeit, G. Krüss 3, 52.

Leitverm., A. Cleve 32, 161.

Zersetz. durch Hitze, O. Brill 47, 464.

**2-Ytterbium-2-oxy-1-sulfat**

O. Brill 47, 471.

**Ytterbium-*hypo*-sulfat**

A. Cleve 32, 144.

**Ytterbiumsulfat-8-Hydrat**

Darst., Dichte, A. Cleve 32, 142.

**Ytterbiumsulfat-9-Hydrat**

A. Cleve 32, 143.

**Ytterbium-1-Hydro-2-tartrat**

Darst., Hydrate, A. Cleve 32, 159.

**Ytterbiumvanadinat**

$\text{Yb}_2\text{O}_3 \cdot 15\text{V}_2\text{O}_5$ , A. Cleve 32, 150.

**Ytterbiumvanadinat-Hydrat**

$3\text{Yb}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{V}_2\text{O}_5 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ , A. Cleve 32, 150.

**Ytterbium-*meta*-wolframat-35-Hydrat**

A. Cleve 32, 152.

**2-Ytterbium-2-oxy-1-wolframat**

A. Cleve 32, 153.

**Yttererden**

Elektrolyse in salzsaurer Lsg., G. Krüss 3, 62.

Fraktionierung erbinhaltiger Yttererden, G. Krüss 3, 353.

Trenng. v. Thorium durch Kaliumazid, M. L. Dennis, F. L. Kortright 6, 35.

Trennungsmethth., G. Krüss, A. Loose 3, 56.



**Yttrium**

Atomgew., W. Wild 38, 195.

Atomgew., O. Brill 47, 472.

Atomgewichtsbest. durch Best. der durch das Oxyd gebundenen Schwefelsäure, W. Feit, K. Przibylla 50, 262.

Bibliographie, R. J. Meyer 48, 416.

Isomorphie d. Salze m. denen v. Wismut, G. Bodman 27, 264.

Stellung im period. Syst., B. Brauner 32, 6.

**Yttriumchlorid**

O. Pettersson 4, 7.

**Yttriumniobat**

Darst., Dichte, Krystallform, A. Larsson 12, 200.

**Yttriumnitrat**

Isomorphie m. Wismutnitrat, Dichte d. Mischkrystalle, G. Bodman 27, 264.

**Yttriumoxyd**

Darst. aus Monazit, W. Feit, K. Przibylla 43, 202.

**Yttrium-Schwefelsäure s. Yttrium-Hydro-sulfat.****Yttriumsulfat**

Glühbeständigkeit, G. Krüss 3, 52.

Isomorphie m. Wismutsulfat, Dichte d. Mischkrystalle, G. Bodman 27, 270.

Zersetz. durch Hitze, O. Brill 47, 464.

**Yttrium-3-Hydro-3-sulfat**

B. Brauner, J. Picsek 38, 332.

**2-Yttrium-2-oxy-1-sulfat**

O. Brill 47, 471.

**Z**

**Z $\alpha$ , Z $\beta$ , Z $\gamma$  usw. s. Element Z $\alpha$ , Z $\beta$ ...**

**Zähne**

Analyse, Gehalt an Fluor, W. Hempel, W. Scheffler 20, 9.

**Zehses Salz**

s. Platin-1-Äthylen-1-Kalium-3-chlorid (Pt<sup>III</sup>)

**Zeolithe**

Basische Substitutionen (Einw. v. Chloriden), Konstit., F. W. Clarke 46, 197.

Konstit., F. W. Clarke 7, 267.

**Zerfallskonstante**

v. Ozon, St. Jahn 48, 260.

v. Silbercyanidkomplexen in L $\ddot{o}$ sg., G. Bodländer, W. Eberlein 39, 225.

s. auch Dissoziation, Gleichgew., Komplexzerfallskonstante.

**Zersetzungsdruck**

v. Palladiumoxyden, L. Wöhler, J. König 46, 323.

**Zersetzungsgeschwindigkeit**

v. Chlor-2-oxyd in L $\ddot{o}$ sg. m. Katalysatoren, W. Bray 48, 217.

v. Ozon, St. Jahn 48, 260.

v. Stickstoff-1-oxyd, Temperaturkoeff., K. Jellinek 49, 229.

s. auch Reaktionsgeschwindigkeit.

**Zersetzungskurve**

anodische v. Kaliumhydroxyd m. verschiedenen Anoden, A. Coehn, Y. Osaka 34, 86.

**Zersetzungsspannung**

- v. Ammoniak in wässr. Lsg. u. Diversscher Flüssigkeit, E. Baur 29, 315.
- v. Ammoniak in wässr. Lsg., C. Frenzel 32, 328.
- v. Ammoniumsalzen, A. Coehn 25, 430.
- Bestimmungsmeth., E. Müller 26, 15.
- Bestimmungsmeth., C. C. Garrard 25, 273.
- v. Bleichloridschmelzen, R. Lorenz 10, 109.
- v. Bleichloridschmelzen, Sacher 28, 426.
- v. Depolarisatoren an platiniertem Platin, E. Müller 26, 24.
- Einfl. d. Metalles d. Kathode, E. Müller 26, 27.
- v. Elektrolyten in geschm. u. festen Zustände, C. C. Garrard 25, 273.
- v. Kaliumbromid- u. -chloridlsg., H. Specketer 21, 230.
- v. Kaliumhydroxyd-, Natriumhydroxyd-, Bariumchlorid-, Magnesiumchloridlsgg. an Quecksilberkathoden, W. Kettembeil 38, 217.
- v. Kaliumjodidlsgg., H. Specketer 21, 234.
- v. Kobaltsulfatlsg. an d. Anode, A. Coehn, M. Gläser 33, 11.
- d. Kupferions (Cu), E. Abel 26, 413.
- v. Natriumacetatlsg. an d. Anode, A. Coehn, M. Gläser 33, 11.
- v. Natriumhydroxyd in geschm. Zustand, Sacher 28, 385.
- v. Nickelsulfatlsg. an d. Anode, A. Coehn, M. Gläser 33, 11.
- v. Silberhalogenidlsgg., A. Thiel 24, 36.
- Tabelle, R. Abegg, G. Bodländer 20, 455.
- Temperaturkoeff., C. C. Garrard 25, 273.
- Theorie für Salzschnmelzen, R. Lorenz 25, 436.
- v. Zinkchloridschmelzen, R. Lorenz 10, 103.
- v. Zinkchloridschmelzen, R. Lorenz 12, 272.
- Zusammenhang m. Volumen d. Atome, J. Traube 40, 382.
- s. auch Potential.

**Zersetzungsspannung, anodische**

- v. Kaliumhydroxyd, A. Coehn, Y. Osaka 34, 86.
- v. Natriumhydroxydlsg., F. Plzák 32, 385.

**Zersetzungsspannung, kathodische**

- v. Chlorwasserstoffsäure, E. Müller 26, 19.
- v. Schwefelsäure, E. Müller 26, 21.

**Zersetzungsspannungslinie**

- v. Nickelsulfatlsgg. in Gegenw. v. Magnesium-, Aluminium-, Kalium- u. Lithiumsulfat, A. Siemens 41, 259.
- an Quecksilberkathoden, W. Kettembeil 38, 217.

**Zersetzungsspannungslinie, anodische**

- v. Silbernitrat u. -sulfat, M. Bose 44, 258.
- v. Thalliumnitrat u. -sulfat (Tl), M. Bose 44, 237.
- v. Wismutnitrat, M. Bose 44, 256.

**Zerstäubung, kathodische**

M. Sack 34, 294.

**Zerstäubungspotential**

v. Kathoden aus Blei u. Zinn, M. Sack 34, 296.

**Zinckenit**

Darst., Dichte, H. Sommerlad 18, 437.

**Zink**

Abscheidung, elektrolytische, aus Komplexsalzlösgg., F. Kunschert 41, 337.

Abscheidung, elektrolytische, aus Zinksulfatlösgg., elektrolytische Raffination, F. Mylius, O. Fromm 9, 158.

Analyse v. Handelszink, F. Mylius, O. Fromm 9, 149.

App. z. Best. d. aus SS. durch Zink entwickelten Wasserstoffs aus d. Gewichtsverlust, L. L. Kreider 44, 154.

Atomgewichtsbest. durch Analyse v. Zinkbromid, Th. W. Richards, E. F. Rogers 10, 1.

Auflockerung bei kathodischer Polarisation, M. Sack 34, 316.

Auflösungsgeschw. in SS., F. Ericson-Aurén 27, 209.

Auflösungsgeschw. in SS., Krystallgefüge, Härte, mechanische Eigenschaften v. reinem, bleihaltigem u. cadmiumhaltigem Metall, F. Novak 47, 421.

Best. d. Arsens in Zink, F. W. Schmidt 1, 354.

Best. m. Dimethylamin, W. Herz 26, 92.

Best. neben Kupfer durch Red. d. Oxyde m. Wasserstoff, F. Glaser 36, 30.

Best. als Pyro-Phosphat, M. Austin 22, 212.

Best. als Sulfat, W. Euler 25, 146.

Best. als Sulfid, A. Thiel 33, 1.

Best. als Sulfid, A. Thiel, A. M. Kieser 34, 198.

Best. als Zink-Ammoniumphosphat, M. Austin 32, 367.

Best., elektrolytische, m. rotierender Kathode, H. E. Medway 42, 114.

Best., elektrolytische, aus Zinkformiat, H. S. Warwick 1, 290.

Darst. durch Elektrolyse v. Zinkchlorid, Stromausbeute, S. Grünauer 39, 456.

Darst. durch Elektrolyse, gemeinsam m. Blei, aus Chloridschmelze, R. Lorenz 10, 118.

Destillation, Krystallform, Dichte, spez. Wärme, G. W. A. Kahlbaum, K. Roth, Ph. Siedler 29, 280.

Einfl. auf d. Zersetzungsspannung v. Depolarisatoren, E. Müller 26, 31.

Elektrode in Zinkchloridschmelzen, R. Suchy 27, 170, 172, 178.

Gehalt an Schwefel u. Kohlenstoff, Best. derselben, Reinigung d. Metalls, R. Funk 11, 49.

Gleichgew. d. Legg. m. Blei m. Zink-Bleichloridgemischen, W. Reinders 25, 126.

Korrosionserscheinungen bei d. Elektrolyse, F. Mylius, R. Funk 13, 151.

Lösl. in Quecksilber, W. Kerp, W. Böttger 25, 54.

Lösungsverm. f. Blei u. Wismut, W. Spring, L. Romanoff 13, 29.

Nachw. v. Beimengungen in reinstem Zink, F. Mylius, O. Fromm 9, 145.

Nachw. neben Aluminium als Quecksilber-1-Zink-4-rhodanid, H. Grossmann 37, 414.

Nachw. geringer Mengen in metall. Cadmium, F. Mylius, R. Funk 13, 159.

**Zink**

- Potential des aus Lössg. elektrolytisch abgeschiedenen Metalles, A. Siemens 41, 268.
- Potential in Oxalat-, Hydroxyd-, Cyanidlössg., F. Kunschert 41, 342.
- Potential d. Legg. m. Blei in Zink-Bleichloridgemischen, W. Reinders 25, 137.
- Reduktionsmittel für Vanadinsäure zu V<sup>+++</sup>, F. A. Gooch, R. D. Gilbert 35, 420.
- Reindarst, F. Mylius, O. Fromm 9, 150.
- Reindarst durch Elektrolyse v. Zinkchlorid, R. Lorenz 10, 86.
- Smp., Schmelzpunktserniedrigung, Krystallform, Amalgame, N. A. Puschin 36, 201.
- Smp., Smp. d. Legg. m. Antimon, K. Mönkemeyer 43, 182.
- Smp., Gleichgew. heterog. (Erstarrungslin., Kleingefüge) d. Legg. m. Antimon, S. F. Żemczużnyj 49, 384.
- Smp., Smp., Gleichgew. heterog., Kleingefüge d. Legg. m. Gold, R. Vogel 48, 319.
- Smp., Smp., Kleingefüge d. Verbb. u. Legg. m. Magnesium, G. Grube 49, 77.
- Smp., Smp. u. heterog. Gleichgew. d. Legg. m. Natrium, C. H. Mathewson 48, 191.
- Smp., Smp., Umwandlungssp., Gleichgew., heterog., Kleingefüge d. Legg. m. Silber, G. J. Petrenko 48, 347.
- Schmelzwärme, V. Czepinski 19, 244.
- Trenng., elektrolytisch, v. Cadmium, Eisen, Kobalt, Kupfer, Mangan, Nickel in ameisensauren Lössg., H. S. Warwick 1, 299.
- Trenng. v. Eisen durch alkal. Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch, H. Kammerer 10, 411.
- Trenng. v. Eisen, elektrolytisch, S. Grünauer 39, 461.
- Trenng. v. Kobalt, Experimentalkritik d. Methth., A. Rosenheim, E. Huld-schinsky 32, 84.
- Trenng. v. Kupfer u. Wismut, elektrolytisch, E. F. Smith, J. B. Moyer 4, 269.
- Trenng. v. Mangan durch Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch 12, 137.
- Trenng. v. Mangan durch ammoniakalisches Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch, E. v. Cloedt 10, 405.
- Trenng. v. Nickel u. Kobalt durch Schwefelwasserstoff bei Gegenw. v. Ammoniumsalzen, F. P. Treadwell 26, 104.

**Zink, schwammiges**

Eigenschaften, F. Mylius, O. Fromm 9, 172.

**Zinkacetat**

- Gefrierpp. d. wässr. Lössg., H. Goldschmidt, K. Syngros 5, 134.
- kryoskop. Verh. neben Hydroxylamin, H. Goldschmidt, K. Syngros 5, 135.

**Zinkacetat-1-Pyridin**

F. Reitzenstein 32, 310.

**Zinkacetat-2-Pyridin**

F. Reitzenstein 32, 311.

**Zinkacetat-4-Pyridin**

F. Reitzenstein 32, 310.

596 Zink-2-Äthylammonium-2-sulfat — 2-Zink-1-Barium-3-thioglykolat-3-Hydrat

**Zink-2-Äthylammonium-2-sulfat**

8-Hydrat, H. Grossmann, B. Schück 50, 32.

**Zink-1-Äthylendiammonium-4-rhodanid**

4-Hydrat, H. Grossmann, B. Schück 50, 23.

**Zink-1-Äthylendiammonium-2-sulfat**

6-Hydrat, Darst., Krystallf., H. Grossmann, B. Schück 50, 29.

**Zinkamalgam s. Legierungen v. Zink m. Quecksilber.**

**Zinkammine**

3-Äthylendiamin-Zinkbromid, Darst., Molekulargew., A. Werner, W. Spruck 21, 224.

3-Äthylendiamin-Zinkchlorid, Darst., Molekulargew., A. Werner, W. Spruck 21, 223.

3-Äthylendiamin-Zinkjodid, A. Werner, W. Spruck 21, 225.

3-Äthylendiamin-Zinknitrat, Darst., Molekulargew., Leitverm., A. Werner, W. Spruck 21, 222.

3-Äthylendiamin-Zinkrhodanid, H. Grossmann, B. Schück 50, 10.

3-Äthylendiamin-Zinksulfat, Darst., Molekulargew., A. Werner, W. Spruck 21, 221.

**Zink-Ammoniakhydroxyd s. Zinkhydroxyd-Ammoniak.**

**Zink-2-Ammonium-4-chlorid**

Gleichgew., heterog., m. Lösgg., P. A. Meerburg 37, 209.

**Zink-3-Ammonium-5-chlorid**

Gleichgew., heterog., m. Lösgg., P. A. Meerburg 37, 209.

**Zink-2-Ammonium-4-fluorid**

H. v. Helmholtz 13, 134.

**Zink-2-Ammonium-2-oxalat**

Existenz in Lösgg., F. Kunschert 41, 339.

**Zink-4-Ammonium-3-oxalat**

Existenz in Lösgg., F. Kunschert 41, 339.

**Zink-Ammoniumphosphat**

Anw. z. Best. v. Zink, M. Austin 22, 212.

Anw. z. Best. v. Zink, M. Austin 82, 367.

**Zink-2-Ammonium-2-sulfat-6-Hydrat**

Lösl., J. Locke 33, 75.

**Zink-2-Ammonium-2-hypo-sulfit-1-Hydrat**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 238.

**Zink-2-Anilinium-4-rhodanid**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 394.

**Zink-1-Antimon**

Gleichgew. m. Schmelzen, S. F. Žemčužnyj 49, 384.

Smp., Existenzgebiet, Dichte, K. Mönkemeyer 43, 182.

**3-Zink-2-Antimon**

Smp., Existenzgebiet, Dichte, K. Mönkemeyer 43, 182.

Smp., Gleichgew. (stabiles u. labiles) m. Schmelzen, Umwldg., S. F. Žemčužnyj 49, 384.

**2-Zink-1-Barium-3-thioglykolat-3-Hydrat**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 237.

**Zinkblende**

Gasgehalt, K. Hüttner 43, 8.

**Zink-ortho-borat**

Bildg. aus Schmelzen, W. Guertler 40, 242.

**Zinkbromid**

Darst., Analyse z. Atomgewichtsbest., Dichte, Th. W. Richards, E. F. Rogers 10, 6.

Molekulargew. in Pyridin, Methylsulfid, A. Werner, W. Schmutjlow, A. Maiborn 15, 22, 25.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 80.

Potentiale d. Kette:  $\text{Zn} | \text{ZnBr}_2 | \text{Br}_2$ , Freie Energie, V. Czepinski 19, 248.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

Zersetzungsspanng. b. Elektrolyse d. Schmelze, C. C. Garrard 25, 307. s. auch Zinkammine.

**Zinkbromid, geschmolzen**

Elektrolyse, Änderung d. freien Energie, Polarisation, Bildungswärme, molekulare, V. Czepinski 19, 241.

**Zinkbromid-Hydrat**

0-2-3-Hydrat, Darst., Existenzgebiet, Lsg., R. Dietz 20, 247.

**Zinkbromid-5-Phenylhydrazin**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 402.

**Zink-2-Cäsium-4-bromid**

H. L. Wells, G. F. Campbell 5, 276.

**Zink-3-Cäsium-5-bromid**

W. L. Wells, G. F. Campbell 5, 275.

**Zink-2-Cäsium-4-chlorid**

H. L. Wells, G. F. Campbell 5, 276.

**Zink-3-Cäsium-5-chlorid**

H. L. Wells, G. F. Campbell 5, 275.

**Zink-2-Cäsium-4-jodid**

H. L. Wells, G. F. Campbell 5, 276.

**Zink-3-Cäsium-5-jodid**

H. L. Wells, G. F. Campbell 5, 275.

**Zink-2-Cäsium-2-sulfat-6-Hydrat**

Lsg., J. Locke 33, 75.

**Zinkcarbonat, basisches**

$(\text{ZnO})_2(\text{CO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ , K. Kraut 13, 3.

**Zinkcarbonat, basisches**

Einw. auf Metallsalzlsgg., M. Kohn 50, 315.

**Zinkcarbonat-1-Hydrat**

K. Kraut 13, 11.

**Zinkcarbonat-2-Hydroxylamin**

H. Goldschmidt, K. Syngros 5, 130.

**Zink-Cer (in Doppelsalzen) s. Cer-Zink.****Zink-2-Chinolinium-4-bromid**

Darst., Krystallform, H. Grossmann, F. Hünseler 46, 385.

**Zink-2-Chinolinium-4-chlorid**

Darst., Krystallform, H. Grossmann, F. Hünseler 46, 384.

**Zink-2-Chinolinium-4-jodid**

Darst., Krystallform, H. Grossmann, F. Hünseler 46, 385.

**Zink-2-Chinolinium-4-rhodanid**

Darst., Krystallform, H. Grossmann, F. Hünseler 46, 384.

**Zink-meta-Chlor-Antimonat s. Antimon-Zinkchlorid.****Zinkchlorat**

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 31.

**Zinkchlorochromat-9-Hydrat**

S. Loewenthal 6, 360.

**Zinkchlorid**

Einfl. auf d. Entwässerung v. Kupferhydroxyd ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ ), W. Spring, M. Lucion 2, 218.

Entwässerung, Smp. d. reinen Präparates, S. Grünauer 39, 431.

Gleichgew. v. Zink-Bleichloridgem. m. Zink-Bleilegg, W. Reinders 25, 126.

Gleichgew., heterog., m. Ammoniumchlorid u. Wa., Doppelsalze, P. A. Meerburg 37, 199.

Molekulargew. in Piperidin, Pyridin, Methylsulfid, A. Werner, P. Ferchland, W. Schmutjlow, A. Maiborn 15, 18, 22, 25.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 30.

Potentiale d. Kette:  $\text{Zn} | \text{ZnCl}_2$  (geschm.)  $| \text{Cl}_2$ , Freie Energie, V. Czepinski 19, 235.

Reindarst. durch Elektrolyse, Stromausbeute, Metallnebelbildg. im Elektrolyten, F. Grünauer 39, 389.

Smp., Lösl., Existenzgebiet, Gefrierpp. d. Lsgg.; Hydrate, Smp., Umwandlungsp., Lösl., Existenzgebiete, F. Mylius, R. Dietz 44, 209.

Smp. d. Gemische m. Ammoniumchlorid, S. Grünauer 39, 408.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

Verb. m. Jod-3-chlorid  $\text{ZnCl}_2 \cdot 2\text{JCl}_3 \cdot 8\text{H}_2\text{O}$ , R. F. Weinland, Fr. Schlegelmilch 30, 140.

Verh. d. Handelsprdd. bei Elektrolyse, S. Grünauer 39, 399.

s. auch Zinkammine.

**Zinkchlorid, geschmolzenes**

Bildungswärme, V. Czepinski 19, 237.

Elektrolyse, R. Lorenz 10, 84.

Elektrolyse, H. S. Schultze 20, 323.

Elektrolyse, Abhängigkeit d. Stromausbeute v. Temp., Stromdichte usw., A. Helfenstein 23, 284.

Elektrolyse, Entwässerung, Einfl. v. Stromdichte, Temp. u. Alkalichlorid auf d. Stromausbeute, S. Grünauer 39, 389.

Elektrolyse, Polarisation, V. Czepinski 19, 228.

Elektrolyt, R. Suchy 27, 170, 172.

Energie, freie, V. Czepinski 19, 230.

Gleichgewichtskonst., R. Lorenz 19, 288.

Leitverm., Smp., H. S. Schultze 20, 338.

Zersetzungsspanng., R. Lorenz 10, 103; 12, 272.

Zersetzungsspanng. bei Elektrolyse, C. C. Garrard 25, 307.

**Zinkchlorid-Hydrate**

0-1 $\frac{1}{2}$ ·2-2 $\frac{1}{2}$ ·3-Hydrat, Darst., Existenzgeb., Lösl., R. Dietz 20, 241.

1·1 $\frac{1}{2}$ ·2 $\frac{1}{2}$ ·3-4-Hydrat, Lösl., Existenzgeb., F. Mylius, R. Dietz 44, 209.

**Zinkchlorid-2-Piperidin**

A. Werner, P. Ferchland 15, 12.

**Zinkchromat**

J. Schulze 10, 154.

**Zink-2-chromat-3-Hydrat**

J. Schulze 10, 153.

**Zink-2-chromat-2-Quecksilbereyanid**

$\text{ZnCr}_2\text{O}_7 \cdot 2\text{Hg}(\text{CN})_2 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ , G. Krüss, O. Unger 8, 460.

**Zinkcyanid**

Gleichgew. d. Lösg. in Kaliumcyanid, Komplexe, Potentiale v. Konzentrationsselemm., Bildungsenergie d. Komplexe, F. Kunschert 41, 348.

**Zink-1-Gold**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, R. Vogel 48, 319.

**5-Zink-3-Gold**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, R. Vogel 48, 319.

**8-Zink-1-Gold**

Gleichgew. m. Schmelzen, R. Vogel 48, 319.

**Zinkhydroxyd**

Darst., Potentiale v. Konzentrationsselemm. d. Lösgg. in Ammoniak, Überführung, Leitverm., Hydroxylionenkonz., Lösl. in Ammoniak, W. Bonsdorff 41, 138.

Dialyse alkalischer Lösgg., W. Herz, W. Fischer 31, 454.

Dialyse alkalischer Lösgg., W. Herz 32, 357.

Fällung durch Piperidin, W. Herz 27, 310.

Gleichgew. m. Ammoniumsalzen, W. Herz 23, 228.

Gleichgew. d. Lösgg. in Natriumhydroxyd, Formeln d. Komplexe, Potentiale v. Konzentrationsselemm.:  $\text{Zn} | \text{Zn}(\text{OH})_2$  in m NaOH |  $\text{Zn}(\text{OH})_2$  in n NaOH | Zn u. v. Zink in d. Hydroxydlösgg., F. Kunschert 41, 348.

Lösl. in Alkalihydroxyden, Allotropie, W. Herz 28, 474.

Lösl. in Ammoniak u. org. Basen, W. Herz 30, 280.

Lösl. in Natriumhydroxydlösg., J. Rubenbauer 30, 332.

Lösl. in Ws., W. Herz 23, 227.

Lösg. in Natriumhydroxyd, Leitverm., Verseifungsgeschw., Konstit., A. Hantzsch 30, 298.

Verh. d. alkalischen Lösg. bei Überführungsversuchen, R. Kremann 33, 94.

**Zinkhydroxyd-Ammoniak**

Konstit. d. Lösgg., Potentiale v. Konzentrationsselemm., Leitverm., Hydroxylionenkonz., W. Bonsdorff 41, 132.

**Zinkjodid**

Molekulargew. in Methylsulfid, A. Werner, A. Maiborn 15, 25.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

s. auch Zinkammine.



**Zinkjodid-Hydrat**

0—2-Hydrat, Darst., Existenzgeb., Lösl., R. Dietz 20, 250.

**Zink-Kaliumcyanid**

Gleichgew. in Lösg., Komplexe, F. Kunschert 41, 348.

**Zink-2-Kalium-4-cyanid**

Leitverm., P. Walden 23, 375.

**Zink-3-Kalium-5-nitrit-3-Hydrat**

A. Rosenheim, K. Oppenheim 28, 171.

**Zink-6-Kalium-8-Hydro-4-hypo-phosphat**

$\text{ZnK}_6(\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_6)_4 \cdot 15\text{H}_2\text{O}$ , C. Bansa 6, 148.

Krystallform 6, 158.

**Zink-2-Kalium-2-sulfat-6-Hydrat**

Lösl., J. Locke 33, 75.

**Zink-2-Kalium-2-hypo-sulfit-1-Hydrat**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 238.

**Zinklaktat-2-Pyridin**

F. Reitzenstein 32, 311.

**Zink-Magnesium (Legg.) s. Magnesium-Zink.****Zinkmanganit**

M. Salinger 33, 344.

**Zink-Molybdän (in Doppelsalzen) s. Molybdän-Zink.****Zink-Natrium (Metallverbb.) s. Natrium-Zink.****3-Zink-2-Natrium-4-carbonat**

3-Hydrat, K. Kraut 13, 13.

**Zinknatriumphosphat**

$\text{Zn}_2\text{NaP}_2\text{O}_7 \cdot 9\frac{1}{2}\text{H}_2\text{O}$ , F. Schwarz 9, 266.

M. Stange 12, 450.

**Zink-Natrium-pyro-phosphat**

A. Wiesler 28, 203.

**2-Zink-2-Natrium-3-thioglykolat-4-Hydrat**

A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 237.

**Zinklobat**

Darst., Dichte, Krystallform, A. Larsson 12, 199.

**Zinknitrat**

Leitverm. d. Lösg., Einfl. v. Schwefelharnstoff, A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 30.

s. auch Zinkammine.

**Zinknitrat-Hydrate**

3-6-9-Hydrat, Darst., Lösl., Existenzgeb., R. Funk 20, 398.

**Zinknitrat-4-Schwefelharnstoff**

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

**Zinknitrit, basisches**

F. Vogel 35, 400.

**Zinkoxalat**

Lösl. in Ws. u. Ammoniumoxalatlösgg., Formel d. Zink-Ammoniumoxalatkomplexe, Konzentrationselem.:  $\text{Zn} | \text{ZnC}_2\text{O}_4$  in  $\text{K}_2\text{C}_2\text{O}_4 | \text{ZnC}_2\text{O}_4$  in  $\text{K}_2\text{C}_2\text{O}_4 | \text{Zn}$ , Löslichkeitsprodukt, Bildungsenergie d. Komplexe, F. Kunschert 41, 338.

**Zinkoxyd**

Bildg. aus Zinkchlorid durch Quecksilberoxyd, E. F. Smith, P. Heyl 7, 82.

Einw. v. Kaliumrhodanid, J. Milbauer 42, 436.

Gleichgew., heterog. m. Boroxydschmelzen, W. Guertler 40, 242.

Modifikationen, W. Herz 28, 842.

Redukt. durch Wasserstoff, F. Glaser 36, 25.

Reindarst., Th. W. Richards, E. F. Rogers 10, 6.

**Zink-2-Pyridinium-3-jodid**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 372.

**3-Zink-2-Pyridinium-5-sulfat**

2-Hydrat, L. Pincussohn 14, 392.

**Zinkreduktor**

Anw. z. Redukt. v. Uran u. Uranylphosphat z. Oxydimetrie, O. S. Pulman 37, 113.

Verh. v. Eisenchlorid ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ) im Zinkreduktor, D. L. Randall 48, 389.

**Zinkrhodanid**

Verb. m. Äthylendiamin, H. Grossmann, B. Schück 50, 10.

s. auch Zinkammine.

**Zinkrhodanid-2-Anilin**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 394.

**Zinkrhodanid-2-Chinolin**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 384.

**Zinkrhodanid-2-Phenylhydrazin**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 402.

**Zinkrhodanid-6-Phenylhydrazin**

H. Grossmann, F. Hünseler 46, 402.

**Zinkrhodanid-2-Schwefelharnstoff**

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

**Zink-2-Rubidium-2-sulfat-6-Hydrat**

Lösl., J. Locke 33, 75.

**Zinksalze**

Verh. gegen Methylamin u. Dimethylamin, W. Herz 26, 90.

Verh. gegen Natrium-*Hydro*-carbonatlösg., K. Kraut 13, 9.

**Zinksalze, komplexe**

Formeln, Gleichgew. in Lösg., Zerfallskonst., Konzentrations-  
elemm., Bildungsenergie, F. Kunschert 41, 337.

**Zink-1-Silber**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, Umwdlg. d. Mischkrystst. m.  $\text{Zn}_3\text{Ag}_2$ , G. J. Petrenko 48, 347.

**2-Zink-3-Silber**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, Spaltung u. Umwdlg. d. Mischkrystst. m.  $\text{ZnAg}$ , G. J. Petrenko 48, 347.

**3-Zink-2-Silber**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, Spaltung d. Mischkrystst. m.  $\text{Zn}_3\text{Ag}_2$ , G. J. Petrenko 48, 347.

**5-Zink-2-Silber**

Smp., Gleichgew. m. Schmelzen, Mischkrystst. m. Zink, G. J. Petrenko 48, 347.

**Zinksulfat**

Diffusion in Gelatine, J. Hausmann 40, 136.

Einfl. auf Auflösungs-geschw. v. Zink in Säuren, T. Ericson-Aurén 27, 240.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 31.

Verh. gegen Natriumcarbonatlsg., K. Kraut 13, 3.

s. auch Zinkammine.

**Zinksulfat, basisches**

$\text{ZnSO}_4 \cdot 3\text{Zn(OH)}_2$ , J. Thugutt 2, 150.

**Zinksulfat-3-Schwefelharnstoff**

A. Rosenheim, V. J. Meyer 49, 13.

**Zinksulfid**

Bildg. in Gelatinegel, Struktur d. Niederschlags, J. Hausmann 40, 123.

Bildg. aus Zinkoxyd u. Kaliumrhodanid, J. Milbauer 42, 436.

**Zinksulfid, basisches**

K. Seubert, M. Elten 4, 61.

**Zinksulfophosphat**

E. Glatzel 4, 194.

**Zinktellurat**

A. Gutbier 31, 349.

**Zink-2-Thallium-2-sulfat-6-Hydrat**

Lösl., J. Locke 33, 75.

**Zink-2-Hydro-2-thioglykolat-1-Hydrat**

Darst., Komplexsalze, A. Rosenheim, J. Davidsohn 41, 237.

**Zink-Thorium (in Doppelsalzen) s. Thorium-Zink.****Zinktrithiocarbonat-2-Ammoniak**

K. A. Hofmann 14, 278.

**Zink-Vanadium (in Doppelsalzen) s. Vanadium-Zink.****Zinn**

Atomgew., Internat. Atomgewichtsausschufs 1903 33, 243.

Best. durch ammoniakal. Wasserstoff-per-oxyd, P. Jannasch, H. Lehnert 12, 128.

Best., elektrolyt., aus Sulfosalzlösgg., Einfl. v. Kathodenmaterial, Spannung u. Zusammensetz. d. Lsg., A. Fischer 42, 365.

Best., elektrolyt., m. rotierender Kathode, H. E. Medway 42, 114.

Best. als Oxyd, als Metall, elektrolyt., F. Henz 37, 39.

Destillation in luftleeren Quarzgefäßen, A. Schuller 37, 72.

Dichte, Änderung durch mechanische Einflüsse, G. W. A. Kahlbaum, E. Sturm 46, 265.

Gleichgew. im Syst. Zinn-Kupfer-Sauerstoff, E. Heyn, O. Bauer 45, 52.

Kathode bei Redukt. v. Salpetersäure, elektrolyt., J. Tafel 31, 298.

Legg. m. Kupfer, F. Foerster 10, 309.

Legg. s. auch Legg. v. Zinn.

Potential in alkalischen u. sulfoalkalischen Lsgg., A. Fischer 42, 399.

Smp., Abhängigkeit v. Druck, G. Tammann 40, 54.

Smp., Smp., Kleingefüge d. Legg. m. Aluminium, A. G. C. Gwyer 49, 311.

Smp., Smp., Gleichgew., Kleingefüge d. Legg. m. Antimon, W. Reinders 25, 113.

**Zinn**

- Smp., Schmelzpunktserniedrigung, Krystallform, Amalgame, N. A. Puschin 36, 201.
- Smp., Smpp. d. Legg. u. Verbb. m. Gold, R. Vogel 46, 60.
- Smp., Smpp. d. Verbb. u. Leg. m. Magnesium, G. Grube 46, 76.
- Smp., Gefrierpunktserniedrigung; Smpp., heterog. Gleichgew., Kleingefüge d. Verbb. u. Legg. m. Magnesium, N. S. Kurnakow, N. J. Stepanow 46, 177.
- Smp., Smpp. d. Leg. u. Verbb. m. Natrium, C. H. Mathewson 46, 94.
- Smp., Schmelzlinie u. Potentiale d. Legg. m. Quecksilber, allotrope Modifikationen, Umwdlg. d. Legg., H. J. van Heteren 42, 130.
- Schmelzpunktserniedrigung, Legg. m. Thallium, N. S. Kurnakow, N. A. Puschin 30, 101.
- Spektrum in d. Leuchtgassauerstofflampe, O. Vogel 5, 49.
- Trenng. v. Antimon m. Oxalsäure, F. Henz 37, 1.
- Trenng. v. Antimon, elektrolyt. a. Sulfosalzläsigg., A. Fischer 42, 388.
- Trenng. v. Blei, Eisen, Kupfer im Chlorwasserstoffstrome, P. Jannasch, F. Schmidt 9, 279.
- Trenng. v. Blei u. Kupfer im Brom-Kohlensäurestrom, P. Jannasch, R. Niederhofheim 9, 199.
- Trenng. v. Cadmium, Kupfer, Quecksilber, Wismut, elektrolyt., S. C. Schmucker 5, 201.
- Trenng. v. Kupfer, C. A. Peters 26, 120.
- Trenng. v. Kupfer, R. G. van Name 31, 96.
- Trenng. v. Quecksilber durch Glühen d. Sulfide im Sauerstoffstrome, P. Jannasch, H. Lehnert 12, 132.
- Überspanng. beielektrolyt. Wasserstoffentwicklung, E. Müller 26, 56.
- Zerstäubung als Kathode in Alkalien, Potentiale, M. Sack 34, 303.
- Zinn-4-Äthyl (Sn<sup>IV</sup>)**  
Darst., Bildg. v. Molekularverbb., A. Werner, P. Pfeiffer 17, 98.
- Zinn-2-Äthylbromid-2-Pyridin (Sn<sup>IV</sup>)**  
A. Werner, P. Pfeiffer 17, 94.
- Zinn-2-Äthylehlorid (Sn<sup>IV</sup>)**  
Verh. gegen Anilin, A. Werner, P. Pfeiffer 17, 95.
- Zinn-2-Äthylehlorid-2-Ammoniak (Sn<sup>IV</sup>)**  
A. Werner, P. Pfeiffer 17, 95.
- Zinn-2-Äthylehlorid-2-Pyridin (Sn<sup>IV</sup>)**  
A. Werner, P. Pfeiffer 17, 93.
- Zinn-2-Äthyljodid (Sn<sup>IV</sup>)**  
Darst., Molekulargew. in Äther, A. Werner, P. Pfeiffer 17, 88.
- Zinn-3-Äthyljodid (Sn<sup>IV</sup>)**  
Darst., Bildg. v. Molekularverbb., A. Werner, P. Pfeiffer 17, 96.
- Zinn-2-Äthyljodid-2-Ammoniak (Sn<sup>IV</sup>)**  
A. Werner, P. Pfeiffer 17, 96.
- Zinn-2-Äthyljodid-2-Pyridin (Sn<sup>IV</sup>)**  
A. Werner, P. Pfeiffer 17, 94.
- Zinn-3-Äthyljodid-2-Anilin (Sn<sup>IV</sup>)**  
A. Werner, P. Pfeiffer 17, 98.

**Zinn-2-Äthyl-Hydro-phosphat (Sn<sup>IV</sup>)**

A. Werner, P. Pfeiffer 17, 91.

**Zinn-2-Äthylsulfat (Sn<sup>IV</sup>)**

Darst., Molekulargew. in Ws., A. Werner, P. Pfeiffer 17, 91.

**Zinnalkyle**

Molekularverbb., A. Werner, P. Pfeiffer 17, 82.

**Zinnamalgam s. Legierungen v. Zinn m. Quecksilber.****Zinnamelsensäure (Sn<sup>IV</sup>)**

A. Hantsch 30, 312.

**Zinn-2-Ammonium-3-sulfid-3 u. 7-Hydrat (Sn<sup>IV</sup>)**

V. Stanek 17, 124.

**Zinn-1-Antimon**

Gleichgew. m. Schmelzen, W. Reinders 25, 118.

**3-Zinn-4-Antimon**

Gleichgew. m. Schmelzen, W. Reinders 25, 118.

**Zinn-2-Barium-4-oxalat-8-Hydrat (Sn<sup>IV</sup>)**

A. Rosenheim, M. Platsch 20, 314.

**Zinnbromid (Sn<sup>IV</sup>)**

Darst. wasserfreien Zinnbromids, F. Freyer, V. Meyer 2, 2.

Molekulargew. in Pyridin, Äthylsulfid, A. Werner, W. Schmujiow,  
M. Stephani 15, 23, 29.

Sdp., F. Freyer, V. Meyer 2, 4.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

**Zinnbromid (Sn<sup>IV</sup>)**

Darst., R. Lorenz 9, 365.

Lösgg., Veränderung, zeitliche, R. Lorenz 9, 378.

Verh. gegen Alkohole, A. Werner, P. Pfeiffer 17, 115.

**Zinnbromid-2-Diäthylsulfid (Sn<sup>IV</sup>)**

A. Werner, P. Pfeiffer 17, 103.

**Zinnbromid-2-Diäthylsulfid (Sn<sup>IV</sup>)**

A. Werner, P. Pfeiffer 17, 103.

**Zinnbromid-2-Dimethylsulfid (Sn<sup>IV</sup>)**

A. Werner, P. Pfeiffer 17, 102.

**Zinnbromid-2-Pyridin (Sn<sup>IV</sup>)**

A. Werner, P. Pfeiffer 17, 104.

**Zinn-2-Chinolinium-6-Jodid (Sn<sup>IV</sup>)**

A. Rosenheim, H. Aron 39, 171.

**Zinnchlorid (Sn<sup>IV</sup>)**Molekulargew. in Pyridin, Äthylsulfid, A. Werner, W. Schmujiow,  
M. Stephani 15, 22, 29.

Molekularvol. in Lös., J. Traube 8, 54.

Sdp., A. Helfenstein 23, 290.

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

Verflüchtigung aus salzsaurer Lös., L. A. Youtz 35, 55.

Elektrolyse d. Schmelze, Stromausbeute, A. Helfenstein 23, 290.

**Zinnchlorid (Sn<sup>IV</sup>)**

Potential d. Lös., C. Fredenhagen 29, 444.

**Zinnchlorid ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ )**

Darst., R. Lorenz 10, 44.

Gefrierpunkts erniedrigung in wässr. Lsg., W. v. Kowalevsky 23, 18.

Gleichgew. m. Wa., W. v. Kowalevsky 23, 7.

Komplexbildg. in wässr. Lsg., W. v. Kowalevsky 23, 17.

Leitverm. in wässr. Lsg., W. v. Kowalevsky 23, 2.

Leitverm., Lösungsverm., P. Walden 25, 218.

Lösgg., Veränderung, zeitliche, R. Lorenz 9, 376.

Molekularvol. in Lsg., J. Traube 8, 54.

Verflüchtigung aus salzsaurer Lsg., L. A. Youts 35, 57.

Verh. gegen Alkohole, A. Werner, P. Pfeiffer 17, 105.

Verh. in Dampfform gegen Schwefelwasserstoff, H. Arctowski 8, 220.

Verseifungsgeschw. wässr. Lsgg. gegen Methylacetat, W. v. Kowalevsky 23, 21.

**Zinnchlorid-2-Diäthylsulfid ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ )**

A. Werner, P. Pfeiffer 17, 102.

**Zinnchlorid-2-Diisamylsulfid ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ )**

A. Werner, P. Pfeiffer 17, 102.

**Zinnchlorid-2-Dimethylsulfid ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ )**

A. Werner, P. Pfeiffer 17, 101.

**Zinnchlorid-5-Hydrat ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ )**

J. Bellucci, N. Parravano 45, 142.

**Zinn-2-Hydro-6-chlorid-6-Hydrat ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ )**

Verh. als S., J. Bellucci, N. Parravano 45, 142.

**Zinnchlorid-2-Pyridin ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ )**

A. Werner, P. Pfeiffer 17, 104.

**Zinnchlorid-2-Stickstoffoxychlorid ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ ,  $\text{N}^{\text{III}}$ )**

J. W. van Heteren 22, 278.

**Zinnchloridchlorwasserstoffsäure s. Zinn-Hydro-chlorid.****Zinn-Gold (Legg.) s. Gold-Zinn.****Zinnhydroxyd ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ )**

Dialyse alkalischer Lsgg., W. Herz, W. Fischer 31, 454.

Lsg. in Natriumhydroxyd, Leitverm., Verseifungsgeschw., Konstit.,

A. Hantzsch 30, 305.

**Zinnhydroxyd ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ )**

Dialyse alkalischer Lsgg., W. Herz 32, 357.

Lösl. in Natronlauge, J. Rubenbauer 30, 384.

Verh. als S., Salze, Konstit. d. Salze, J. Bellucci, N. Parravano 45, 142.

**Meta-Zinnhydroxyd ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ )**

J. M. van Bemmelen 45, 83.

**Zinnjodid ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ )**

Tropfengew., S. Motylewski 38, 414.

**Zinnjodid ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ )**

Lösl. in Kohlenstoff-2-sulfid, H. Arctowski 11, 274.

Lösl. in Methylenjodid, J. W. Retgers 3, 343.

Smpp. u. Leitverm. d. Lsgg. in Arsenbromid, Molekulargew., P. Walden 29, 377.

**Zinn-2-Hydro-6-jodid**

Salze, A. Rosenheim, H. Aron 39, 170.

**Zinnlegierungen s. Legierungen v. Zinn.****2-Zinn-6-Kalium-7-oxalat-5-Hydrat (Sn<sup>IV</sup>)**

A. Rosenheim, M. Platsch 20, 312.

**Zinn-2-Kalium-3-oxyd-3-Hydrat (Sn<sup>IV</sup>)**

Krystallf., Isomorphie m. Blei- u. Platinverbb., J. Bellucci, N. Parravano 50, 104.

**Zinn-4-Kalium-4-sulfid-4-Hydrat (Sn<sup>IV</sup>)**

R. F. Weinland, A. Gutmann 17, 419.

**Zinn-2-Kalium-1-oxyl-1-tartrat-5-Hydrat (Sn<sup>IV</sup>)**

A. Rosenheim, H. Aron 39, 174.

**Zinn-Magnesium (Legg.) s. Magnesium-Zinn.****Zinnnatrid**

s. Legg. v. Natrium m. Zinn u. Natrium-Zinn.

**Zinn-Natrium (Legg.) s. Natrium-Zinn.****Zinn-4-Natrium-4-sulfid-12-Hydrat (Sn<sup>IV</sup>)**

Darst., Krystallform, R. F. Weinland, A. Gutmann 17, 416.

**Zinn-2-Natrium-1-oxyl-1-tartrat-5-Hydrat (Sn<sup>IV</sup>)**

A. Rosenheim, H. Aron 39, 174.

**Zinnober**

Best. v. Schwefel, P. Jannasch, H. Lehnert 12, 129.

Darst., H. Arctowski 8, 217.

**Zinnoxalsäure (Sn<sup>IV</sup>)**

A. Rosenheim, M. Platsch 20, 314.

**Zinn-2-oxyd (Sn<sup>IV</sup>)**

Bildg. in Kupfer-Zinnlegg. durch Sauerstoff; Best. in d. Legg., E. Heyn, O. Bauer 45, 52.

Hydrogel, Wassergehalt, J. M. van Bemmelen 18, 144.

Hydrosol, Darst., E. A. Schneider 5, 82.

Verbb. m. Basen s. Metallstannate.

Verh. gegen Kaliumrhodanid, J. Milbauer 42, 497.

s. auch Zinnsäure.

**Meta-Zinn-2-oxyd (Sn<sup>IV</sup>)**

Verh. d. Lösgg. gegen Schwefelwasserstoff, G. Jörgensen 23, 140.

**Zinnoxydalkali (Sn<sup>IV</sup>)**

Einw. auf Hydro-Sulfite in alkal. Lösg., R. F. Weinland, A. Gutmann 17, 415.

**Zinn-4-phenyl (Sn<sup>IV</sup>)**

Darst., Lösl. in organ. Basen, A. Werner, P. Pfeiffer 17, 99.

**Zinn-2-Pyridinium-6-jodid (Sn<sup>IV</sup>)**

A. Rosenheim, H. Aron 39, 171.

**Zinnsäure (Sn<sup>IV</sup>)**

Darst., Salze, Konstit., J. Bellucci, N. Parravano 45, 142.

Modifikationen, Hydratation, Reaktt. u. Umwandlgg., R. Lorenz 9, 371.

**Meta-Zinnsäure (Sn<sup>IV</sup>)**

Absorptionsverm. für Schwefelsäure, J. M. van Bemmelen 23, 339.

**Zinnsäure, kolloidale ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ )**

Entwässerungsgeschw., J. M. van Bemmelen 18, 28.

**Meta-Zinnsäure, kolloidale ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ )**

Absorptionsverm. für Chlorwasserstoffsäure u. Kaliumsalze, J. M. van Bemmelen, J. E. Klobbie 23, 111.

Entwässerungsgeschw., J. M. van Bemmelen 18, 28.  
s. auch *Meta-Zinn-2-oxyd*.

**Zinnsäurehydrosol**

Darst., Eigenschaftt., E. A. Schneider 5, 82.

**Zinnsaure Salze**

s. Stannate u. Zinn-Metalloxyde ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ )

**Zinnsulfid ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ )**

Best. v. Schwefel, P. Jannasch, H. Lehnert 12, 131.

Bildg. aus Zinnoxid u. Kaliumrhodanid, J. Milbauer 42, 437.

**Zinn-2-sulfid ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ )**

Analyse im Sauerstoffstrom, P. Jannasch, O. Heidenreich 12, 358.

Verbb. m. Metallsulfiden s. Sulfostannate.

Verh. gegen Ammoniumsulfid, V. Stanek 17, 123.

**Zinnsulfid, basisches ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ )**

$16\text{SnSO}_3 \cdot \text{Sn}(\text{OH})_2$ , K. Seubert, M. Elten 4, 69.

**Zinnsulfophosphat ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ )**

$\text{Sn}_2(\text{PS}_4)_2$ , E. Glatzel 4, 208.

**Zinntartrat ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ )**

Verbb. m. Alkalitartraten, A. Rosenheim, H. Aron 39, 170.

**Zinnverbindungen ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ )**

Bibliographie d. Molekularverbb., A. Werner, P. Pfeiffer 17, 106.

**Zinnwasserstoff**

Nichtexistenz, E. Voegelen 30, 330.

**Zirkonerde s. Zirkonium-2-oxyd.****Zirkonium**

Atomgew., Internat. Atomgewichtsausschuß 1903 33, 243.

Best. neben Eisen, A. Gutbier, C. Trenkner 36, 302.

Best. neben Eisen, K. Daniel 37, 475.

Best. neben Eisen, A. Gutbier 39, 257.

Best. neben Titan, M. Dittrich, R. Pohl 43, 236.

Darst. durch Red. v. Zirkoniumoxyd m. Magnesium, kolloidale Lösg.,  
E. Wedekind 45, 385.

Einw. auf Titan-*oxy-2-hydroxyd* ( $\text{Ti}^{\text{IV}}$ ), G. Tammann 43, 370.

Nachw. als Zirkonium-*oxy-2-chlorid*, R. Ruer 46, 456.

Trenng. v. Eisen, E. Wedekind 33, 83.

Trenng. v. Eisen, K. Daniel, H. Leberle 34, 393.

Trenng. v. Eisen durch Einw. v. Chlorwasserstoff auf d. Oxyde,  
F. S. Havens, A. F. Way 21, 389.

Trenng. v. Eisen durch Redukt. d. Eisens, A. Gutbier, G. Hüller 32, 92.

Trenng. v. Eisen durch Wasserstoff-*per-oxyd*, H. Geisow, P. Horkheimer 32, 372.

**Zirkoniumacetat**

Darst., Verh. d. Lösg. gegen org. Stoffe, A. Mandl 37, 252.



**Zirkoniumacetylacetonat**

Darst., Smp., Molekulargew., W. Biltz, J. A. Clinch 40, 218.

**Zirkoniumacetylacetonat-10-Hydrat**

W. Biltz, J. A. Clinch 40, 218.

**Zirkonium-4-Ammonium-4-oxalat-6-Hydrat**

A. Mandl 37, 278.

**Zirkonium-2-Cäsium-6-fluorid**

H. L. Wells, H. W. Foote 10, 436.

**Zirkonium-1-Cäsium-5-fluorid-1-Hydrat**

H. L. Wells, H. W. Foote 10, 437.

**3-Zirkonium-2-Cäsium-14-fluorid-2-Hydrat**

H. L. Wells, H. W. Foote 10, 437.

**Zirkoniumcarbid**

Darst. aus Zirkonmineral, E. Wedekind 33, 82.

**Zirkoniumchlorid**

Bildg. aus Zirkoniumnitrid u. Chlor, E. Wedekind 45, 394.

Darst. aus Zirkoniumcarbid, E. Wedekind 33, 85.

**Meta-Zirkoniumchlorid**

Darst., Lösl., Umwdlg. in Zirkonium-oxy-chlorid, R. Ruer 43, 292.

**Zirkonium-1-oxy-2-chlorid**

Anw. z. Nachw. v. Zirkonium, R. Ruer 46, 456.

Verh. gegen Schwefelsäure, R. Ruer, M. Levin 46, 449.

Verh. d. Lösgg. gegen Oxalsäure u. Ammoniumoxalat, R. Ruer 42, 89.

**2-Zirkonium-3-oxy-2-chlorid**

Verh. gegen Reagentien, Hydrolyse, R. Ruer 43, 286.

**Zirkonium-1-oxy-2-chlorid-8-Hydrat**

Leitverm., Hydrolyse d. Lösgg., Verh. gegen Reagentien, R. Ruer 43, 282.

**Zirkoniumhydroxyd**

A. Mandl 37, 290.

Bindung d. Chlors in d. kolloidalen Lösg., R. Ruer 43, 85.

Einw. v. Natrium-hypo-chlorit, L. Pissarjewsky 31, 364.

Gleichgew., heterog. m. Schwefelsäurelösgg., O. Hauser 45, 185.

kolloidale Lösg., Bildg. aus Oxy-chloriden, Verh. gegen Reagentien, R. Ruer 43, 288.

Verb. od. Absorptionsverb.? J. M. van Bemmelen 49, 125.

**Meta-Zirkoniumhydroxyd**

J. M. van Bemmelen 45, 83.

Darst. kolloidaler Lösgg., Umwdlg. in Zirkoniumhydroxyd, Verh. gegen Reagentien u. beim Erhitzen, R. Ruer 43, 294.

Verh. beim Entwässern, Charakterisierung als Hydrosol, J. M. van Bemmelen 49, 125.

**Zirkonium-3-Kalium-2-citrat-9,5-Hydrat**

A. Mandl 37, 287.

**Zirkonium-2-Kalium-6-fluorid**

Molekularvol. in Lösg., J. Traube 8, 52.

**Zirkonium-4-Kalium-8-glykolat-3-Hydrat**

A. Mandl 37, 278.

**Zirkonium-3-Kalium-3-Hydro-4-malat-4-Hydrat**

A. Mandl 37, 280.

**Zirkonium-4-Kalium-4-maleinat-1-Hydrat**

A. Mandl 37, 276.

**Zirkonium-4-Kalium-4-malonat-11-Hydrat**

A. Mandl 37, 274.

**Zirkonium-4-Kalium-4-oxalat-5-Hydrat (u. 4-Hydrat)**

A. Mandl 37, 268.

**Zirkonium-2-Kalium-3- $\beta$ -resorcylat-4-Hydrat**

A. Mandl 37, 291.

**3-Zirkonium-4-Kalium-4-tartrat-8(10)-Hydrat**

A. Mandl 37, 284.

**Zirkonium-2-Natrium-1-oxo-2-sulfat**

R. Ruer 42, 96.

**Zirkoniumniobat**

Darst., Dichte, Krystallform, A. Larsson 12, 208.

**2-Zirkonium-3-nitrid**

Bildg. bei Redukt. v. Zirkoniumoxyd m. Magnesium, E. Wedekind 45, 392.

**Zirkoniumnitrat**

Darst. aus Oxyd, Verh. d. Lösgg. gegen organ. SS., Alkohole u. Phenole  
A. Mandl 37, 252.

**Zirkoniumoxalat**

Verss. z. Darst., Doppelsalze, A. Mandl 37, 264.

**Zirkoniumoxalsäure**

Salze, A. Mandl 37, 271.

**Zirkonium-2-oxyd**

Darst. aus Zirkonmineral, E. Wedekind 33, 81.

Dichte, R. Ruer 43, 299.

Gleichgew. im Syst.  $ZrO_2-SO_3-H_2O$ , O. Hauser 45, 185.

Redukt. durch Magnesium u. Aluminium, E. Wedekind 45, 385.

Verh. gegen Natriumcarbonat, D. P. Smith 37, 336.

**Zirkonium-per-oxyd**

H. Geisow, P. Horkheimer 32, 372.

Darst., thermochem. Daten, Salze m. Alkalimetallen, L. Pissarjewsky 25, 378; 31, 363.

**Zirkoniumsalze**

Verh. gegen Natrium-hypo-sulfit unter Druck, J. T. Norton jr. 28, 230.

Verh. d. Lösgg. gegen Ammoniumsulfit, H. Grossmann 44, 229.

**Zirkoniumsäure**

Verh. bei Entwässerung, Dampfdruck, chem. od. Absorptionsverb.?

J. M. van Bemmelen 49, 125.

s. auch Zirkonium-2-oxyd u. Zirkoniumhydroxyd.

***Meta*-Zirkoniumsäure**

J. M. van Bemmelen 45, 88.

Verh. b. Entwässern, Charakterisierung als Hydrosol, J. M. van Bemmelen 49, 125.

s. auch *Meta*-Zirkoniumhydroxyd.

Z. f. anorg. Chem. Generalregister.

**Zirkoniumschwefelsäure**

R. Ruer 42, 98.

Existenz in Lsg., R. Ruer, M. Levin 46, 449.

**Zirkoniumsulfat**

Darst., Gleichgew. m. Lsg., Verh. d. Lsg., Hydrolyse, O. Hauser 45, 185.

Leitverm. d. Lsg., R. Ruer, M. Levin 46, 455.

Thermochem. Daten, L. Pissarjewsky 25, 380.

Verh. d. Lsgg. gegen Oxalsäure u. Ammoniumoxalat, Konstit.  
R. Ruer 42, 90.**Zirkonium-2-Hydro-1-oxy-2-sulfat**

Verh. gegen Oxalsäure in Lsg., Überführung, R. Ruer 42, 94.

**4-Zirkonium-5-oxy-3-sulfat-14-Hydrat**

Bildg., Gleichgew. m. Lsg., O. Hauser 45, 185.

**Zirkoniumsulfat, basisches**

Bildg., Verh. in Lsg., Konstit., R. Ruer, M. Levin 46, 449.

**Zirkoniumsuperoxyd s. Zirkonium-per-oxyd.****Zirkoniumtartrat**

Vers. u. Darst. d. Doppelsalze, A. Mandl 37, 282.

**Zirkoniumverbindungen**

komplexe, A. Mandl 37, 252.

**Zustand, kritischer**

Theorie, J. Traube 37, 225; 38, 399.

**Zustandsdiagramm s. Gleichgewichte, heterogene.**

v. Legg s. Legg.

**Zustandsgleichung v. van der Waals**

Anw. auf d. festen Zustand, J. Traube 34, 418.

Anw. auf d. festen Zustand, C. Benedicks 47, 455.

Bez. z. d. phys. Eigenschaften d. Elemm. J. Traube 34, 418.

**Zwillingselemente**

R. Lorenz 12, 329; 14, 108.

J. R. Rydberg 14, 96.

## Register der Laboratorien.

### A

#### **Aachen.** Anorgan. Laboratorium der Kgl. Technischen Hochschule.

1892. **1**, 423. F. Kehrman: Phosphorwolframsäuren.  
 1892. **3**, 34. B. Zahorski: Calciumoxychlorid.  
 1892. **3**, 76. F. Kehrman: Zur Kenntnis d. komplexen anorgan. Säuren. IV.  
 1892. **3**, 211. A. Classen: Bemerkungen über quantitative Elektrolyse.  
 1893. **3**, 377. F. Kehrman: Geschichte d. Komplexsäuren.  
 1893. **3**, 404. A. Classen: Quantitative Elektrolyse.  
 1893. **4**, 100. A. Classen u. B. Zahorski: Einw. v. flüssigem Chlor auf Bleichlorid.  
 1898. **4**, 138. F. Kehrman u. N. Pickersgill: Doppeloxalate.  
 1898. **4**, 138. F. Kehrman: Komplexe anorgan. Säuren. V.  
 1898. **4**, 234. A. Classen: Elektrolyt. Trenng. v. Kupfer u. Wismut.  
 1898. **4**, 465. F. Kehrman: Zur Geschichte d. Komplexsäuren.  
 1898. **5**, 231. A. Classen: Quantitative Elektrolyse.  
 1898. **5**, 299. A. Classen: Elektrolyt. Trenng. d. Kupfers v. Wismut.  
 1894. **6**, 386. F. Kehrman u. E. Böhm: Phosphorluteowolframsäure.  
 1894. **7**, 406. F. Kehrman u. E. Böhm: Komplexsäuren. VII.  
 1895. **9**, 78. C. Engels: Elektrolyt. Best. v. Mangan (A. Classen).  
 1904. **42**, 363. A. Fischer: Die elektrolyt. Best. u. Trenng. v. Antimon u. Zinn (A. Classen).  
 1905. **43**, 122. F. W. Hinrichsen: Valenzbegriff (m. R. Abegg-Breilau).

#### **Allegheny. Pa.** Chem. Laboratorium der Western University.

1894. **6**, 213. F. C. Phillips: Chemische Eigenschaften v. Gasen.

#### **Amsterdam.** Universitätslaboratorium für anorgan. u. physik. Chemie.

1899. **22**, 277. J. W. van Heteren: Verbb. v. Stickstoffoxychlorid ( $N^{III}$ ).  
 1902. **32**, 115. H. J. van Wyk: Hydrate der Überchlorsäure.  
 1902. **32**, 188. W. E. Ringer: Mischkryst. v. Schwefel u. Selen.  
 1904. **38**, 419. A. Ussow: Erstarr. u. Umwldg. d. Gemische v. Silbernitrat u. Kaliumnitrat (Bakhuys-Roozeboom).  
 1905. **47**, 203. P. C. E. Meerum Terwogt: Das Syst.: Brom u. Jod (Bakhuys-Roozeboom).  
 1905. **47**, 386. A. H. W. Aten: Phasengleichgew. im Syst.: Wismut u. Schwefel (Bakhuys-Roozeboom).  
 1906. **48**, 1. H. J. van Wyk: Das Syst.: Überchlorsäure u. Ws. (Bakhuys-Roozeboom).

#### **Ann Arbor.** University of Michigan, Chemical Laboratory.

1904. **40**, 196. G. A. Hulett u. L. H. Duschak: Chlor in d. mittels Chlorbarium niedergeschlagenen Bariumsulfat.

#### **Athen.** Universitätslaboratorium.

1904. **41**, 276. A. C. Christomanos: Darst. v. Phosphorbromid ( $P^{III}$ ).  
 1904. **41**, 305. A. C. Christomanos: Best. d. Phosphors in Lösgg.  
 1905. **45**, 132. A. C. Christomanos: Lösl. d. Phosphors in Äther u. Benzol.

## B

**Baltimore.** Chem. Laboratorium der John Hopkins University.

1898. **19**, 889. H. C. Jones: Atomgew. v. Praseodym u. Neodym.

1903. **36**, 92. H. C. Jones: Atomgew. d. Lanthans.

**Basel.** Physik. chem. Universitätslaboratorium.

1899. **23**, 220. G. W. A. Kahlbaum: Schmelzp. d. Lithiums.

1902. **29**, 177. G. W. A. Kahlbaum, K. Roth u. Ph. Siedler: Metalldestillation u. destillierte Metalle.

1905. **46**, 217. G. W. A. Kahlbaum u. E. Sturm: Veränderlichkeit d. spezifischen Gew.

**Berlin.** Allgem. Elektrizitäts-Gesellschaft, Laboratorium d. Nernstlampenfabrik.

1904. **38**, 191. W. Wild: Best. d. Atomgew. seltener Erden.

**Berlin.** Bergakademie, Chem. Laboratorium.

1905. **43**, 228. H. Winter: Gelbes u. rotes Arsensulfid.

**Berlin.** Reichsgesundheitsamt.

1900. **25**, 1. W. Kerp u. W. Böttger: Zur Kenntnis der Amalgame.

**Berlin.** Universität, I. chem. Institut.

1903. **37**, 459. R. Marc: Verh. d. Selens gegen Licht u. Temp.

1904. **38**, 121. R. Marc: Zerlegung v. Monazit u. Darst. reinen Gadoliniumoxydes.

1905. **43**, 341. F. Fischer: Blaue Aluminiumverbb. an der Aluminiumanode.

1905. **46**, 113. F. W. Küster: Beiträge zur Kenntnis d. Polysulfide. III.

**Berlin.** Universität, II. chem. Institut.

1894. **6**, 355. S. Loewenthal: Chlor- u. amidochromsaure Salze.

**Berlin.** Universität, Physik.-chem. Institut.

1906. **49**, 213. W. Nernst: Bildg. v. Stickoxyd bei hohen Temp.

1906. **49**, 229. K. Jellinek: Zersetzungsgeschwindigkeit von Stickoxyd (W. Nernst).

1906. **50**, 276. P. Farup: Einwirkungsgeschw. d. Sauerstoffs, Kohlendioxyd u. Wasserdampfes auf Kohlenstoff.

**Berlin.** Universität, Pharmakologisches Institut.

1902. **29**, 365. L. Spiegel: Neutralaffinitäten.

1904. **40**, 39. H. W. Fischer: Metallhydroxyde I.

**Berlin.** Universität, Physik. Institut.

1898. **17**, 422. W. Landsberger: Neues Verfahren d. Molekulargewichtsbest. n. d. Siedemeth.

**Berlin.** Tonindustriellaboratorium v. Prof. Seger u. Cramer.

1899. **21**, 28. P. Rohland: Hydratation d. Calciumoxyds.

1899. **21**, 87. P. Rohland: Chromichlorid.

**Berlin.** Wissenschaftlich-chem. Laboratorium.

1892. **1**, 76. C. Friedheim u. R. J. Meyer: Molybdänfreie Wolframate.

1892. **1**, 318. A. Rosenheim u. C. Friedheim: Bestimmungsmeth. d. Vanadinsäure.

1892. **1**, 407. C. Friedheim u. R. J. Meyer: Quantitative Trenng. v. Brom, Chlor u. Jod.

1892. **2**, 314. C. Friedheim u. F. Mach: Über Molybdänarsenate.

1892. **3**, 254. C. Friedheim: Geschichte d. Komplexsäuren.

1893. **4**, 145. C. Friedheim: Mafsanalyse von freiem Chlor.

1893. **4**, 275. C. Friedheim u. G. Wirtz: Molybdänphosphate.

1893. **4**, 352. A. Rosenheim: Einw. anorgan. Metallsäuren auf organ. Säuren. I.

1893. **5**, 437. C. Friedheim u. K. Michaelis: Vanadinphosphate.

1893. **6**, 11. C. Friedheim u. E. Loewy: Wolframvanadinate.

1893. **6**, 27. C. Friedheim u. J. Meschoirer: Molybdänarsensaures u. -phosphorsaures Ammonium.

**Berlin. Wissenschaftlich-chem. Laboratorium.**

1894. **6**, 273. C. Friedheim u. J. Mozkin: Komplexe anorgan. Säuren. X.  
 1894. **7**, 176. A. Rosenheim: Molybdänsäuresulfite.  
 1895. **11**, 175. A. Rosenheim: Einw. anorgan. Metallsäuren auf organ. Säuren. II.  
 1897. **15**, 180. A. Rosenheim: Molybdänsäuresulfite. II.  
 1897. **15**, 283. A. Rosenheim u. P. Woge: Wertigkeit d. Berylliums.  
 1897. **16**, 76. A. Rosenheim u. H. Itzig: Molybdänsäuremanganite.  
 1898. **17**, 35. A. Rosenheim u. I. Koppel: Kobaltnitrite u. einige Kobalt-nitrocyanide.  
 1898. **18**, 305. I. Koppel: Verbb. v. Cer-4-chlorid.  
 1898. **18**, 381. A. Rosenheim u. Th. A. Maass: Palladiumammine (Pd<sup>IV</sup>).  
 1899. **20**, 281. A. Rosenheim: Einw. anorgan. Metallsäuren auf organ. Säuren. III.  
 1899. **21**, 1. A. Rosenheim u. M. Platsch: Einw. anorgan. Metallsäuren auf organ. Säuren. IV.  
 1899. **21**, 79. R. J. Meyer: Trenng. v. Chlor, Brom u. Jod.  
 1899. **21**, 122. A. Rosenheim u. E. A. Sasserath: Verbb. d. Osmiums. I.  
 1899. **22**, 169. R. J. Meyer u. H. Best: Mangan-3-chlorid u. Mangan-4-chlorid.  
 1899. **22**, 192. R. J. Meyer u. H. Best: Chrom-2-oxy-2-chlorid, Chlorchrom-säure u. Amidochromsäure.  
 1899. **23**, 28. A. Rosenheim u. H. Itzig: Komplexe Palladiumsalze.  
 1900. **24**, 321. R. J. Meyer: Über dreiwertiges Thallium.  
 1900. **24**, 420. A. Rosenheim: Osmium. II.  
 1900. **25**, 72. A. Rosenheim u. S. Steinhäuser: Unterschweifigsäure u. schwefigsäure Alkalidoppelsalze d. Silbers u. Kupfers.  
 1900. **25**, 103. A. Rosenheim u. S. Steinhäuser: Doppelverbb. v. Ammoniumthiosulfat mit Silber- u. Kupferhalogenüren.  
 1900. **26**, 239. A. Rosenheim u. O. Schütte: Doppelverbb. d. vierwertigen Titans.  
 1901. **27**, 280. A. Rosenheim u. R. Cohn: Metalldoppelrhodanide u. d. Eisenrhodanreaktion.  
 1901. **27**, 359. R. J. Meyer u. R. Jacoby: Doppelnitrate d. vierwertigen Ceriums u. d. Thoriums.  
 1901. **28**, 167. A. Rosenheim u. R. Cohn: Rhodanide d. vierwertigen Titans.  
 1901. **28**, 171. A. Rosenheim u. K. Oppenheim: Alkalidoppelnitrite d. Quecksilbers u. Zinks.  
 1901. **28**, 337. A. Rosenheim u. R. Cohn: Die „roten“ Alkalichromoxalate.  
 1901. **28**, 461. I. Koppel: Alkoholhaltige Chromhalogenverbb.  
 1902. **32**, 72. R. J. Meyer: Thallichlorid.  
 1902. **32**, 84. A. Rosenheim u. E. Huldshinsky: Quantitative Trenng. v. Zink u. Kobalt.  
 1902. **32**, 181. A. Rosenheim: Fällung v. Ammoniumvanadinat durch Chlorammonium.  
 1903. **33**, 31. R. J. Meyer: Mikroskopischer Nachw. d. seltenen Erden.  
 1903. **33**, 113. R. J. Meyer: Der mikroskopische Nachw. d. seltenen Erden.  
 1903. **34**, 427. A. Rosenheim u. A. Bertheim: Hydrate d. Molybdänsäure u. einige ihrer Verbb.  
 1903. **34**, 62. A. Rosenheim u. W. Loewenstamm: Thiocarbamidverbb. einwertiger Metallsalze.  
 1903. **35**, 154. I. Koppel u. E. C. Behrendt: Verbb. d. vierwertigen Vanadiums. I. Vanadylsulfate u. Vanadylsulfite.  
 1903. **35**, 424. A. Rosenheim, V. Samter u. J. Davidsohn: Verbb. d. Thoriums.  
 1903. **36**, 281. I. Koppel u. R. Goldmann: Verbb. d. vierwertigen Vanadiums.  
 1903. **37**, 314. A. Rosenheim u. J. Davidsohn: Hydrate d. Molybdänsäure.  
 1903. **37**, 378. R. J. Meyer: Reindarst. d. Cerdioxyds u. Redukt. im Wasserstoffstrom.  
 1903. **37**, 394. A. Rosenheim u. W. Loewenstamm: Platinphosphorhalogenverbb. u. ihre Derivate.

**Berlin. Wissenschaftlich-chem. Laboratorium.**

1904. **39**, 170. A. Rosenheim u. H. Aron: Komplexsalze des vierwertigen Zinns.
1904. **39**, 175. A. Rosenheim u. P. Müller, Ferriacetoverbb.
1904. **41**, 97. R. J. Meyer: Reindarst. d. Ceriterden.
1904. **41**, 281. A. Rosenheim u. J. Davidsohn: Bildg. v. Komplexsalzen bei Thiosäuren. Thioglykolsaure Salze.
1904. **41**, 377. I. Koppel: Stabilitäts- u. Löslichkeitsverhältnisse d. Cero-sulfathydrate.
1905. **43**, 34. A. Rosenheim u. W. Levy: Platinphosphorhalogenverbb. II.
1905. **43**, 416. R. J. Meyer: Bibliographie d. seltenen Erden.
1905. **44**, 229. H. Grossmann: Trenng. d. Thoriums u. d. Ceriterden.
1905. **45**, 345. I. Koppel, R. Goldmann u. A. Kaufmann: Verbb. d. vierwertigen Vanadiums. III.
1905. **45**, 352. I. Koppel u. A. Kaufmann: Vanadiummetall u. Vanadiumverbb.
1905. **45**, 359. I. Koppel: Chromo-Natriumrhodanid.
1905. **46**, 811. A. Rosenheim u. H. J. Braun: Halogenverbb. d. Molybdäns u. Wolframs. I.
1906. **48**, 205. A. Rosenheim, W. Vogelsang u. M. Koss: Salze u. Komplexsalze d. Wismuts.
1906. **49**, 148. A. Rosenheim u. M. Koss: Halogenverbb. d. Molybdäns u. Wolframs. II.
1906. **49**, 1. A. Rosenheim u. W. Stadler: Verbb. d. Thiokarbamids u. Xanthogenamids m. Salzen d. einwertigen Kupfers.
1906. **49**, 13. A. Rosenheim u. V. J. Meyer: Thiokarbamidverbb. zweiwertiger Metallsalze.
1906. **49**, 28. A. Rosenheim u. V. J. Meyer: Absorptionsspektren v. Lösgg. isomerer, komplexer Kobaltsalze.
1906. **50**, 1. H. Grossmann u. B. Schück: Verb. v. Metallrhodaniden m. organ. Basen.
1906. **50**, 21. H. Grossmann u. B. Schück: Äthylendiammoniumdoppelsalze.
1906. **50**, 297. A. Rosenheim u. F. Jacobssohn: Einw. v. verflüssigtem Ammoniak auf Metallsäureanhydride.
1906. **50**, 320. A. Rosenheim: Darst. v. Molybdänsäure-2-Hydrat.

**Berlin. Wissenschaftlich chem. Laboratorium u. II. chem. Universitätsinstitut.**

1901. **28**, 273. W. Asch: Molybdänsäuresilikate (C. Friedheim u. H. Jahn).

**Berlin-Charlottenburg. Kaiserliche Normal-Eichungs-Kommission.**

1905. **43**, 125. J. Domke u. W. Bein: Dichte u. Ausdehnung d. Schwefelsäure in wässriger Lösg.

**Berlin-Charlottenburg. Physik. Techn. Reichsanstalt.**

1894. **8**, 274. F. Förster: Kohlenstoffbest. in Eisen.
1895. **9**, 144. F. Mylius u. O. Fromm: Darst. v. reinstem Zink.
1895. **11**, 49. R. Funk: Schwefel u. Kohlenstoffgehalt d. Zinks.
1896. **13**, 88. F. Mylius, F. Förster u. G. Schoene: Das Karbid d. geglühten Stahls.
1896. **13**, 151. F. Mylius u. R. Funk: Korrosionserscheinung von Zinkanoden.
1896. **13**, 157. F. Mylius u. R. Funk: Elektrolyt. Reinigung v. Cadmium.
1899. **20**, 240. R. Dietz: Lösl. d. Zink- u. Cadmiumhalogenide.
1899. **20**, 393. R. Funk: Lösl. einiger Metallnitrate.
1904. **40**, 1. E. Groschuff: Saure Nitrate.
1905. **44**, 209. F. Mylius u. R. Dietz: Chlorzink.
1905. **44**, 221. F. Mylius u. A. Meusser: Anwendbarkeit v. Quarzgeräten.
1905. **47**, 381. E. Groschuff: Jodsäure.

**Berlin-Charlottenburg. Techn. Hochschule. Anorgan.-chem. Laboratorium.**

1892. **3**, 115. H. v. Helmholtz: Doppelfluoride (v. Knorre).
1893. **3**, 370. Fr. Rüdorff: Über Elektrolyse.
1893. **5**, 15. H. Lüder: Hexametaphosphate (v. Knorre).

**Berlin-Charlottenburg. Techn. Hochschule. Anorg.-chem. Laboratorium.**

1894. 6, 128. C. Bansa: Kaliumdoppelsalze d. Hypophosphorsäure (v. Knorre).  
 1895. 9, 249. F. Schwarz: Triphosphorsäure (v. Knorre).  
 1895. 11, 116. F. Peters: Einw. v. Blei- u. Kaliumnitrit auf Bleinitrat.  
 1896. 12, 444. M. Stange: Metallsalze d. 3-Phosphorsäure (v. Knorre).  
 1902. 32, 404. H. Erdmann: Wesen d. metallischen Zustandes.  
 1902. 32, 407. M. v. Unruh: Konstst. d. Schwefelkohlenstoffes.  
 1902. 32, 418. H. Erdmann u. M. v. Unruh: Molekulargewichtsbest. im Weinholdschen Vakuumgefäß.  
 1902. 32, 425. H. Erdmann: Best. v. Dampfdichten unter vermind. Druck.  
 1902. 32, 431. H. Erdmann: Orthosalpetersäure  $N(OH)_5$ .  
 1902. 32, 437. H. Erdmann u. M. v. Unruh: Gelbes Arsen.  
 1902. 32, 453. H. Erdmann: Konstit. v. Arsenssesquioxyd.  
 1903. 35, 1. O. Hauser: Wismutalkalithiosulfate.  
 1905. 45, 185. O. Hauser: Die Sulfate d. Zirkonerde.

**Berlin-Charlottenburg. Techn. Hochschule. Elektrochem. Laboratorium.**

1897. 14, 379. L. Pincussohn: Metallpyridiniumverbb. u. Elektrolyse d. Pyridins (v. Knorre).  
 1899. 20, 81. Ch. Deichler: Wismut-per-oxyde (v. Knorre).  
 1900. 24, 369. G. v. Knorre: Metaphosphate.  
 1901. 27, 81. E. Hüttner: Oxyde d. Kobalts (v. Knorre).  
 1901. 27, 341. K. Arndt: Bariumnitrit.  
 1901. 28, 177. A. Wiesler: Metaphosphate.  
 1901. 28, 364. K. Arndt: Neutralsalze.  
 1903. 33, 322. M. Salinger: Manganite.  
 1903. 34, 260. G. v. Knorre: Magnesiumcarbonat u. einige Doppelsalze.  
 1903. 35, 385. F. Vogel: Über Nitrite.  
 1903. 36, 137. F. Warschauer: Metaphosphate (v. Knorre).  
 1903. 37, 125. E. Engels: Wolframbronzen.  
 1904. 38, 142. E. Schäfer: Wolframverbb. (v. Knorre).  
 1904. 39, 240. H. v. Hayek: Elektrolyse einiger Kaliumdoppelenyanide.  
 1905. 46, 428. A. Junius: Molybdänate (v. Knorre).

**Berlin-Charlottenburg. Techn. Hochschule. Organ.-chem. Laboratorium.**

1892. 3, 11. J. Traube: Molekularvol. gelöster Alkalisalze u. Säuren.  
 1894. 8, 12. J. Traube: Atomares u. molekulares Lösungsvolumen.  
 1894. 8, 77. J. Traube: Grundlagen eines Systems der Elemm.  
 1895. 8, 323. J. Traube: Ursachen d. osmotischen Druckes u. d. Ionisation.  
 1895. 8, 338. J. Traube: Molekulargewichtsbest. fester, flüss. u. gelöster Stoffe.

**Berlin-Charlottenburg. Techn. Hochschule. Photochem. Laboratorium.**

1893. 5, 42. O. Vogel: Spektralanalytische Mineraluntersuchungen.

**Berlin-Charlottenburg. Techn. Hochschule. Physik.-chem. Institut.**

1903. 34, 413. J. Traube: Physikalische Eigenschaften der Elemm. vom Standpunkte der Zustandsgleichung.  
 1903. 37, 225. J. Traube: Theorie des kritischen Zustandes. Verschiedenheit der gasförmigen u. flüssigen Materie.  
 1904. 38, 399. J. Traube: Theorie d. kritischen Zustandes. Verschiedenheit d. gasförmigen u. flüssigen Materie.  
 1904. 38, 410. S. Motylewski: Kapillaritätskonst. u. spes. Gewichte v. Salzen bei ihrem Smp., u. Meth. einer kapillaren Löslichkeitsbest.  
 1904. 40, 110. J. Hausmann: Niederschlagsbildg. in Gallerten (J. Traube).  
 1904. 40, 372. J. Traube: Eigenschaften d. Stoffe als Funktionen d. Atom- u. Molekularräume, Systematik d. Elemm.

**Berlin-Lichterfelde. Kgl. Materialprüfungsamt.**

1904. 39, 1. E. Heyn: Kupfer u. Sauerstoff.  
 1905. 45, 52. E. Heyn u. O. Bauer: Kupfer-Zinn-Sauerstoff.

**Berlin-Wilmersdorf. Laboratorium von Prof. van't Hoff.**

1898. 18, 1. J. H. van't Hoff: Über die wachsende Bedeutung d. anorgan. Chemie (Vortrag auf d. 70. Naturforscherversammlung).



**Berlin-Wilmersdorf. Laboratorium von Prof. van't Hoff.**

1901. **27**, 442. W. Meyerhoffer u. F. G. Cottrell: Ein saures Tripelsalz.  
 1903. **34**, 145. W. Meyerhoffer: Tetragene Doppelsalze.  
 1905. **47**, 244. J. H. van't Hoff: Zur Bildg. ozeanischer Salzablagerungen

**Bern. Anorgan. Laboratorium d. Universität.**

1895. **9**, 418. F. W. Schmidt: Verb. v. Quecksilbercyanid m. Silbernitrat.  
 1900. **24**, 65. C. Friedheim u. M. Samelson: Molybdänsäuremanganite. I.  
 1903. **35**, 66. F. Ephraim: Einw. v. Chlorwasserstoffsäure auf Vanadinsäure (C. Friedheim).  
 1903. **35**, 71. F. Ephraim: Darst. chlorhaltiger Doppelverb. d. Vanadin-pentoxydes.  
 1903. **35**, 80. F. Ephraim: Konstit. d. Vanadindoppelfluoride.  
 1905. **44**, 185. F. Ephraim: Natriumamid.  
 1905. **45**, 386. C. Friedheim, W. H. Henderson u. A. Pinagel: Die Trenng. v. Wolframtrioxyd u. Siliciumdioxyd.  
 1905. **45**, 410. C. Friedheim u. A. Pinagel: Die angebliche Flüchtigkeit d. Siliciumdioxyds im Momente seiner Abscheidung durch starke Säuren.

**Bernburg (Anhalt).**

1903. **37**, 164. M. Schlötter: Redukt. v. Alkalibromaten m. Hydrazin- u. Hydroxylaminsulfat.  
 1903. **37**, 172. M. Schlötter: Gasvolumetrische Best. v. Bromaten.  
 1904. **38**, 184. M. Schlötter: Die Redukt. v. Alkalijodaten u. -chloraten m. Hydrazinsulfat.  
 1905. **45**, 270. M. Schlötter: Überführung d. Kaliumchlorats in das Kaliumjodat durch Jod.

**Bonn.**

1895. **10**, 415. G. Brügelmann: Darst. v. kryst. Kalk u. Strontian.

**Bonn. Chem. Institut d. Universität.**

1905. **45**, 89. H. Wolff: Einige Salze d. Ceriums.

**Bordeaux. Universitätslaboratorium f. anorgan. Chemie.**

1897. **15**, 278. M. Vèzes: Additionsverb. v.  $Pt^{II}$  u.  $Pt^{IV}$ .  
 1899. **20**, 230. M. Vèzes: Die Verflüchtigung d. Osmiums.  
 1902. **32**, 464. M. Vèzes u. J. Labatut: App. z. Darst. v. reinem Wasserstoff.

**Braunschweig. Elektrochem. Laboratorium d. Techn. Hochschule.**

1899. **20**, 458. G. Bodländer: Die Elektroaffinität (m. R. Abegg-Breslau).  
 1902. **31**, 1. G. Bodländer u. O. Storbeck: Zur Kenntnis d. Cuproverb. I.  
 1902. **31**, 458. G. Bodländer u. O. Storbeck: Beiträge z. Kenntnis d. Cuproverb. II.  
 1902. **32**, 285. G. Bodländer: Elektrolyse geschm. Salze.  
 1903. **34**, 180. G. Bodländer: Problem d. Systematisierung d. anorgan. Verb. (m. R. Abegg-Breslau).  
 1904. **39**, 197. G. Bodländer u. W. Eberlein: Einige komplexe Silbersalze.  
 1904. **41**, 193. R. Lucas: Gleichgew. v. Silbersalzen (G. Bodländer).  
 1904. **41**, 337. F. Kunschart: Unters. komplexer Zinksalze (G. Bodländer).  
 1904. **41**, 359. F. Kunschart: Untersuchungen v. Lösgg. d. Kupfers in Cyan-kalium (G. Bodländer).  
 1905. **43**, 356. H. Grossmann: Die Komplexbildg. d. Quecksilberrhodanids (G. Bodländer).  
 1906. **48**, 112. E. Müller u. A. Scheller: Durch Fluor-, Chlor- u. Bromion bewirkte anomale anodische Polarisation.  
 1906. **50**, 321. E. Müller u. F. Spitzer: Anodische Oxydbildg. u. Passivität.

**Braunschweig. Schule f. Zuckerindustrie. Laboratorium v. Frühling & Schütz.**

1900. **25**, 407. A. Rössing: Polysulfide d. Kupfers.

**Breslau. Agrikulturchem. Versuchstation.**

1895. **10**, 60. H. Neubauer: Phosphorsäurebest. n. d. Molybdänmeth.  
 1899. **22**, 162. H. Neubauer: Zusammensetz. d. Ammoniummagnesiumphosphats.

**Breslau. Kgl. Oberrealschule. Chem. Laboratorium.**

1898. **4**, 186. E. Glatzel: Normale Sulfophosphate.  
 1898. **18**, 420. H. Sommerlad: Sulfoantimonite u. Sulfoarsenite v. Blei, Kupfer u. Silber.  
 1897. **15**, 178. H. Sommerlad: Darst. v. Silbersulfoantimoniten u. -arseniten auf trockenem Wege.  
 1905. **44**, 65. E. Glatzel: Krystallwasserhaltiges normales Natriumsulfo-phosphat.

**Breslau. Universität. Chem. Laboratorium.**

1898. **18**, 77. F. W. Küster: Überführung v. Kaliumbromid u. -jodid in Kaliumchlorid.  
 1898. **18**, 365. F. W. Küster: Umwdlg. d. Schwefels durch Erhitzen.  
 1898. **19**, 81. F. W. Küster: Gleichgewichtserscheinungen b. Fällungsreaktt.  
 1898. **19**, 97. F. W. Küster u. A. Thiel: Best. d. Schwefelsäure b. Gegenwart v. Eisen.  
 1898. **20**, 16. W. Herz: Die Zersetz. v. Eisenacetat ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ).  
 1899. **20**, 459. R. Abegg: Die Elektroaffinität (m. G. Bodländer-Braunschw.).  
 1899. **21**, 248. W. Herz: Gleichgew. zwischen Manganhydroxyd ( $\text{Mn}^{\text{II}}$ ) u. Ammoniumsalzen.  
 1899. **22**, 279. W. Herz: Gleichgew. zwischen Mangansalzen ( $\text{Mn}^{\text{II}}$ ) u. Ammoniak.  
 1899. **23**, 1. W. v. Kowalevsky: Wässr. Zinnchloridlösg. (R. Abegg).  
 1900. **23**, 222. W. Herz: Gleichgew. zwischen Zinkhydroxyd u. Ammoniumsalzen.  
 1900. **23**, 236. R. Abegg u. W. Herz: Analysengang f. Säuren.  
 1900. **24**, 128. W. Herz: Gleichgewichtserscheinung zwischen Cadmiumhydroxyd u. Ammoniumsalzen.  
 1900. **25**, 112. Cl. Immerwahr: Potentiale v. Kupferelektroden.  
 1900. **25**, 155. W. Herz: Aluminate.  
 1900. **25**, 286. W. Gaus: Tension d. Ammoniaks aus wässr. Lösg. (R. Abegg).  
 1900. **25**, 405. R. Abegg u. W. Herz: Berichtigung zu d. systematischen Analysengang d. Anionen.  
 1900. **26**, 90. W. Herz: Einw. v. Methylamin u. Dimethylamin auf Zinksalze.  
 1901. **26**, 847. W. Herz u. K. Drucker: Best. d. Magnesiums durch organ. Basen.  
 1901. **27**, 22. A. Jäger: Verh. v. Schwermetallfluoriden in Lösg.  
 1901. **27**, 810. W. Herz: Quantitative Metallfällungen durch organ. Basen.  
 1901. **27**, 890. W. Herz: Kobaltsulfid.  
 1901. **28**, 97. F. Goldschmidt: Physik.-chem. Studien an wässr. Ammoniaklösgg. (R. Abegg).  
 1901. **28**, 342. W. Herz: Allotrope Modifikationen v. anorgan. Verbb.  
 1901. **28**, 361. K. Drucker: Löslichkeitsverhältnisse v. Silbersulfat u. Merkursulfat.  
 1901. **28**, 474. W. Herz: Hydroxyde v. Zink u. Blei.  
 1902. **30**, 280. W. Herz: Lösl. v. Zinkhydroxyd in Ammoniak u. Ammoniakbasen.  
 1902. **31**, 352. W. Fischer u. W. Herz: Chromhydroxyd.  
 1902. **31**, 454. W. Herz u. W. Fischer: Dialysatorversuche m. Metallhydroxyden u. -sulfiden.  
 1902. **32**, 357. W. Herz: Dialysatorversuche m. Metallhydroxyden.  
 1903. **33**, 140. J. Meyer: Umwdlg. polymorpher Substanzen.  
 1903. **33**, 353. W. Herz: Titrimetrische Best. v. Borsäure u. starken Säuren.  
 1903. **33**, 355. W. Herz: Lösl. v. Borsäure in Salzsäure.  
 1903. **34**, 48. J. Meyer: Hydroschweflige Säure.  
 1903. **34**, 180. R. Abegg: Problem d. Systematisierung d. anorgan. Verbb. (mit G. Bodländer, Braunschweig).  
 1903. **34**, 205. W. Herz: Lösl. d. Borsäure in Säuren.  
 1903. **35**, 129. R. Abegg, C. J. J. Fox u. W. Herz: Borsäure, Fluorkalium, Flußsäure.

**Breslau. Universität. Chem. Laboratorium.**

1903. **36**, 88. F. Goldschmidt: Änderung d. Absorptionskoeffizienten v. Ammoniak in Ws. durch Harnstoff.
1903. **36**, 100. C. Rens: Verbb. v. Metallhaloiden m. organ. Basen.
1903. **36**, 818. J. Meyer: Atomgew. d. Fluors.
1903. **36**, 346. W. Herz: Wismutoxychlorid u. -bromid.
1903. **37**, 177. G. Rudolf: Vergleichende Studien im period. Syst.
1903. **37**, 358. F. Auerbach: Borsäure u. arsenige Säure (R. Abegg).
1904. **38**, 138. W. Herz u. G. Muhs:  
Das Gleichgew.  $\text{Mg(OH)}_2 + 2\text{NH}_4\text{Cl} \rightleftharpoons \text{MgCl}_2 + 2\text{NH}_4\text{OH}$ .
1904. **39**, 115. W. Herz u. G. Muhs: Umsetzung v. Wismutoxyhaloiden u. Kalilauge.
1904. **39**, 381. R. Abegg: Die Valenz u. d. period. Syst.
1904. **40**, 146. A. J. Cox: Basische Quecksilbersalze (R. Abegg).
1904. **41**, 182. W. Bondorff: Komplexe Ammoniakhydroxyde d. Kupfers, Nickels, Cadmiums, Zinks u. Silbers (R. Abegg).
1904. **41**, 815. W. Herz u. M. Knoch: Lösl. in Lösungsmittelgemengen.
1905. **43**, 116. R. Abegg: Bemerkungen z. Valenztheorie.
1905. **43**, 122. R. Abegg: Valensbegriff (mit F. W. Hinrichsen, Aachen).
1905. **43**, 242. J. Meyer: Berechnung d. Atomgeww.
1905. **43**, 251. W. Becker u. J. Meyer: Das Atomgew. d. Siliciums.
1905. **44**, 379. R. Abegg u. J. F. Spencer: Elektroaffinitätsunterschiede d. Wertigkeitsstufen u. ihrer Oxydationsgleichgeww. II.
1905. **45**, 262. W. Herz u. M. Knoch: Lösl. in Lösungsmittelgemengen. II.
1905. **45**, 298. H. Schäfer u. R. Abegg: Die Elektroaffinität d. Anionen. I.
1905. **46**, 174. H. Eggeling u. J. Meyer: Fluoride d. Rubidiums.
1905. **46**, 193. W. Herz u. M. Knoch: Lösl. in Lösungsmittelgemengen. III.
1905. **46**, 406. R. Abegg u. J. F. Spencer: Thalliumoxalate.
1905. **46**, 460. W. Herz u. M. Knoch: Molekulargew. d. Quecksilberjodids.
1905. **47**, 45. J. Meyer: Atomgew. d. Siliciums.
1905. **47**, 281. J. Meyer: Flüchtigkeit v. Indiumoxyd.
1905. **47**, 399. J. Meyer: Eine Modifikation d. Kalomels.
1906. **49**, 341. R. Abegg u. W. Maitland: Die Thalliumjodide, ihre Existenzbedingungen u. ihre Wertigkeit.
1906. **50**, 309. R. Abegg: Fähigkeit d. Elemente z. Bildg. v. Verbb.
1906. **50**, 403. A. Hamburger u. R. Abegg: Die festen Polyjodide d. Alkalien, ihre Stabilität u. Existenzbedingungen bei 25°.

**Brünn. Deutsche techn. Hochschule.**

1902. **32**, 319. C. Frenzel: Wässr. Ammoniaklösgg.
1903. **33**, 117. R. Ehrenfeld: Geschw. d. Reakt. zwischen Kaliumpermanganat u. Oxalsäure.

**Brünn. Deutsche techn. Hochschule. Chem.-technolog. Laboratorium.**

1904. **41**, 68. B. M. Margosches: Beiträge zur Kenntnis d. Silbermonochromats. I.

**Brünn. Deutsche techn. Hochschule. Laboratorium f. allgem. u. analyt. Chemie.**

1904. **38**, 101. J. Habermann: Vorlesungsversuch.
1906. **50**, 318. J. Habermann: Darst. v. Kupferhydroxyd u.  $2\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{Cu(OH)}_2$ .

**Budapest. Kgl. tierärztliche Akademie. Chem. Laboratorium.**

1895. **10**, 387. St. Bugarszky: Quant. Trenng. v. Brom u. Chlor.

**Budapest. Kgl. ungarische Universität. Chem. Institut.**

1900. **25**, 313. E. Ernyei: Tellurwasserstoff.

**Budapest. Kgl. ungarische Universität. II. Chem. Institut.**

1900. **25**, 425. J. Schürger: Calciumamalgam (B. v. Lengyel).
1900. **26**, 438. Z. Halász: Zuverlässigkeit d. Nachw. v. Phosphor nach Blondlot-Dusart (B. v. Lengyel).
1901. **28**, 346. K. Emszt: Silbersubhaloide.
1903. **35**, 93. G. Doby: Einw. v. Calcium auf alkoholisches Ammoniak (B. v. Lengyel).

**Budapest. Polytechnikum.**

1898. **37**, 69. W. Schuller: Destillationen in luftleeren Quarzgefäßen.

**C****Calcutta. Chem. Laboratory of Presidency College.**

1895. **12**, 365. P. C. Ray: Über Quecksilbernitrit. I.  
 1896. **13**, 16. N. Nág: Neue Kobalt- u. Nickelsalze.  
 1896. **13**, 385. J. Bhaduri: Bildg. v. Chloraten aus *Hypo*-Chloriten.  
 1896. **13**, 407. J. Bhaduri: Best. v. freiem Chlor neben *Hypo*-Chlorit.  
 1898. **17**, 1. C. u. J. Bhaduri: Kupfer-Natrium-*hypo*-sulfite (Cu<sup>1</sup>).  
 1901. **27**, 72. P. Muckerji: Nachweis v. freiem Phosphor.  
 1903. **33**, 193. P. Ch. Ray: Konstit. d. Dimerkurammoniumsalsze.  
 1903. **33**, 197. J. Sen: Zersetz. d. Merkurammoniumsalsze (P. Ch. Ray).  
 1903. **33**, 209. P. Ch. Ray: Dimerkurammoniumnitrat.

**Cambridge, Mass. Chem. Laboratory of Harvard College.**

1892. **1**, 150. Th. W. Richards: Atomgew. d. Kupfers.  
 1893. **3**, 441. Th. W. Richards: Atomgewichtsbest. v. Barium. I.  
 1894. **6**, 89. Th. W. Richards: Atomgew. v. Barium. II.  
 1894. **8**, 253. Th. W. Richards: Atomgew. v. Strontium. I.  
 1895. **8**, 413. Th. W. Richards u. H. G. Parker: Einschlufs v. Bariumchlorid durch Bariumsulfat.  
 1895. **10**, 1. Th. W. Richards u. E. F. Rogers: Atomgewichtsbest. v. Zink. I.  
 1896. **13**, 81. Th. W. Richards u. H. G. Parker: Atomgewichtsbest. v. Magnesium.  
 1897. **16**, 167. Th. W. Richards u. A. S. Cushman: Atomgewichtsbest. v. Nickel. I.  
 1897. **16**, 362. Th. W. Richards u. G. P. Baxter: Atomgewichtbest. v. Kobalt. I.  
 1898. **17**, 165. Th. W. Richards: Entwässerungsgeschw. krystallisierter Salze.  
 1897. **17**, 245. Th. W. Richards u. B. S. Merigold: Kupferamminsalsze.  
 1899. **20**, 352. Th. W. Richards u. A. S. Cushman: Atomgewichtsbest. v. Nickel. II.  
 1899. **21**, 250. Th. W. Richards u. G. B. Baxter: Atomgewichtbest. v. Kobalt. II.  
 1899. **22**, 221. Th. W. Richards u. G. B. Baxter: Atomgewichtbest. v. Kobalt. III.  
 1900. **23**, 245. Th. W. Richards u. G. P. Baxter: Atomgew. v. Eisen. Vorläufige Mitteilung.  
 1900. **23**, 333. Th. W. Richards: Best. d. Schwefelsäure in Gegenw. v. Eisen.  
 1901. **23**, 71. Th. W. Richards, C. F. McCaffrey u. H. Bisbee: Okklusion v. Magnesiumoxalat durch Calciumoxalat u. d. Lsgl. v. Calciumoxalat.  
 1902. **29**, 359. Th. W. Richards: Modifikation d. Hempelschen Apparates zur Gasanalyse.  
 1902. **31**, 235. Th. W. Richards u. B. S. Merigold: Atomgew. v. Uran.  
 1902. **31**, 271. Th. W. Richards: Atomgew. v. Calcium.  
 1903. **34**, 353. Th. W. Richards u. E. H. Archibald: Atomgew. v. Cäsium.  
 1904. **38**, 232. G. P. Baxter: Atomgew. v. Eisen. II. Analyse des Ferrobromids.  
 1905. **43**, 14. G. P. Baxter: Atomgew. v. Jod.  
 1905. **44**, 153. G. P. Baxter u. M. A. Hines: Atomgew. v. Cadmium. Analyse v. Cadmiumchlorid.  
 1905. **46**, 36. G. P. Baxter: Atomgew. v. Jod. II.  
 1905. **47**, 56. Th. W. Richards u. R. C. Wells: Atomgew. v. Natrium u. Chlor.

**Cambridge, Mass. Chem. Laboratory of Harvard College.**

1905. 47, 145. Th. W. Richards: Atomgew. v. Strontium. II. Analyse v. Strontiumchlorid.  
 1906. 49, 415. G. P. Baxter, M. A. Hines u. H. L. Frevert: Atomgew. v. Cadmium. II.  
 1906. 50, 889. G. P. Baxter: Atomgewichtsbest. v. Brom.

**Charlottenburg.**

1905. 44, 79. A. Meusser: Lösl. v. Kaliumchlorid, -bromid, -jodid im Wa.  
 1906. 49, 277. G. Bruhns: Titerstellung v. Jod bzw. Thiosulfatlösigg.

**Charlottenburg. Privatlaboratorium.**

1894. 7, 848. P. Schottländer: Ammoniumphosphat.

**Charlottenburg-Berlin.**

1898. 8, 371. B. Kosmann: Entwässerung v. Kupferhydroxyd.

**Charlottenburg s. auch Berlin-Charlottenburg.****Chicago. Kent chemical Laboratory. Anorganische Abteilung.**

1898. 5, 80. E. A. Schneider: Wasserlöslicher Goldpurpur.  
 1898. 5, 84. E. A. Schneider: Eisenoxydphosphat.  
 1894. 7, 339. E. A. Schneider: Kolloidales Silber.  
 1894. 7, 358. E. A. Schneider: Einw. v. Phosphor-3-chlorid auf Magnesiumnitrid.  
 1894. 7, 386. E. A. Schneider: Abscheidung v. Phosphorsäure aus Kalk- u. Eisenphosphaten.  
 1894. 8, 81. E. A. Schneider: Chemie d. Titans.  
 1894. 8, 98. E. A. Schneider: Einw. v. Salzsäure auf Serpentin.

**Chicago. Universitätslaboratorium.**

1898. 5, 92. O. Mühlhäuser: Borcarbid.  
 1898. 5, 105. O. Mühlhäuser: Siliciumcarbid.

**Christiania. Metallurgisches Universitätslaboratorium.**

1899. 20, 238. O. N. Heidenreich: Best. d. Schwefelsäure in Gegenw. v. Eisen.

**Clausthal. Chemisches Laboratorium der Kgl. Bergakademie.**

1899. 21, 78. F. W. Küster u. A. Thiel: Best. der Schwefelsäure b. Gegenw. v. Eisen.  
 1899. 21, 116. F. W. Küster u. A. Thiel: Lösl. d. Hydrate v. Eisen-2-Kalium-2-sulfat ( $\text{Fe}^{II}$ ).  
 1899. 21, 401. F. W. Küster u. A. Thiel: Schmelze v. Natriumhyposulfit.  
 1899. 22, 161. F. W. Küster: Trenng. v. Barium, Strontium, Calcium.  
 1899. 22, 424. F. W. Küster u. A. Thiel: Best. v. Schwefelsäure bei Gegenw. v. Eisen. III.  
 1899. 23, 25. F. W. Küster u. A. Thiel: Potential d. Silbers in Lösgg. v. Silberhalogeniden.  
 1899. 23, 87. F. W. Küster u. F. Crotogino: Potential d. Jodelektrode.  
 1900. 24, 1. A. Thiel: Umkehrbare Elektroden zweiter Art m. gemischten Depolarisatoren (F. W. Küster).  
 1900. 24, 225. F. Crotogino: Oxydationspotentiale (F. W. Küster).  
 1900. 24, 269. Cl. Immerwahr: Potentiale v. Kupferelektroden i. Lösgg. analytisch wichtiger Kupferniederschläge (R. Abegg, Breslau).  
 1900. 25, 319. F. W. Küster u. A. Thiel: Best. d. Schwefelsäure bei Gegenw. v. Eisen. IV.  
 1900. 26, 166. F. W. Küster: Elektrische Anlage d. chem. Laboratoriums.  
 1903. 33, 1. A. Thiel: Best. d. Zinks als Sulfid.  
 1903. 33, 105. F. W. Küster u. G. Dahmer: Einw. v. Schwefelwasserstoff auf Arsentrioxyd in wässr. Lösgg.  
 1903. 33, 129. F. W. Küster u. A. Thiel: Gleichgewichtserscheinungen bei Fällungsreaktt. III. Fällung gemischter Bromid- u. Rhodanidlösigg. durch Silber.  
 1903. 33, 363. F. W. Küster: Wesen d. metastabilen Zustandes.  
 1903. 34, 198. A. Thiel u. A. M. Kieser: Best. v. Zink als Sulfid.

**Clausthal.** Chemisches Laboratorium der Kgl. Bergakademie.

1908. **34**, 410. F. W. Küster u. G. Dahmer: Fällung kolloidaler Arsensulfurlösung.
1908. **35**, 41. F. W. Küster u. A. Thiel: Trennung v. Brom u. Rhodan.
1908. **35**, 48. R. Kremann: Konstitutionsbest. durch qualitative Überführungsversuche.
1908. **35**, 454. F. W. Küster u. M. Grütters: Die Festlegung d. Neutralisationsp. durch Leitfähigkeitsmess.
1908. **36**, 84. A. Thiel: Best. d. Schwefelsäure bei Gegenw. v. Zink.
1908. **36**, 825. F. W. Küster u. M. Grütters: Titrimetrische Best. d. Kaliums als Kalium-Wismutthiosulfat.
1904. **39**, 119. A. Thiel: Studien über d. Indium.
1904. **40**, 280. A. Thiel: Studien über d. Indium.
1904. **41**, 1. F. W. Küster u. R. Kremann: Die Hydrate d. Salpetersäure. Antwort an Herrn Hugo Erdmann.
1904. **41**, 474. F. W. Küster: Die Darst. v. reinem Natriumhydroxyd f. d. Laboratoriumsgebrauch.
1904. **42**, 225. F. W. Küster, M. Grütters u. W. Geibel: Festlegung d. Neutralisationsp. durch Leitfähigkeitsmess.
1904. **42**, 458. F. W. Küster, Franke u. Geibel: Beiträge z. Schwefelsäurekontaktverfahren.
1905. **43**, 58. F. W. Küster u. E. Heberlein: Polysulfide. I.
1905. **43**, 848. F. W. Küster u. G. Dahmer: Lösl. v. Bariumsulfat.
1905. **43**, 850. F. W. Küster u. S. Münch: Darst. absoluter Salpetersäure.
1905. **43**, 878. F. W. Küster u. S. Münch: Dichtebest. m. d. Pipette u. d. Einstellen titrimetrischer Lösung.
1905. **44**, 481. F. W. Küster: Polysulfide. II.
1906. **48**, 297. W. Biltz u. E. Wilke-Dörfurt: Sulfide d. Rubidiums u. Cäsiums.
1906. **50**, 67. W. Biltz u. E. Wilke-Dörfurt: Sulfide d. Rubidiums u. Cäsiums.

**Cleveland, Ohio.**

1906. **50**, 382. O. F. Tower: Lösl. v. Stickoxyd u. Luft in Schwefelsäure.

**D****Danzig-Langfuhr.** Anorg. u. elektrochem. Laboratorium der Kgl. techn. Hochschule.

1905. **47**, 190. O. Ruff u. K. Stäuber: Das Nitrosylfluorid.

**Darmstadt.** Chem.-techn. Institut der techn. Hochschule.

1908. **33**, 160. F. Winteler: Bildg. d. Chlorkalks.
1906. **46**, 856. J. D'Ans, L. D'Arcy Shepherd u. P. Günther: Saure Sulfate. I.

**Darmstadt.** Privatlaboratorium.

1893. **6**, 1. C. Böttinger: Reinigung v. Thoroxyd.

**Derpat.** Mineralog. Universitätsinstitut.

1892. **2**, 65. J. Thugutt: Mineralchemische Studien (J. Lemberg).

**Derpat.** Universitätslaboratorium.

1897. **15**, 319. H. Baron Buxhoevden u. G. Tammann: Die Hydrate d. Platin-Magnesium-4-cyanids ( $Pt^{IV}$ )
1897. **15**, 329. G. Berg: Titansäureäpfelsäure (G. Tammann).
1908. **35**, 187. N. V. Kultascheff: Smpp. v. Calciumsilikat, Natriumsilikat u. ihren Mischungen (G. Tammann).

**Dresden.** Techn. Hochschule. Anorg. Laboratorium.

1892. **3**, 193. W. Hempel: Natriumperoxyd in d. Analyse.
1894. **6**, 310. C. v. Woyczynski: Künstliche barium- u. strontiumhaltige Apatite u. Thomasschlacken (W. Hempel).
1895. **10**, 309. F. Förster: Kupferzinnlegierungen.

**Dresden. Techn. Hochschule. Anorg. Laboratorium.**

1895. 11, 73. W. Hempel u. H. Thiele: Atomgewichtsbest. v. Kobalt.  
 1896. 14, 106. F. Förster u. O. Seidel: Elektrolyse v. Kupfersulfatlösgg.  
 1897. 15, 71. F. Förster: Elektrolyt. Darst. v. Thallium.  
 1897. 16, 22. W. Hempel: Anw. v. Natrium, Magnesium u. Aluminium in d. qual. Analyse.  
 1898. 20, 1. W. Hempel u. W. Scheffler: Best. v. Fluor neben Kohlen-2-oxyd u. d. Fluorgehalt v. Zähnen.  
 1899. 21, 19. W. Hempel: Absorption d. Stickstoffes.  
 1899. 22, 1. F. Förster: Theorie d. elektrolytischen Bildg. v. Chlorat u. Hypo-chlorit.  
 1899. 22, 33. E. Müller: Bildg. v. Chlorat u. Hypo-chlorit durch Elektrolyse v. Chloridlösg. (F. Förster).  
 1899. 22, 158. E. Graefe u. M. Eckardt, Darst. v. Cäsium.  
 1899. 23, 32. W. Hempel u. v. Haasy: Darst. v. amorphem Silicium, Siliciumsulfid usw.  
 1899. 23, 158. F. Förster u. F. Jorre: Elektrolyse v. Alkalichloridlösg. m. Diaphragma.  
 1900. 23, 378. M. Eckardt u. E. Graefe: Physik. Verh. d. Cäsiums.  
 1900. 26, 1. E. Müller: Kathodische Polarisation u. Depolarisatoren.  
 1902. 31, 445. W. Hempel: Analyse d. Gase durch Verbrennung.

**Dresden. Privat.**

1895. 10, 148. J. Schulze: Chromate u. 2Chromate v. Schwermetallen (Eilhard Mitscherlich-Berlin 1862).

**Düsseldorf.**

1902. 31, 146. J. Schmidt: Berechnung d. Atomgeww.

**Düsseldorf. Laboratorium der Firma E. Liesegang.**

1906. 48, 364. R. E. Liesegang: Geschichtete Strukturen.

**Durham, N. H. New Hampshire College.**

1904. 40, 400. Ch. L. Parsons: Atomgew. v. Beryllium.  
 1904. 42, 250. Ch. L. Parsons: Gleichgew.  $\text{BeO} - \text{SO}_2 - \text{H}_2\text{O}$ .  
 1905. 46, 215. Ch. L. Parsons: Atomgew. v. Kohle u. Beryllium.  
 1906. 49, 178. Ch. L. Parsons u. W. O. Robinson: Gleichgew.: Beryllium-oxyd-Oxalsäure-Ws.

**E****Ekaterinoslaw. Analyt. Laboratorium d. höheren Bergschule.**

1903. 35, 329. N. Averkieff: Fällung kryst. Goldes durch Formaldehyd.

**Erlangen. Chem. Laboratorium d. Kgl. Universität.**

1902. 31, 331. A. Gutbier: Verbb. d. Tellurs m. Wismut u. d. quantitative Trenng. beider Elemm.  
 1902. 31, 340. A. Gutbier: Salze d. Tellursäure.  
 1902. 31, 448. A. Gutbier: Das fl. Hydrosol d. Goldes.  
 1902. 32, 31. A. Gutbier: Tellur.  
 1902. 32, 51. A. Gutbier: Kolloidales Tellur.  
 1902. 32, 91. A. Gutbier: Nachtrag zu „Über kolloidales Tellur“.  
 1902. 32, 92. A. Gutbier u. G. Hüller: Quantitative Trenng. d. Zirkons vom Eisen.  
 1902. 32, 96. A. Gutbier u. F. Flury: Tellursäure.  
 1902. 32, 106. A. Gutbier: Fl. Hydrosol d. Selens.  
 1902. 32, 108. A. Gutbier u. F. Flury: Verbb. d. Tellurs m. Jod.  
 1902. 32, 257. A. Gutbier: Einw. v. Phenylhydrazin auf d. Sauerstoffverbb. d. Selens u. d. Tellurs.  
 1902. 32, 260. A. Gutbier: Quantitative Trennungsmeth. d. Tellurs v. Antimon.  
 1902. 32, 272. A. Gutbier u. F. Flury: Verbb. v. Schwefel u. Tellur.  
 1902. 32, 292. A. Gutbier: Kolloidale Sulfide.  
 1902. 32, 295. A. Gutbier: Best. d. Tellurs m. unterphosphoriger Säure.

**Erlangen.** Chem. Laboratorium d. Kgl. Universität.

1902. **32**, 347. A. Gutbier: Anorgan. Kolloide.  
 1903. **34**, 448. A. Gutbier u. E. Rohn: Gewichtsanalytische Best. d. Selens.  
 1903. **34**, 455. E. Jordis: Kieselsäure.  
 1903. **35**, 16. E. Jordis u. E. H. Kanter: Kieselsäure. II. (Kolloidal gelöste Kieselsäure.)  
 1903. **35**, 82. E. Jordis u. E. H. Kanter: Silikate. I.  
 1903. **35**, 148. E. Jordis u. E. H. Kanter: Silikate II.  
 1903. **35**, 386. E. Jordis u. E. H. Kanter: Silikate. III. Zersetz. v. Erdalkalisilikaten durch Ws.  
 1903. **36**, 802. A. Gutbier u. C. Trenkner: Best. d. Eisens neben Zirkon nach Rivot.  
 1903. **37**, 152. A. Gutbier u. F. Flury: Verh. d. Tellurverbb. beim Erhitzen m. Chlorammonium.  
 1904. **38**, 256. A. Gutbier u. F. Flury: Berichtigung zu **32**, 272.  
 1904. **39**, 112. A. Gutbier u. F. Resenscheck: Das fl. Hydrosol d. Goldes.  
 1904. **39**, 257. A. Gutbier: Best. d. Eisens neben Zirkon nach Rivot. Erklärung an Herrn Karl Daniel.  
 1904. **40**, 260. A. Gutbier u. W. Wagenknecht: Einw. v. Hydroperoxyd auf Tellurdioxyd.  
 1904. **40**, 264. A. Gutbier u. F. Resenscheck: Verh. d. Tellursäure bei d. Elektrolyse; neue Modifikation d. kolloidalen Tellurs.  
 1904. **41**, 61. A. Gutbier: Reakt. d. Cyankaliums.  
 1904. **41**, 291. A. Gutbier, G. Metzner u. J. Lohmann: Best. d. Selens.  
 1904. **41**, 448. A. Gutbier: Verwendbarkeit d. phosphorigen Säure zur quantitativen Best. v. Selen u. Tellur.  
 1904. **42**, 174. A. Gutbier u. F. Resenscheck: Einw. v. Hydroperoxyd auf d. Tellur.  
 1904. **42**, 177. A. Gutbier: Kolloidales Tellur. IV.  
 1904. **42**, 325. A. Gutbier u. J. Lohmann: Einw. v. Schwefelwasserstoff auf selenige Säure. I. Lichtempfindlichkeit d. Schwefelselens.  
 1904. **42**, 418. E. Jordis u. E. H. Kanter: Silikate. IV.  
 1905. **43**, 48. E. Jordis u. E. H. Kanter: Silikate. V.  
 1905. **43**, 314. E. Jordis u. E. H. Kanter: Silikate. VI.  
 1905. **43**, 384. A. Gutbier u. J. Lohmann: Einw. v. Schwefelwasserstoff auf selenige Säure. II.  
 1905. **43**, 410. E. Jordis: Geschichte d. Erdalkalisilikate.  
 1905. **44**, 200. E. Jordis: Kieselsäure. III.  
 1905. **44**, 225. A. Gutbier u. G. Hofmeier: Zur Kenntnis anorgan. Kolloide.  
 1905. **45**, 77. A. Gutbier u. G. Hofmeier: Kolloidales Silber.  
 1905. **45**, 166. A. Gutbier u. C. Trenkner: Halogenverbb. d. Rutheniums.  
 1905. **45**, 243. A. Gutbier u. F. Ransohoff: Verbb. d. Rutheniums m. Sauerstoff.  
 1905. **45**, 362. E. Jordis: Silikatanalyse. I.  
 1905. **47**, 28. A. Gutbier, A. Krell u. R. L. Janssen: Palladium.  
 1905. **47**, 180. E. Jordis u. W. Ludewig: Silikatanalyse. II.  
 1906. **48**, 162. A. Gutbier u. R. Bünz: Peroxyde d. Wismuts. I. Die sogen. „Wismutsäure“ u. d. sogen. „Wismuttetroxyddihydrat“.  
 1906. **48**, 294. A. Gutbier u. R. Bünz: Peroxyde d. Wismuts. II. „Kaliumwismutat“.  
 1906. **49**, 432. A. Gutbier u. R. Bünz: Peroxyde d. Wismuts. III. Das sogen. „wasserfreie Wismuttetroxyd“.  
 1906. **50**, 210. A. Gutbier u. R. Bünz: Wismutperoxyde. IV.

**F****Florenz.** Laboratorio di chimica farmaceutica del R. Istituto Superiore.

1894. **8**, 115. A. Piccini: Chromchlorid-6-Hydrat in Lösg.  
 1895. **10**, 66. G. Marchetti: Kaliumdoppelfluoride u. -doppelpoxyfluoride.



**Florenz. Laboratorio di chimica farmaceutica del R. Istituto Superiore.**

1895. **10**, 488. A. Piccini: Einw. v. Wasserstoff-per-oxyd auf Fluoride u. Oxyfluoride. III.  
 1895. **11**, 106. A. Piccini: Alaune v. 2-Vanadium-3-oxyd.  
 1896. **12**, 169. A. Piccini: Bezz. d. Per-Oxyde im periodischen System.  
 1896. **13**, 441. A. Piccini: Vanadiumalaune. II.  
 1898. **17**, 855. A. Piccini: Titanalaune ( $Ti^{III}$ ).  
 1898. **19**, 204. A. Piccini: Vanadiumverbb. ( $V^{II}$ ).  
 1898. **19**, 295. A. Piccini: Stellung d. inaktiven Luftbestandteile im period. System.  
 1898. **19**, 806. E. Polidori: Hydrat d. Titan-3-chlorids ( $Ti^{III}$ ).  
 1898. **19**, 808. A. Cioci: Vanadium-3-Alkalirhodanide ( $V^{III}$ ).  
 1898. **19**, 891. G. Marchetti: 3-Molybdän-8-oxyd-6-Hydrat.  
 1898. **19**, 894. A. Piccini u. N. Briszi: Verbb. v.  $V^{III}$ .  
 1898. **20**, 12. A. Piccini: Manganäsium-2-sulfat-12-Hydrat ( $Mn^{III}$ ).  
 1899. **20**, 452. L. Marino: Oxydationswirkung d. Hydroxylamins.  
 1901. **27**, 62. A. Piccini u. L. Marino: Alaune d. Rhodiums (Trenng. v. Rhodium u. Iridium).  
 1902. **31**, 451. A. Piccini u. V. Fortini: Thalliumsesequioxidaune.  
 1902. **32**, 55. A. Piccini u. L. Marino: Vanadiumverbb. d. Form  $VX_4$ .  
 1904. **39**, 152. L. Marino: Elektromotorisches Verh. d. Vanadiums.  
 1904. **42**, 213. L. Marino: Iridiumsesequisulfat u. seine Alaune.  
 1906. **50**, 49. L. Marino: Elektrolyt. Darst. v. Vanadiumsalzen ( $V^{II}$ ).

**Florenz. Universitätslaboratorium.**

1894. **7**, 91. H. Schiff: Phosphor-5-chlorid u. Wolframsäure.  
 1905. **43**, 304. H. Schiff: Krystallisiertes Chromphosphat.

**Frankfurt a. M. Chem. Laboratorium des physik. Vereins.**

1902. **32**, 372. H. Geisow u. P. Horkheimer: Quantitative Trenng. d. Eisens v. Zirkon u. d. Superoxyd d. Zirkons.

**Frankfurt a. M. Laboratorium d. Deutschen Gold- u. Silber-Scheide-Anstalt.**

1895. **9**, 31. F. Rössler: Synthese v. Erzminerale u. Metallverbb.  
 1897. **15**, 405. C. Rössler: Platintellurverbb.

**Freiberg (Sachsen).**

1905. **43**, 320. A. Müller: Lösl. v. Metallhydroxyden in Glycerin.

**Freiberg (Sachsen). Laboratorium der Bergakademie.**

1892. **1**, 84. Cl. Winkler: Vorlesungsversuch.  
 1893. **4**, 10. Cl. Winkler: Zerlegbarkeit v. Ni u. Co u. ihre Atomgew.  
 1893. **4**, 462. Cl. Winkler: Atomgew. v. Kobalt.  
 1894. **8**, 1. Cl. Winkler: Atomgew. v. Nickel u. Kobalt.  
 1895. **8**, 291. Cl. Winkler: Atomgew. v. Nickel u. Kobalt.  
 1895. **10**, 222. O. Brunck: Ozonbildung.  
 1898. **17**, 236. Cl. Winkler: Atomgew. v. Nickel u. Kobalt.  
 1905. **47**, 401. O. Bauer: Bariumoxyd u. seine Hydrate.

**Freiburg i. B. Chem. Universitätslaboratorium (Philosoph. Abt.).**

1902. **32**, 359. E. Rupp: Chlorentwickler u. Salzsäureelektrolysat.  
 1902. **32**, 362. E. Rupp u. G. Schaumann: Jodometrische Best. v. Wismut als Chromat.  
 1903. **33**, 156. E. Rupp: Jodometrie d. Thalliums als Chromat.  
 1904. **38**, 107. E. Rupp: Neuer Spektralfammenbrenner.

**G****Genf. Universitätslaboratorium.**

1899. **22**, 285. F. Kehrman u. E. Rüttmann: Wolframsäurearsenata.  
 1904. **39**, 98. F. Kehrman u. B. Flürscheim: Wolframsäuresilikate.

**Gent. Laborat. de chimie générale.**

1895. **10**, 47. A. Vandenbergh: Molybdänoxy-2-hydroxy-2-chlorid ( $Mo^{VI}$ ).

**Gent.** Laborat. de chimie générale.

1895. 11, 385. A. Vandenberghe: Darst. v. reinem Molybdän.

1895. 11, 397. A. Vandenberghe: Einw. v. Gasen a. Molybdän.

**Gießen.** Chem. Laboratorium d. Universität.

1905. 44, 1. J. Schröder: Pyridin als Lösungs- u. Ionisierungsmittel f. anorgan. Metallsalze.

**Göttingen.** Universität. Chem. Institut.

1892. 3, 220. R. Lorenz: Glühofen f. sehr hohe Temp.

1892. 3, 225. R. Lorenz u. F. Heusler: Flüchtigkeit d. Mangans.

1895. 9, 365. R. Lorenz: Darst. v. Zinnbromid ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ ).

1895. 9, 369. R. Lorenz: Die Modifikationen d. Zinnsäure.

1895. 10, 44. R. Lorenz: Darst. v. Zinn-4-chlorid.

1895. 10, 74. R. Lorenz: Umwdlg. v. Chlor in Salzsäure.

1895. 10, 78. R. Lorenz: Elektrolyt. Gewinnung v. Blei u. Zink aus Schmelzen d. Chloride.

1898. 17, 284. W. Kerp: Amalgame. I.

1901. 27, 397. W. Manchot u. J. Herzog: Reaktionsmechanismus bei der Oxydation m. gasförmigem Sauerstoff.

1901. 27, 420. W. Manchot: Sauerstoffaktivierung durch Eisenoxydul.

1902. 30, 118. J. Meyer: Polyhalogenverbb. d. Erdalkalien.

1902. 30, 258. J. Meyer: Zur Kenntnis d. Selens.

1902. 31, 391. J. Meyer: Zur Kenntnis d. Selens.

1904. 40, 218. W. Biltz u. J. A. Clinch: Acetylacetonate.

**Göttingen.** Universität. Institut f. anorgan. Chemie.

1903. 37, 222. W. Guertler: Wismutoxyd.

1903. 37, 303. G. Tammann: Ermittlung d. Zusammensetz. chem. Verbb. ohne Hilfe d. Analyse.

1903. 37, 332. D. P. Smith: Einw. v. Titansäureanhydrid auf Natriumcarbonat.

1903. 37, 448. G. Tammann: Einfl. d. Druckes auf d. Umwandlungstemp. d. Eisens.

1904. 38, 350. E. Brunner: Dichten geschmolzener Salze u. d. chemische Gleichgew. ihrer Mischungen (G. Tammann).

1904. 38, 456. W. Guertler: Sauerstoffentwicklung aus d. Kupfermetaborat.

1904. 39, 187. N. M. v. Wittorf: Wirkung v. Kieselsäureanhydrid auf d. Schmelzen d. Alkalicarbonate.

1904. 40, 54. G. Tammann: Einfl. d. Druckes auf d. Schmelzpunkt d. Zinns u. d. Wismuts.

1904. 40, 225. W. Guertler: Grenzen d. Mischbarkeit v. Borsäureanhydrid u. Boraten im Schmelzfluß.

1904. 40, 268. W. Guertler: Über Entglasung.

1904. 40, 337. W. Guertler: Schmelzpp. d. Mischungen d. alkalischen Erden m. Borsäureanhydrid.

1904. 40, 385. A. Schüller: Natriumamalgame.

1904. 41, 85. N. v. Wittorff: Schmelzpunktsdiagramm d. Gemische v.  $\text{N}_2\text{O}_4$  u.  $\text{NO}$ .

1904. 42, 87. R. Ruer: Verh. einiger Zirkonsalze u. d. Konstit. d. neutralen Zirkonsulfats.

1904. 42, 329. D. G. Gerassimoff: Affinität d. Alkalioxyde zu verschied. Anhydriden.

1904. 42, 353. W. Guertler u. G. Tammann: Legg. d. Kobalts u. Nickels.

1905. 43, 8. K. Hüttner: Die in Mineralien gelösten Gase.

1905. 43, 85. R. Ruer: Bindung d. Chlors in d. kolloidalen Lösgg. d. Metallhydroxyde.

1905. 43, 182. K. Mönkemeyer: Zink-Antimonlegg. (G. Tammann).

1905. 43, 215. K. Hüttner u. G. Tammann: Schmelzpp. u. Umwandlungsp. einiger Salze.

1905. 43, 282. R. Ruer: Metazirkonsäure.

1905. 43, 370. G. Tammann: Wirkung v. Silicium auf Metatitansäurehydrat

**Göttingen. Universität. Institut f. anorg. Chemie.**

1905. 44, 117. G. Grube: Magnesium-Bleilegg. (G. Tammann).  
 1905. 44, 131. K. Hüttner u. G. Tammann: Legg. d. Antimons u. Wismuts.  
 1905. 45, 11. R. Vogel: Gold-Bleilegg.  
 1905. 45, 24. G. Tammann: Anw. d. thermischen Analyse i. abnormen Fällen.  
 1905. 45, 31. M. Levin: Gold-Thalliumlegg. (G. Tammann).  
 1905. 45, 205. W. Guertler u. G. Tammann: Legg. d. Nickels u. Kobalts mit Eisen.  
 1905. 45, 225. G. Grube: Magnesium-Aluminiumlegg. (G. Tammann).  
 1905. 45, 238. M. Levin: Gold-Nickellegg.  
 1905. 46, 49. G. J. Petrenko: Silber-Aluminiumlegg.  
 1905. 46, 60. R. Vogel: Gold-Zinnlegg.  
 1905. 46, 76. G. Grube: Legg. d. Magnesiums m. Zinn u. Thallium (G. Tammann).  
 1905. 46, 94. C. H. Mathewson: Verbb. v. Natrium m. Zinn (G. Tammann).  
 1905. 46, 415. K. Mönkemeyer: Tellur-Wismut.  
 1905. 46, 449. R. Ruer u. M. Levin: Zirkonschwefelsäuren.  
 1905. 46, 456. R. Ruer: Zirkonoxychlorid als Mittel z. Nachw. d. Zirkonerde.  
 1905. 47, 186. M. Levin u. G. Tammann: Mangan-Eisenlegg.  
 1905. 47, 168. W. Guertler u. G. Tammann: Verbb. d. Eisens m. Silicium.  
 1905. 47, 289. G. Tammann: Anw. d. therm. Analyse. III.  
 1906. 48, 53. G. Tammann: Aluminium-Antimonlegg.  
 1906. 48, 185. F. Doerinckel: Legg. d. Thalliums m. Kupfer u. Aluminium (G. Tammann).  
 1906. 48, 191. C. H. Mathewson: Natrium-Aluminium-, Natrium-Magnesium- u. Natrium-Zinklegg. (G. Tammann).  
 1906. 48, 319. R. Vogel: Gold-Zinklegg.  
 1906. 48, 333. R. Vogel: Gold-Cadmiumlegg.  
 1906. 48, 847. G. J. Petrenko: Silber-Zinklegg.  
 1906. 49, 58. K. Lossew: Legg. d. Nickels m. Antimon (G. Tammann).  
 1906. 49, 72. G. Grube: Legg. d. Magnesiums m. Cadmium, Zink, Wismut u. Antimon (G. Tammann).  
 1906. 49, 98. W. Guertler u. G. Tammann: Silicide d. Nickels.  
 1906. 49, 113. G. Tammann: Fähigkeit d. Elemm., miteinander Verbb. zu bilden.  
 1906. 49, 301. R. Sahmen: Kupfer-Cadmiumlegg. (G. Tammann).  
 1906. 49, 311. A. G. C. Gwyer: Aluminium-Wismut u. Aluminium-Zinnlegg.  
 1906. 49, 320. W. Treitschke u. G. Tammann: Zustandsdiagramm v. Eisen u. Schwefel.  
 1906. 49, 365. R. Ruer: Bleioxychloride.  
 1906. 50, 117. F. Doerinckel: Verbb. d. Mangans m. Silicium (G. Tammann).  
 1906. 50, 127. R. S. Williams: Antimon-Thalliumlegg.  
 1906. 50, 133. G. J. Petrenko: Legg. d. Silbers m. Thallium, Wismut u. Antimon.  
 1906. 50, 145. R. Vogel: Legg. d. Goldes m. Wismut u. Antimon.  
 1906. 50, 171. C. H. Mathewson: Natrium-Blei-, Natrium-Cadmium-, Natrium-Wismut- u. Natrium-Antimonlegg.  
 1906. 50, 217. W. Treitschke: Antimon-Cadmiumlegg.  
 1906. 50, 244. H. E. Boeke: Verh. v. Barium- u. v. Calciumcarbonat bei hohen Tempp.  
 1906. 50, 265. R. Ruer: Modifikationen d. Bleioxyds.  
 1906. 50, 355. H. E. Boeke: Mischkryst. v. wasserfreiem Natriumsulfat-molybdänat u. wolframat.

**Göttingen. Universität. Institut f. physik. Chemie.**

1896. 12, 272. R. Lorenz: Zersetzungsspanng. v. geschm. Zinkchlorid.  
 1896. 12, 329. R. Lorenz: Zwillingselemm.  
 1896. 12, 393. R. Lorenz: Elektrochem. Darst. v. Kalium-per-manganat.  
 1896. 12, 396. R. Lorenz: Elektrochem. Darst. v. Kalium-2chromat.  
 1896. 12, 436. R. Lorenz: Elektrochem. Darst. v. Metallhydroxyden.

**Göttingen.** Universität. Institut f. physik. Chemie.

1896. **12**, 442. R. Lorenz: Elektrochem. Darstellungsmeth. v. Metallsulfiden.  
 1896. **14**, 145. St. Bugarszky: Änderung d. freien Energie bei Bildg. unlöslicher Quecksilberverbb. (W. Nernst).  
 1896. **14**, 251. F. W. Küster: Die Einheit d. Atomgeww.  
 1898. **17**, 327. H. F. Fernau: Konstit. v. Bleisalzen in wässr. Lsgg.  
 1899. **21**, 271. H. Specketer: Quantitative elektrolyt. Trenng. d. Halogene (W. Nernst).  
 1900. **25**, 157. K. Hellwig: Komplexe Silbersalze.  
 1900. **25**, 273. C. C. Garrard: Zersetzungsspann. geschm. u. fester Elektrolyte (W. Nernst).  
 1900. **25**, 480. A. Coehn: Ammoniumamalgam.  
 1900. **26**, 129. C. L. v. Ende: Verh. v. Bleisalzen in Lsgg. (W. Nernst u. G. Bodländer).  
 1900. **26**, 316. E. Abel: Gleichgew. zwischen verschiedenen Oxydationsstufen desselben Metalles (W. Nernst).  
 1902. **29**, 896. C. Fredenhagen: Theorie d. Oxydations- u. Reduktionsketten (W. Nernst).  
 1902. **29**, 459. K. Drucker: Auflösungs-geschw.  
 1902. **30**, 406. E. Bose: Bemerkungen zu der Arbeit des Herrn V. Czepinski. Einige Messungen an Gasketten.  
 1902. **31**, 186. V. Rothmund: Bildg. v. Calciumcarbid.  
 1903. **33**, 9. A. Coehn u. M. Gläser: Über d. Bildg. v. Metalloxyden.  
 1903. **33**, 25. F. W. Skirrow: Oxydation durch elektrolytisch abgeschiedenes Fluor.  
 1903. **34**, 86. A. Coehn u. Y. Osaka: Über Bildg. v. Metalloxyden. II.  
 1903. **34**, 1. K. Bornemann: Zur Kenntnis d. Wasserstoffsuperoxyds (W. Nernst u. A. Coehn).  
 1903. **36**, 1. F. Glaser: Redukt. v. Metalloxyden im Wasserstoffstrom (W. Nernst).  
 1903. **36**, 355. L. Graefenberg: Beiträge z. Kenntnis d. Ozons (W. Nernst).  
 1903. **36**, 403. R. Kremann: Einfl. d. Natur d. Elektrolyten u. d. Elektrodenmaterials auf d. Ozonbildg.  
 1904. **38**, 198. A. Coehn u. W. Kettembeil: Elektrolytische Trenng. d. Erdalkalimetalle.  
 1904. **38**, 213. W. Kettembeil: Zur Kenntnis d. Amalgame (A. Coehn).  
 1904. **38**, 307. G. Pickel: Die Einw. v. Ozon auf Wasserstoff (W. Nernst).  
 1904. **41**, 249. A. Siemens: Elektrolytische Abscheidung wasserzersetzender Metalle aus ihren Salzlsgg. (A. Coehn).  
 1904. **42**, 203. St. Jahn: Zur Kenntnis d. Ozons (W. Nernst).  
 1905. **44**, 237. M. Bose: Zersetzungsavorgänge an d. Anode bei einigen Thallium-, Wismut- u. Silbersalzen.  
 1905. **45**, 116. K. Finckh: Ermittlung chem. Gleichgeww. aus Explosionsvorgängen. I. (W. Nernst).  
 1905. **45**, 126. W. Nernst: Ermittlung chem. Gleichgeww. aus Explosionsvorgängen. II.  
 1905. **45**, 275. O. Brill: Dissoziation d. Carbonate d. Erdalkalien u. d. Magnesiumcarbonats (W. Nernst).  
 1905. **47**, 464. O. Brill: Atomgewichtsbest. v. seltenen Erden.  
 1906. **48**, 260. St. Jahn: Zur Kenntnis d. Ozons (W. Nernst).  
 1906. **50**, 82. F. Dolezalek u. K. Finckh: Thermodynamik d. heterog. hydrolyt. Gleichgew.

**Gothenburg.** Polytechnikum.

1894. **6**, 45. H. G. Söderbaum: Konstit. d. Platinoxalate.

**Grinnel, Iowa.** Iowa College.

1896. **13**, 73. S. W. Hendrixson: Beeinflussung d. Verteilungskoeffizienten durch d. Dissoziationsgrad (W. Nernst, Göttingen).

**Groningen.** Reichelandschaftliche Versuchsstation.

1904. **42**, 127. B. Sjollemma: Redukt. v. Perchlorat auf nassem Wege.

## H

**Haag. Privatlaboratorium.**

1892. **3**, 252. J. W. Retgers: Lösl. v. Quecksilberjodid in Methylenjodid.  
 1893. **3**, 348. J. W. Retgers: Lösl. v. Jodiden u. Metalloiden in Methylenjodid.  
 1893. **3**, 399. J. W. Retgers: Roter Phosphor ist nicht amorph.  
 1893. **4**, 408. J. W. Retgers: Sublimationsprodukte d. Arsens.  
 1893. **5**, 211. J. W. Retgers: Umwdlg. d. gelben in roten Phosphor.  
 1894. **6**, 317. J. W. Retgers: Gelbes Arsen.  
 1894. **7**, 265. J. W. Retgers: Darst. v. Phosphorwasserstoff.  
 1896. **12**, 98. J. W. Retgers: Stellung d. Tellurs in period. Syst.

**Halle a. S. Chem. Laboratorium d. Landwirtsch. Institutes d. Universität.**

1897. **15**, 412. P. Rohland: Verh. einiger Salze d. Platinwasserstoffsäure.  
 1898. **16**, 305. P. Rohland: Verh. einiger Platinmetallechloride ( $Pt^{IV}$ ). II.  
 1898. **18**, 322. P. Rohland: Reakt. in Methylalkohol u. Aceton.  
 1898. **18**, 327. P. Rohland: Lösungsdruck v. Halogeniden.

**Halle a. S. Universitätslaboratorium.**

1898. **18**, 48. H. Erdmann u. P. Köthner: Beobachtungen über Acetylen.  
 1902. **30**, 130. P. Ferchland: Lösl. v. Kaliumhydroxyd in Ws.  
 1903. **34**, 403. P. Köthner: Das wahrscheinliche Atomgew. d. Tellurs u. über Atomgewichtsrechnungen überhaupt.  
 1905. **45**, 78. C. Tubandt: Zur Kenntnis d. Nickelisalze.  
 1905. **45**, 368. C. Tubandt: Alkalische Kobaltoxydullösung.

**Halle a. S. Unterrichtslaboratorium f. angewandte Chemie.**

1901. **27**, 127. H. Erdmann: Einheit d. Atomgeww.

**Hamburg.**

1893. **5**, 325. H. Krüss: Kolorimeter.  
 1895. **10**, 31. G. u. H. Krüss: Quantitative Spektralanalyse.

**Hamburg. Laboratorium d. Oberrealschule vor dem Holstentore.**

1906. **49**, 362. L. Doermer: Struktur d. elektrolyt. Calciums.

**Hannover. Anorgan. Laboratorium der Techn. Hochschule.**

1893. **5**, 278. K. Kraut: Verflüchtigung d. Ammoniumchlorids.  
 1894. **7**, 392. K. Kraut: Ammoniumphosphat.  
 1896. **13**, 1. K. Kraut: Zinkcarbonat.  
 1896. **13**, 229. K. Seubert: Einheit d. Atomgeww.  
 1903. **33**, 246. K. Seubert: Stellung d. Tellurs im natürlichen Syst. d. Elemm.  
 1903. **35**, 45. K. Seubert: Bericht d. Internat. Atomgewichtsausschusses v. 1903.  
 1903. **35**, 205. K. Seubert: Das wahrscheinliche Atomgew. d. Tellurs u. über Atomgewichtsberechnungen überhaupt.  
 1906. **50**, 58. K. Seubert u. J. Carstens: Reakt. zwischen Chromsäure u. Jodwasserstoffsäure.

**Heidelberg. Universitätslaboratorium.**

1892. **1**, 144, 245. P. Jannasch u. K. Aschoff: Trenng. v. Brom, Chlor u. Jod.  
 1892. **1**, 248. P. Jannasch u. K. Aschoff: Trenng. v. Chlor u. Jod durch Thalliumsulfat.  
 1892. **2**, 1. F. Freyer u. V. Meyer: Sdpp. anorgan. Halogenide.  
 1892. **2**, 7. R. P. Phookan: Verdampfungs-geschw. in verschiedenen Atmosphären (V. Meyer).  
 1893. **5**, 8. P. Jannasch u. K. Aschoff: Best. v. Brom in Salzsäure.  
 1893. **5**, 69. R. D. Phookan: Verdampfungs-geschw. (V. Meyer).  
 1893. **5**, 283. P. Jannasch, J. Locke u. J. Lesinski: Thoriumverb. b.  
 1894. **6**, 57. P. Jannasch u. J. Locke: Zusammensetz. d. Axinita.  
 1894. **6**, 72. P. Jannasch: Aufschluß v. Silikaten unter Druck durch konz. Salzsäure.

**Heidelberg. Universitätslaboratorium.**

1894. **6**, 168. P. Jannasch u. J. Locke: Wasserbest. im Topas.  
 1894. **6**, 174. P. Jannasch u. J. Locke: Wasserbest. in hygroskopischen Substanzen.  
 1894. **6**, 308. P. Jannasch: Best. v. Schwefel u. Arsen in Sulfiden.  
 1894. **6**, 321. P. Jannasch u. J. Locke: Chem. Untersuchung d. Topases.  
 1894. **7**, 92. P. Jannasch u. J. Locke: Fluorfreier Humit.  
 1894. **7**, 154. P. Jannasch u. J. Locke: Analyse eines Apatits.  
 1894. **7**, 345. J. Locke: Thoriummetaoxyd (P. Jannasch).  
 1895. **8**, 302. P. Jannasch u. A. Röttgen: Metalltrenng. durch Wasserstoff-per-oxyd. X.  
 1895. **8**, 352. P. Jannasch u. P. Weingarten: Best. v. Ws. in Silikaten.  
 1895. **8**, 356. P. Jannasch u. P. Weingarten: Zusammensetz. d. Vesuvians.  
 1895. **8**, 364. P. Jannasch: Aufschluß v. Silikaten m. Bleicarbonat.  
 1895. **9**, 194. P. Jannasch, Ed. Rose u. R. Niederhofheim: Metalltrenngg. in Brom-Kohlensäurestrom. V.  
 1895. **9**, 267. P. Jannasch u. A. Röttgen: Best. v. Fluor.  
 1895. **9**, 274. P. Jannasch u. F. Schmitt: Metalltrenng. im Chlorwasserstoffstrom. II.  
 1895. **10**, 398. P. Jannasch u. E. v. Cloedt: Metalltrenng. durch alkalisches Wasserstoff-per-oxyd.  
 1895. **10**, 405. P. Jannasch u. E. v. Cloedt: Trenng. d. Mangan v. Zink durch Wasserstoff-per-oxyd.  
 1895. **10**, 408. P. Jannasch u. H. Kammerer: Metalltrenng. durch alkal. Wasserstoff-per-oxyd. XIV.  
 1895. **11**, 37. P. Jannasch u. P. Weingarten: Best. d. Ws. in Silikaten.  
 1895. **11**, 40. P. Jannasch u. P. Weingarten: Zusammensetz. u. Konstit. d. Vesuvian u. Wiluit.  
 1896. **12**, 124. P. Jannasch u. H. Lehnert: Quantit. Metalltrenng. durch Wasserstoff-per-oxyd. XV.  
 1896. **12**, 129. P. Jannasch u. H. Lehnert: Best. v. Schwefel in Sulfiden. V.  
 1896. **12**, 132. P. Jannasch u. H. Lehnert: Trenng. d. Quecksilbers v. anderen Metallen durch Glühen d. Sulfide im Sauerstoffstrom.  
 1896. **12**, 134. P. Jannasch: Metalltrenng. durch Wasserstoff-per-oxyd.  
 1896. **12**, 148. P. Jannasch: Empfindliche Quecksilberjodidreakt.  
 1896. **12**, 208. P. Jannasch u. O. Heidenreich: Aufschluß v. Silikaten m. Borsäure.  
 1896. **12**, 219. P. Jannasch: Verh. v. Mineralien d. Andalusitgruppe gegen Aufschließungsmittel. I.  
 1896. **12**, 228. P. Jannasch: Überführung v. Sulfaten in Chloride.  
 1896. **12**, 358. P. Jannasch u. O. Heidenreich: Best. d. Schwefels in unorgan. Sulfiden. VI.  
 1896. **12**, 359. P. Jannasch: Trenng. d. Quecksilbers v. Antimon, Arsen, Kupfer durch Glühen im Sauerstoffstrom.  
 1896. **12**, 398. P. Jannasch u. S. Grosse: Trenng. d. Wismuts v. Metallen d. Eisen- u. Kupfergruppe.  
 1897. **15**, 66. P. Jannasch u. E. Köllitz: Trenng. d. Chlors v. Brom bei Gegenw. v. Acetaten, Sulfaten, Nitraten.  
 1897. **15**, 68. P. Jannasch u. E. Köllitz: Trenng. u. Best. d. Halogene in organ. Substanzen.  
 1903. **34**, 202. G. Bredig: Konstitutionsbestst. durch qualit. Überführungsversuche.  
 1904. **42**, 341. G. Bredig u. F. Epstein: Geschw. d. chem. Selbsterhitzung (adiabatische Reaktionskinetik).  
 1905. **47**, 371. E. Ebler: Gasometrische Best. d. Kupfers m. Hydrazinsalzen.  
 1905. **47**, 377. E. Ebler: Gasometrische u. titrimetrische Best. d. Quecksilbers durch Hydrazinsalze u. d. gasometrische Best. d. Hydrazins durch Quecksilbersalze.  
 1906. **48**, 61. E. Ebler: Allgemeiner Trennungsgang ohne Anwendung v. Schwefelwasserstoff.

**Heidelberg.** Privatlaborium v. Prof. M. Dittrich.

1905. **43**, 236. M. Dittrich u. R. Pohl: Best. v. Zirkonium neben Titan.  
 1905. **47**, 151. M. Dittrich: Chem.-geologische Untersuchungen über Absorptionserscheinungen.

**Noern.**

1892. **8**, 186. J. Mijers: Strukturformel d. Chlorkalks.

**I****Ithaka. N. Y.** Cornell University.

1893. **6**, 35. L. M. Dennis u. F. L. Kortright: Fällung v. Thorium durch Kaliumasid.  
 1894. **7**, 250. L. M. Dennis u. W. H. Magee: Cer.  
 1895. **9**, 339. L. M. Dennis: Krystallisiertes Aluminiumchlorid.  
 1896. **13**, 412. L. M. Dennis: Trenng. d. Thoriums v. seltenen Erden durch Kaliumasid.  
 1897. **16**, 19. L. M. Dennis: Entlader f. Funkenspektren v. Lösgg.  
 1898. **17**, 18. L. M. Dennis, C. H. Benedict u. A. C. Gill: Stickstoffwasserstoffsäure Salze. I.  
 1898. **19**, 179. L. M. Dennis u. C. G. Hopkins: Gasanalyt. Verbrennung v. Kohlenoxyd, Methan u. Wasserstoff.  
 1904. **40**, 68. L. M. Dennis u. A. W. Browne: Stickstoffwasserstoffsäure u. d. anorgan. Trinitride.

**J****Jowa.** Chemical Laboratory of University.

1900. **26**, 175. L. W. Andrews: Silbertitrimethode.  
 1903. **36**, 76. L. W. Andrews: Volumetrische Methode v. allgemeiner Anwendbarkeit.

**K****Kairo.** Chem. Laboratorium d. med. u. pharmaceut. Hochschule.

1898. **18**, 413. C. Kippenberger: Notiz über Calcium- u. Magnesium-Hydro-carbonat.

**Kalmar (Schweden).** Chem. Versuchsstation.

1906. **48**, 367. A. Atterberg: Die Borate d. Alkalimetalle u. d. Ammonium.

**Karlsruhe i. B.** Techn. Hochschule. Chem. Laboratorium.

1902. **29**, 1. C. Engler u. L. Wöhler: Pseudokatalytische Sauerstoffübertragung.  
 1903. **34**, 194. A. v. Dieterich u. L. Wöhler: Vorlesungsversuch z. Demonstration d. Massenwirkung.  
 1904. **40**, 423. L. Wöhler: Die Oxyde d. Platins.  
 1905. **46**, 323. L. Wöhler u. J. König: Oxyde d. Palladiums.  
 1905. **47**, 353. L. Wöhler u. H. Kasarnowski: Dilute Färbung d. Alkali- u. Erdalkalihalogenide.  
 1906. **48**, 203. L. Wöhler u. J. König: Oxyde d. Palladiums.  
 1906. **49**, 122. W. Wild: Best. v. Cyanaten neben Cyaniden.

**Karlsruhe i. B.** Techn. Hochschule. Chem.-techn. Institut.

1897. **16**, 198. F. Haber u. S. Grinberg: Elektrolyse d. Chlorwasserstoffsäure. I.  
 1897. **16**, 329. F. Haber u. S. Grinberg: Elektrolyse d. Chlorwasserstoffsäure. II.  
 1898. **16**, 488. F. Haber: Elektrolyse d. Chlorwasserstoffsäure. III.  
 1898. **18**, 87. F. Haber u. S. Grinberg: Elektrolytische Wasserstoff-peroxydbildg.  
 1903. **34**, 286. M. Sack: Entstehung u. Bedeutung v. Natriumlegg. b. d. kathodischen Polarisation (F. Haber).

**Karlsruhe i. B. Techn. Hochschule. Chem.-techn. Institut.**

1903. **35**, 249. M. Sack: Bibliographie d. Metallegg.  
 1904. **38**, 5. F. Haber u. F. Richardt: Wassergasgleichgew. i. d. Bunsenflamme u. d. chem. Best. v. Flammentemp.  
 1904. **38**, 65. F. Richardt: Fraktionierte Verbrennung wasserstoffhaltiger Gasgemenge über erhitztem Palladiumdraht (H. Bunte).  
 1904. **38**, 377. F. Haber u. G. van Oordt: Berylliumverb. II. Darst. reinen Berylliumhydroxyds.  
 1904. **40**, 465. F. Haber u. G. van Oordt: Berylliumverb. II. Darst. reinen Berylliumhydroxyds.  
 1904. **41**, 407. F. Haber u. St. Tolloczko: Redukt. gebundener fester Kohlensäure zu Kohlenstoff u. elektrochem. Veränderungen bei festen Stoffen.  
 1905. **43**, 111. F. Haber u. G. van Oordt: Bildg. v. Ammoniak a. d. Elemm.  
 1905. **44**, 341. F. Haber u. G. van Oordt: Bildg. v. Ammoniak a. d. Elemm.  
 1905. **47**, 42. F. Haber u. G. van Oordt: Bildg. v. Ammoniak a. d. Elemm.

**Karlsruhe i. B. Mineralogisches Institut d. Techn. Hochschule.**

1895. **8**, 348. R. Brauns: Einw. v. Chlorwasserstoff auf Serpentin.

**Kasan. Universitätslaboratorium.**

1895. **11**, 264. F. Flawitzky: Eine Funktion, die d. Periodizität d. Elemm. entspricht.  
 1895. **12**, 39. D. A. Goldhammer: Analyt. Darst. d. period. Gesetzes.  
 1896. **12**, 182. F. Flawitzky: Atombewegung u. Entstehung d. Elemm.

**Kiel. Laboratorium f. Internat. Meeresforschung. Hydrographische Abteilung.**

1904. **38**, 117. E. Ruppin: Best. d. im Meerwasser gelösten Gase.  
 1906. **49**, 190. E. Ruppin: Best. d. elektr. Leitfähigkeit d. Meerwassers.

**Kiew. Chem. Laboratorium d. Polytechnikums.**

1902. **31**, 127. W. Plotnikow: Verb. v. Aluminiumbromid m. Brom u. Schwefelkohlenstoff (M. Konowalow).  
 1904. **38**, 132. W. Plotnikow: Verb. v. Aluminiumbromid m. Brom, Äthylbromid u. Schwefelkohlenstoff.

**Kopenhagen. Laboratorium d. Kgl. landwirtschaftl. Hochschule.**

1893. **4**, 227. O. T. Christensen: Reakt. m. f. Ammoniak.  
 1900. **24**, 208. O. T. Christensen: Manganverb. I.  
 1901. **27**, 321. O. T. Christensen: Manganverb. II. Manganiacetat u. Alaune d. Mangans.

**Kopenhagen. Laboratorium d. pharmaceut. Lehranstalt.**

1896. **13**, 36. D. Schou: Doppelsalz v. 2-Ammin-2-Chlorplatin (Pt<sup>II</sup>).  
 1897. **14**, 297. A. Christensen: Reakt. zwischen Herapathit u. Bariumcarbonat.

**Kopenhagen. Laboratorium d. Polytechn. Lehranstalt.**

1892. **2**, 279. S. M. Jörgensen: Kobalt-, Chrom- u. Rhodiumbasen. IV.  
 1893. **5**, 1. J. Petersen: Best. v. Hydrazin.  
 1893. **5**, 147. S. M. Jörgensen: Konstit. v. Metallaminen. V.  
 1893. **5**, 354. S. P. L. Sørensen: Kritische Präparatenstudien (S. M. Jörgensen).  
 1894. **7**, 33. S. P. L. Sørensen: Darst. v. Ammoniumnitrit.  
 1894. **7**, 289. S. M. Jörgensen: Konstit. d. Kobaltamine. VI.  
 1895. **11**, 1. S. P. L. Sørensen: Kritische Präparatenstudien. III.  
 1895. **11**, 305. S. P. L. Sørensen: Kritische Präparatenstudien. IV. Strontiumverb.  
 1895. **11**, 416. S. M. Jörgensen: Konstit. d. Kobaltamine.  
 1896. **13**, 172. S. M. Jörgensen: Kobaltamine. VIII.  
 1897. **14**, 404. S. M. Jörgensen: Kobaltamine. IX.  
 1897. **16**, 184. S. M. Jörgensen: Konstit. d. Kobaltbasen. X.  
 1898. **17**, 455. S. M. Jörgensen: Darst. d. Kobaltamine (Co<sup>III</sup>).  
 1898. **19**, 78. S. M. Jörgensen: Darst. v. Kobaltaminen (Co<sup>III</sup>). Nachtrag.  
 1898. **19**, 109. S. M. Jörgensen: Konstit. d. Kobalt-, Chrom- u. Rhodiumbasen. XI.



**Kopenhagen. Laboratorium d. Polytechn. Lehranstalt.**

1898. **19**, 318. P. Bergsøe: Platin-Barium-4-cyanid ( $Pt^{IV}$ ) (S. M. Jörgensen).  
 1900. **24**, 153. S. M. Jörgensen: Konstit. d. Platinbasen. II.  
 1900. **25**, 358. S. M. Jörgensen: Konstit. d. Platinbasen. III.  
 1903. **34**, 82. S. M. Jörgensen: Reines Rhodium.  
 1906. **48**, 374. S. M. Jörgensen: Platinammine. IV.  
 1906. **48**, 441. S. M. Jörgensen u. S. P. L. Sørensen: Isomere 4-Amin-platinplatin-4-chloride ( $Pt^{IV}$ ).

**Kopenhagen. Universitätslaboratorium.**

1895. **9**, 190. J. Thomsen: Syst. d. Elemm.  
 1895. **9**, 283. J. Thomsen: Gruppierung d. inaktiven Elemm.  
 1895. **10**, 155. J. Thomsen: Ionenfarbe als Funktion d. Atomgeww.  
 1895. **11**, 14. J. Thomsen: Atomgewichtsverhältnis v. Wasserstoff u. Sauerstoff.  
 1895. **12**, 1. J. Thomsen: Dichte v. Wasserstoff u. Sauerstoff.  
 1897. **15**, 447. J. Thomsen: Atomgewichtsbest. d. Aluminiums.  
 1898. **16**, 424. A. Kirschner: *Hypo*-salpetrige Säure.  
 1899. **20**, 235. M. C. Harding: Reakt. v. Antimon- $\beta$ -oxyd in alk. Lsg.  
 1903. **34**, 187. J. Thomsen: Meth. z. Darst. d. bisher hypothetischen Kohlenmonosulfids.  
 1903. **35**, 347. M. E. Heiberg: Quantitative elektrolyt. Thalliumbest. als Oxyd durch anodische Ausfällung.  
 1903. **37**, 80. M. E. Heiberg: Quantitative elektrolyt. Thalliumbest. durch anodische Ausfällung. (Nachtrag z. **35**, 347.)  
 1904. **38**, 342. E. Petersen: Einige Cyanverbb. v. Vanadium.  
 1904. **40**, 185. J. Thomsen: Die Verbrennungswärme organ. Verbb.  
 1905. **44**, 237. M. Bose: Zersetzungs Vorgänge an d. Anode bei einigen Thallium-, Wismut- u. Silbersalzen.

**Kopenhagen. Stein's analytisches Laboratorium.**

1899. **19**, 18. G. Jörgensen: Einige jodometrische Untersuchungen.  
 1900. **24**, 183. G. Jörgensen: Jodometrische Untersuchungen.  
 1901. **28**, 140. G. Jörgensen: Verh. salzsaurer Metazinnssäurelsgg. gegen Schwefelwasserstoff.

**Kopenhagen.**

1903. **37**, 158. J. N. Brönstedt: Berechnung d. elektromotorischen Kraft zweier gegeneinander geschalteter Elemm. d. Kalomel-elementtypus.

**Krakau. II. chem. Laboratorium der Jagiell. Universität.**

1901. **28**, 314. L. Bruner u. St. Tolloczko: Auflösungs geschw. fest. Körper.  
 1903. **35**, 23. L. Bruner u. St. Tolloczko: Auflösungs geschw. fest. Körper.  
 1903. **37**, 455. L. Bruner u. St. Tolloczko: Lösl. d. Arseniks u. d. Molekularzustand seiner Lsg.

**L****Leeds. The Yorkshire College.**

1900. **26**, 94. H. M. Dawson u. J. Mc. Crae: Elektroaffinität d. Metalle.  
 1903. **35**, 11. J. Mc Crae u. W. E. Wilson: Verteilung v. Schwefeldioxyd zwischen Ws. u. Chloroform.

**Leiden. Anorgan. chem. Laboratorium d. Universität.**

1893. **5**, 466. J. M. van Bemmelen: Hydrogel u. krystallinisches Hydrat d. Kupferoxyds.  
 1896. **13**, 233. J. M. van Bemmelen: Die Absorption. Das Ws. in Kieselsäuregel.  
 1897. **15**, 84. J. M. van Bemmelen: Calciumfluoridgehalt eines fossilen Elefantenknochens.  
 1897. **15**, 90. J. M. van Bemmelen u. E. A. Klobbie: Absorption durch fossile Knochen.

**Leiden. Anorgan. chem. Laboratorium d. Universität.**

1898. **18**, 14. J. M. van Bemmelen: Die Absorption. II.  
 1898. **18**, 98. J. M. van Bemmelen: Die Absorption. III.  
 1899. **20**, 185. J. M. van Bemmelen: Die Absorption. IV.  
 1899. **22**, 313. J. M. van Bemmelen, C. Hoitsema u. E. A. Klobbie: Eisenanhäufungen in u. unter Mooren.  
 1899. **23**, 111. J. M. van Bemmelen u. J. E. Klobbie, Absorptionsverm. d. *Meta*-Zinnsäure.  
 1900. **23**, 321. J. M. van Bemmelen: Absorption. VI. Absorption v. Stoffen aus Lsgg.  
 1902. **30**, 265. J. M. van Bemmelen: Die Absorption. VII. Hydrogel d. Kieselsäure.  
 1902. **30**, 842. G. M. Rutten: Syst. Wismutoxyd, Salpetersäure, Ws.  
 1903. **33**, 272. J. M. van Bemmelen, P. A. Meerburg u. U. Huber Noodt: Syst.  $\text{SbCl}_5$ — $\text{HCl}$ — $\text{H}_2\text{O}$ .  
 1903. **36**, 380. J. M. van Bemmelen: Die Absorption. VIII.  
 1903. **36**, 400. F. M. Jaeger: Krystallform v. Bariumsilikat.  
 1903. **37**, 199. P. A. Meerburg: Systst.: Zinkchlorid, Salmiak u. Ws.  
 1904. **42**, 265. J. M. van Bemmelen: Verwitterungsprodukte d. Silikate in Ton-, vulkanischen u. Laterit-Böden.  
 1904. **42**, 314. J. M. van Bemmelen: Absorption v. Ws. durch Ton.  
 1905. **45**, 1. P. A. Meerburg: Systst.: Kupferchlorid, Salmiak u. Ws.  
 1905. **45**, 83. J. M. van Bemmelen: Metazinnsäure u. Metazirkonsäure.  
 1905. **45**, 324. P. A. Meerburg: Systst.:  $\text{KJO}_3$ — $\text{HJO}_3$ — $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{NaJO}_3$ — $\text{HJO}_3$ — $\text{H}_2\text{O}$  u.  $\text{NH}_4\text{JO}_3$ — $\text{HJO}_3$ — $\text{H}_2\text{O}$ .  
 1906. **49**, 125. J. M. van Bemmelen: Die Absorptionsverbb. IX. Unterschied zwischen Hydraten u. Hydrogelen u. d. Modifikationen d. Hydrogele (Zirkonsäure u. Metazirkonsäure).  
 1906. **49**, 336. M. Dukelski: Neue Art d. Entatehung v. Quecksilberoxychloriden.  
 1906. **50**, 38. M. Dukelski: Borate.

**Leipzig. Universität, i. chem. Laboratorium.**

1900. **25**, 146. W. Euler: Gewichtsanalytische Best. d. Zinks als Sulfat.

**Leipzig. Universität, Laboratorium für angewandte Chemie.**

1905. **44**, 300. E. Deussen: Zur Kenntnis d. Flusssäure. I.  
 1905. **44**, 408. E. Deussen: Zur Kenntnis d. Flusssäure. II.  
 1906. **49**, 297. E. Deussen: Zur Kenntnis d. Flusssäure. III.

**Leipzig. Universität, Pharmakolog. Institut.**

1903. **35**, 460. W. Straub: Reakt. zwischen gelbem Phosphor u. Kupfer in wässr. Lsgg.

**Leipzig. Universität, Physik.-chem. Institut.**

1898. **19**, 427. J. Wagner: Titerstellung i. d. Jodometrie.  
 1899. **22**, 422. J. v. Zawidzki: Rhodanatokobaltamine ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ).  
 1900. **25**, 1. W. Böttger: Zur Kenntnis d. Amalgame (m. W. Kerp-Berlin).  
 1901. **27**, 58. G. Rudolf: Einw. d. Hitze auf übermangansaures Kalium.  
 1901. **27**, 138. J. Wagner: Einteilung d. acidimetrischen u. alkalimetrischen Indicatoren.  
 1902. **29**, 51. A. Eckstädt: Reakt. zwischen Salpetersäure u. Jodwasserstoff.  
 1902. **31**, 359. L. Pissarjewsky: Wirkung v. Wasserstoffperoxyd u. Natriumhypochlorit auf d. Oxyde v. Thorium, Zirkonium u. Cerium.  
 1902. **32**, 341. L. Pissarjewsky: Katalyse d. Salze d. Übersäuren.  
 1903. **33**, 87. R. Kremann: Überführungsversuche z. Entscheidung d. Konstat. v. Salzen (R. Luther).  
 1904. **39**, 108. R. G. van Name: Leitfähigkeit gesättigter wässr. Lsgg. v. schwarzem u. rotem Quecksilbersulfid (W. Ostwald).  
 1905. **43**, 197. G. Geffcken: Lösl. v. Lithiumcarbonat in Alkalisalzlsgg. (W. Böttger).  
 1905. **46**, 170. R. Luther u. B. Krsnjavi: Komplexe Verbb. d. Kohlensäure m. Schwermetallen.

**Leipzig. Universität, Physik.-chem. Institut.**

1906. **48**, 217. W. Bray: Reakt. d. Chlordioxyds u. d. chlorigen Säure.  
 1906. **48**, 393. R. Marc: Verh. d. Selens gegen Licht u. Temp. II. Die allotropen Formen d. Selens.  
 1906. **50**, 446. R. Marc: Verh. d. Selens gegen Licht u. Temp. III.

**Leipzig. Privatlaboratorium v. Marpmann.**

1893. **5**, 374. V. v. Klecki: Kolorimetrie v. Vanadium neben Eisen.  
 1893. **5**, 381. V. v. Klecki: Trenng. d. Vanadinsäure v. Chromsäure (K. Schmidt-Dorpat).

**Leeland Stanford University (California).**

1905. **46**, 1. E. H. Franklin: Reakt. in fl. Ammoniak.  
 1906. **50**, 226. A. J. Cox: Die Chromate v. Quecksilber, Wismut u. Blei.

**Leverkusen. Fabriklaboratorium.**

1900. **24**, 220. F. Quinke: Elektrolyse geschm. Salze.

**Lichterfelde.**

1892. **1**, 385. C. Rammelsberg: Beurteilung v. Mineralanalysen.

**Lichterfelde s. auch Berlin-Lichterfelde.****London. Chemical Laboratory St. Thomas Hospital.**

1902. **31**, 368. H. P. Stevens: Metathoriumoxychlorid.

**London. East London Technical College.**

1903. **35**, 11. J. McCrae u. W. E. Wilson: Verteilung v. Schwefel-2-oxid zwischen Ws. u. Chloroform.

**London. Laboratory of University College.**

1895. **10**, 178. L. Mond, W. Ramsay u. J. Shields: Occlusion v. Sauerstoff u. Wasserstoff durch Platinschwarz.  
 1897. **16**, 325. L. Mond, W. Ramsay u. J. Shields: Occlusion v. Wasserstoff u. Sauerstoff durch Palladium.  
 1901. **27**, 41. H. P. Stevens: Metathorsäure u. Metathoroxchlorid.

**London. Privat.**

1895. **11**, 6. W. Crookes: Spektrum d. Heliums.  
 1898. **18**, 72. W. Crookes: Stellung d. Argon, Helium, Krypton im Syst. d. Elemm.

**London.**

1900. **25**, 112. W. Reinders: Legg. v. Antimon u. Zinn (W. Roberts-Austen).

**London. South Kensington. Royal College of science.**

1892. **1**, 5. T. E. Thorpe u. A. E. Tutton: Phosphoroxysulfid.  
 1892. **1**, 318. T. E. Thorpe: Vorlesungsversuch über Kohlenstauberplosionen.  
 1892. **3**, 63. T. E. Thorpe u. W. Kirman: Fluorsulfosäure.

**Luleå (Schweden). Landwirtschaftl. Versuchsanstalt.**

1902. **29**, 95. P. Hellström: Entstehung d. Elemm.

**Lund. Universitätslaboratorium.**

1892. **1**, 10. C. W. Blomstrand: Doppelsäuren d. siebenatomigen Joda.  
 1892. **1**, 63. O. Carlgren u. P. T. Cleve: Ammoniakalische Platinverb.  
 1895. **11**, 404. J. M. Lovén: Gleichgew. v. ammoniakal. Magnesiumsalzlsgg.  
 1896. **14**, 66. J. R. Rydberg: Studien über d. Atomgewichtszahlen.  
 1906. **50**, 439. L. Ramberg: Platinsalze schwefelhaltiger organischer Säuren.

**Lüttich. Universität. Institut de chimie générale.**

1892. **1**, 240. W. Spring: Gaszustand d. Metalle unter ihrem Smp.  
 1892. **2**, 195. W. Spring u. M. Lucion: Entwässerung v. Kupferhydroxyd.  
 1894. **6**, 176. W. Spring: Prioritätseinwendung gegen M. C. Lea.  
 1894. **6**, 255. H. Arctowski: Eigenschaft d. Kohlenstoff-2-sulfid (W. Spring).  
 1894. **6**, 260. H. Arctowski: Lösl. v. Quecksilberhalogeniden in Kohlenstoff-2-sulfid (W. Spring).  
 1894. **6**, 377. H. Arctowski: Künstl. Darst. v. Hämatit.  
 1894. **6**, 392. H. Arctowski: Lösl. v. Jod i. Kohlenstoff-2-sulfid (W. Spring).  
 1894. **7**, 161. A. Gureman: Elektrolyse v. Nitrosylschwefelsäure (W. Spring).

**Lüttich. Universität. Institut de chimie générale.**

1894. 7, 167. H. Arctowski: Dampfspanng. v. Quecksilberchlorid.  
 1894. 7, 371. W. Spring: Umwdlg. v. rotem u. schwarzem Quecksilbersulfid.  
 1894. 8, 213. H. Arctowski: Umsetzungen gasförmiger Körper.  
 1895. 8, 314. H. Arctowski: Verh. v. Kohlenstoff-2-sulfid in d. Hitze.  
 1895. 8, 424. W. Spring: Wasserstoff-per-oxyd.  
 1895. 9, 29. H. Arctowski: Flüchtigkeit v. Chrom-3-oxyd ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ ).  
 1895. 9, 178. H. Arctowski: Hydrolyse v. Quecksilberchlorid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ).  
 1895. 9, 205. W. Spring: Spezifische Wärme d. Wasserstoff-per-oxyd.  
 1895. 10, 25. H. Arctowski: Krystallisation d. Broms.  
 1895. 10, 27. H. Arctowski: Krystallographie v. Quecksilberchlorid ( $\text{Hg}^{\text{II}}$ ).  
 1895. 10, 161. W. Spring: Zersetzungsbedingungen d. Wasserstoff-per-oxyd.  
 1895. 10, 185. W. Spring: Hydrat d. Arsensulfids ( $\text{As}^{\text{III}}$ ).  
 1895. 11, 160. W. Spring: Langandauernder Druck, Einw. auf Kreide.  
 1895. 11, 272. H. Arctowski: Lösl. bei Erstarrungssp. d. Lösungsmittel.  
 1896. 12, 225. H. Arctowski: Flüchtigkeit d. roten Phosphors.  
 1896. 12, 251. W. Spring: Farbe d. Alkohole verglichen m. d. d. Wassers.  
 1896. 12, 353. H. Arctowski: Künstliche Dendrite.  
 1896. 12, 413. H. Arctowski: Lösl. v. festen Stoffen in Gasen.  
 1896. 12, 417. H. Arctowski: Verdampfungsgeschw. v. Quecksilberhalogeniden.  
 1896. 12, 427. H. Arctowski: Dampfspanng. v. Jod.  
 1896. 13, 19. W. Spring: Durchsichtigkeit d. Lösgg. gefärbter Salze.  
 1896. 13, 29. W. Spring u. L. Romanoff: Lösl. v. Blei u. Wismut in Zink.  
 1901. 27, 308. W. Spring: Spezifisches Gew. d. Kupferjodürs.

**Lüttich. Universität. Institut de chimie analytique.**

1900. 26, 123. L. L. de Koninck: Best. d. Eisenoxys ( $\text{Fe}^{\text{II}}$ ) in Silikaten.  
 1901. 28, 175. L. L. de Koninck: Rhodankalium als Indicator bei d. Redukt. v. Eisenoxyd- zu Eisenoxydulverbb.

**M****Manchester. Fabriklaboratorium.**

1893. 5, 88. L. Marchlewski: Existenz v. salpetriger Säure in wässr. Lösg.  
 1893. 5, 288. B. Liljensztern u. L. Marchlewski: Zersetz. d. salpetrigen Säure in Lösg. v. Salpetersäure.

**Marburg a. L. Universität. Chem. Institut.**

1895. 11, 165. F. W. Küster: Reakt. zwischen Eisensalzen ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ) u. Jodiden.  
 1896. 12, 261. F. W. Küster: Löslichkeitsverhältnisse v. Bariumsulfat.  
 1896. 13, 127. F. W. Küster: Studien über Titration carbonathaltiger Alkalilaugen.

**Marburg a. L. Universität. Physikalisches Institut.**

1903. 37, 75. F. Richarz: Historisches über d. elektrolytische Entstehung v. Wasserstoffperoxyd.

**Marburg.**

1900. 23, 393. R. Rathke: Nachruf für R. W. Bunsen.

**Moskau. Medizn.-chem. Laboratorium.**

1893. 5, 126. W. Gulewitsch: Verarbeitung v. Osmiumrückständen.

**Moskau. Techn. Hochschule. Chem. Laboratorium.**

1905. 46, 144. L. Tschugaeff: Komplexe Verb. d.  $\alpha$ -Dioxime.

**Moskau. Universität. Laboratorium für anorgan. Chemie.**

1895. 12, 16. M. Sobolew: Physik. Eigenschaft d. Wolframsäurephosphorsäure.  
 1897. 14, 355. A. Sabanejeff: Nichtexistenz d. kolloidalen Wolframsäure.  
 1898. 17, 480. A. Sabanejeff: Strukturisomerie bei anorgan. Verb.  
 1899. 20, 21. A. Sabanejeff: Anorgan. Hydrasiniumsals u. Darst. d. Stickstoffwasserstoffsäure.

**München. Chem. Laboratorium d. Kgl. Akademie d. Wissenschaften.**

1892. 1, 114. G. u. H. Krüss: Quantitative Spektralanalyse.  
 1892. 1, 211. H. Moraht: Malsanalyse v. Eisenoxydsalzen ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ).  
 1892. 1, 217. M. Frenkel: Palladiumverb. (G. Krüss).  
 1892. 1, 277. E. Thiele: Dampfdichte v. Jod (G. Krüss).  
 1892. 1, 353. F. W. Schmidt: Verflüchtigung d. Arsens als Arsenwasserstoff.  
 1892. 1, 399. G. Krüss u. H. Moraht: Reakt. zwischen Ferrisalzen u. Rhodaniden.  
 1892. 2, 221. H. Remmler: Atomgew. d. Kobalts (G. Krüss).  
 1892. 2, 235. G. Krüss u. F. W. Schmidt: Atomgewichtsbest. v. Nickel.  
 1892. 3, 44. G. Krüss: Untersuchung d. Gadoliniterden u. ihre Äquivalentgewichtsbest. durch Überführung v. Oxyd in Sulfat.  
 1892. 3, 60. G. Krüss: Elektrolyse v. seltenen Erden in Lösg.  
 1892. 3, 89. K. Hofmann u. G. Krüss: Einw. v. Kohle auf Lösgg. v. seltenen Erden.  
 1892. 3, 92. G. Krüss u. A. Loose: Verh. d. Gadoliniterden gegen Kaliumchromat.  
 1892. 3, 108. G. Krüss: Verh. d. Gadoliniterden gegen Anilin u. Aniliniumchlorid.  
 1892. 3, 153. H. Moraht u. C. Wischin: Zur Kenntnis d. Osmiums.  
 1892. 3, 264. G. Krüss: Sulfosalze d. Vanadiums.  
 1893. 3, 353. G. Krüss: Erbinerde.  
 1893. 3, 407. K. Hofmann u. G. Krüss: Über Holminerde.  
 1893. 3, 421. G. Krüss u. F. W. Schmidt: Einw. v. Chlor u. Brom auf Gold.  
 1893. 4, 27. K. Hofmann u. G. Krüss: Terbinerden.  
 1893. 4, 111. A. K. Reischle: Best. v. Borsäure (G. Krüss).  
 1893. 4, 161. G. Krüss u. A. Loose: Annähernde Äquivalentgewichtsbest. d. seltenen Erden durch Titration.  
 1893. 4, 166. A. Reischle: Alkaliborate (G. Krüss).  
 1893. 4, 247. P. Petrenko-Kritschenko: Palladiumsulfide (G. Krüss).  
 1893. 5, 75. G. Krüss u. C. Volk: Thoriumsulfide.  
 1894. 6, 49. G. Krüss: Thoriumsulfide.  
 1894. 6, 161. C. Volk: Thoriumphosphat u. -vanadinat (G. Krüss).  
 1894. 7, 52. G. Krüss u. E. Thiele: Lösungszustand u. Färbungen v. Jodlösgg.  
 1894. 7, 158. P. E. Browning: Jodometrie d. Vanadinsäure (G. Krüss).  
 1895. 8, 318. K. A. Hofmann u. O. F. Wiede: Eisennitrosoverb.  
 1895. 8, 452. G. Krüss u. O. Unger: Schwermetallsalze d. 2 Chromsäure.  
 1895. 9, 295. K. A. Hofmann u. O. F. Wiede: Eisennitrosoverb.  
 1895. 10, 117. A. Clever u. W. Muthmann: Selenoarsensaure Salze.  
 1895. 10, 259. K. A. Hofmann: Doppelsalz v. Kaliumcyanid u. Kaliumnitrit.  
 1895. 10, 262. K. A. Hofmann: Nitroprussidnatrium. I.  
 1895. 11, 31. K. A. Hofmann: Nitroprussidnatrium. II.  
 1895. 11, 268. F. Mawrow u. W. Muthmann: Best. u. Trenng. d. Kupfers.  
 1895. 11, 278. K. A. Hofmann: Nitroprussidnatrium. III.  
 1895. 11, 288. K. A. Hofmann u. O. F. Wiede: Eisenphenyl-2-nitrososulfid.  
 1895. 11, 379. O. F. Wiede u. K. A. Hofmann: Neue Klasse v. Metallamminverb.  
 1896. 12, 55. K. A. Hofmann: Per-Molybdänsulfosäure.  
 1896. 12, 146. K. A. Hofmann: Nitroprussidnatrium. IV.  
 1896. 12, 277. K. v. d. Heide u. K. A. Hofmann: Verb. v. Molybdänoxyden u. -sulfiden m. Ammoniak u. Kaliumcyanid.  
 1896. 13, 191. W. Muthmann u. A. Clever: Selenophosphite.  
 1896. 13, 200. W. Muthmann u. A. Clever: Stickstoff-5-sulfid.  
 1896. 13, 209. W. Muthmann u. F. Mawrow: Quant. Best. d. Wismuts.  
 1897. 14, 263. K. A. Hofmann: Neue Metallammoniakverb. II.  
 1897. 14, 282. K. A. Hofmann: Eisenalkalisulfite ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ).  
 1897. 14, 293. K. A. Hofmann u. W. O. Rabe: Reakt. v. Metallmerkaptiden m. Jodalkylen.  
 1897. 14, 361. G. Krüss (Nachlass, bearb. v. W. Palmaer): Chemie d. Thoriums.

**München. Chem. Laboratorium d. Kgl. Akademie d. Wissenschaften.**

1897. **14**, 482. W. Muthmann u. E. Schröder: Trenng. d. Tellurs v. Antimon.  
 1897. **15**, 75. K. A. Hofmann: Hydroxylammoniumuranate.  
 1897. **15**, 204. K. A. Hofmann u. F. Küsspert: Metallsalzverbb. v. Kohlenwasserstoffen.  
 1898. **16**, 877. K. A. Hofmann u. S. Reinsch: 4-Amminkobaltsalze ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ).  
 1898. **16**, 450. W. Muthmann u. H. Röhlig: Löslichkeitst. d. Cersulfates ( $\text{Ce}^{\text{III}}$ ).  
 1898. **16**, 468. K. A. Hofmann u. C. Kohlschütter: Anorgan. Hydroxylamminverbb.  
 1898. **17**, 26. K. A. Hofmann u. W. O. Rabe: Einw. v. Halogenalkyl a. Merkapptide.  
 1898. **17**, 78. W. Muthmann u. W. Nagel: *Per*-Molybdänate.  
 1900. **23**, 126. K. A. Hofmann u. C. E. Marburg: Stickstoffquecksilberverbb.  
 1901. **28**, 210. L. Vanino u. O. Hauser: Einw. v. Mannit auf Wismutnitrat.  
 1901. **28**, 219. L. Vanino u. O. Hauser: Doppelsalze d. Wismutrhodanids m. Rhodankalium.  
 1904. **39**, 381. O. Hauser u. L. Vanino: Wismuttetroxyd.  
 1905. **43**, 326. E. Böhm: Fluoride d. Schwermetalle (K. Hofmann).

**München. Techn. Hochschule. Laboratorium f. anorgan. Chemie.**

1902. **29**, 22. A. Gutbier: Tellursäure.  
 1902. **29**, 305. E. Baur: Stickstoff-Wasserstoff-Gaskette.  
 1902. **30**, 251. E. Baur: Cerperoxyd.  
 1903. **34**, 898. K. Daniel u. H. Leberle: Quantitative Best. d. Eisens neben Zirkonium nach Rivot.  
 1903. **37**, 475. K. Daniel: Die quantitative Best. d. Eisens neben Zirkonium nach Rivot. Erklärung an Herrn A. Gutbier.  
 1904. **38**, 257. K. Daniel: Die quantitative Best. d. Fluors in d. Fluoriden.

**München. Universität. Laboratorium f. angewandte Chemie.**

1896. **14**, 42. R. F. Weinland u. O. Rumpf: Sulfoxyarsenate.  
 1897. **15**, 42. R. F. Weinland u. K. Sommer: Sulfomolybdänsäuresulfarsenate.  
 1898. **17**, 409. R. F. Weinland u. A. Gutmann: Redukt. v. Thiosulfaten z. Sulfiten in alkal. Lsg.  
 1899. **20**, 30. R. F. Weinland u. O. Lauenstein: Fluorjodate.  
 1899. **20**, 40. R. F. Weinland u. O. Lauenstein: Fluormanganite ( $\text{Mn}^{\text{IV}}$ ).  
 1899. **20**, 46. R. F. Weinland u. O. Lauenstein: Einw. v. Fluorwasserstoff auf Wismutsäure.  
 1899. **21**, 43. R. F. Weinland u. J. Alfa: Fluorphosphate, -sulfate, -selenate, tellurate u. 2thionate.  
 1899. **22**, 256. R. F. Weinland u. O. Köppen: Fluorjodate u. Fluor-*per*-jodate.  
 1899. **22**, 266. R. F. Weinland u. O. Köppen: Eisen- u. Aluminiumdoppelfluoride.  
 1901. **26**, 322. R. F. Weinland u. P. Lehmann: Einw. v. Alkalien auf 2-Arsen-5-sulfid.  
 1901. **28**, 45. R. F. Weinland u. H. Prause: Komplexsalze d. Tellursäure.  
 1902. **30**, 134. R. F. Weinland u. Fr. Schlegelmilch: Doppelsalze d. Jodtrichlorids m. Chloriden zweiwertiger Metalle.

**München. Universität. Mineralog. Institut.**

1898. **4**, 303. W. Muthmann: Roter Phosphor.  
 1898. **5**, 383. L. Staudenmaier: Alkaliorthophosphate (W. Muthmann).  
 1898. **10**, 189. L. Staudenmaier: Über Tellur (W. Muthmann).  
 1898. **12**, 375. E. Weinschenk: Dilute Färbung d. Mineralien.  
 1902. **31**, 154. W. O. Rabe: Lösl. analoger Salze.  
 1903. **37**, 88. W. O. Rabe u. H. Steinmetz: Oxalate d. dreiwertigen Thalliums.  
 1906. **48**, 327. O. Rabe: Thalliumoxyde. I.  
 1906. **50**, 158. O. Rabe: Thalliumoxyde. II.

**München. Universität, Pharmaceut. Institut.**

1894. 6, 177. K. Kippenberger: Krystall. neutrales Magnesiumcarbonat

**Münster i. W. Universität (Akademie), Physikal. Institut.**

1899. 21, 89. W. Hittorf: Notwendigkeit v. Laboratorien u. Lehrstühlen für anorgan. Chemie (Vortrag).

1904. 41, 48. H. Grossmann u. H. Krämer: Komplexe Molybdän- u. Wolframverbb. m. organ. Säuren.

**Münster i. W. Universität, Chem. Institut.**

1903. 33, 149. H. Grossmann: Einw. v. Cadmiumhydroxyd auf Ammoniumsulfat.

1903. 37, 407. H. Grossmann: Rhodanocyanide d. Kupfers.

1903. 37, 411. H. Grossmann: Halogenrhodanide u. d. Beziehungen d. Rhodanions z. d. Halogenionen u. d. Cyanion.

1905. 43, 94. H. Grossmann u. P. von der Forst: Doppelcyanide d. Kupfers.

1905. 46, 361. H. Grossmann u. F. Hünseler: Verbb. d. Metallrhodanide m. organischen Basen.

1906. 48, 201. A. Thiel: Flüchtigkeit d. Indiumoxyds.

**N****Neapel. Universitätslaboratorium.**

1892. 2, 25. F. Mauro: Kupfer u. Zinkmolybdänoxyfluoride.

**New-Haven. Conn. Kent Chemical Laboratory of Yale College.**

1893. 4, 178. F. A. Gooch u. P. E. Browning: Best. v. Jod in Halogensalzen.

1894. 6, 268. F. A. Gooch u. B. Hodge: Nachw. v. Arsen neben Antimon u. Zinn.

1894. 7, 13. F. A. Gooch u. D. A. Kreider: Nachw. v. *Per*-Chloraten neben Chloriden, Chloraten u. Nitraten.

1894. 7, 17. F. A. Gooch u. D. A. Kreider: Darst. v. Chlor für Laboratoriumszwecke.

1894. 7, 123. F. A. Gooch u. J. K. Phelps: Redukt. v. Arsensäure durch Salzsäure u. Bromkalium.

1894. 7, 127. F. A. Gooch u. H. P. Moseley: Nachw. v. Arsen im Kupfer.

1894. 7, 132. F. A. Gooch u. J. Howland: Jodometrie d. Tellursäure.

1895. 9, 342. D. A. Kreider: Best. v. Kalium als *Per*-Chlorat (F. A. Gooch).

1895. 9, 349. F. A. Gooch u. Ch. Fairbanks: Best. d. Halogene in d. gemischten Silbersalzen.

1895. 9, 356. F. A. Gooch u. J. K. Phelps: Gewichtsanalytische Best. v. Kohlen-2-oxyd.

1895. 9, 360. F. A. Gooch u. C. F. Clemons: Best. v. Selen-2-oxyd m. Kalium-*per*-manganat.

1895. 10, 248. F. A. Gooch u. G. W. Reynolds: Redukt. v. Selenig- u. Selensäure durch Jodwasserstoffsäure.

1895. 10, 253. F. A. Gooch u. P. S. Evans: Redukt. v. Selensäure durch Salzsäure.

1895. 10, 256. F. A. Gooch u. W. S. Scoville: Redukt. v. Selensäure durch Bromwasserstoff.

1895. 10, 277. D. A. Kreider: Analyse v. *Per*-Chloraten (F. A. Gooch).

1895. 11, 249. F. A. Gooch u. A. W. Peirce: Jodometrische Best. v. Selenig- u. Selensäure.

1896. 12, 118. F. A. Gooch u. A. W. Peirce: Trenng. d. Selens v. Tellur.

1896. 12, 409. A. W. Peirce: Gewichtsanalyt. Best. v. Selen (F. A. Gooch).

1896. 12, 431. J. K. Phelps: Jodometrie v. Kohlen-2-oxyd (F. A. Gooch).

1896. 13, 101. F. A. Gooch u. Ch. Fairbanks: Jodometrie v. Molybdänsäure.

1896. 13, 110. Ph. E. Browning u. L. C. Jones: Best. d. Cadmiums als Oxyd.

1896. 13, 113. Ph. E. Browning: Jodometrische Best. d. Vanadinsäure.

**New-Haven. Conn. Kent Chemical Laboratory of Yale College.**

1896. **13**, 117. Ch. Fairbanks: Jodometr. Best. d. Phosphors (F. A. Gooch).  
 1896. **13**, 121. A. W. Peirce: Existenz d. Selen-I-oxydes (F. A. Gooch).  
 1896. **13**, 161. D. A. Kreider u. J. E. Breckenridge: Trenng. v. Kalium u. Natrium.  
 1896. **13**, 169. F. A. Gooch u. W. C. Morgan: Best. d. Tellurs als Jodid.  
 1896. **13**, 418. D. A. Kreider: Best. v. Sauerstoff.  
 1896. **13**, 427. Ph. E. Browning u. R. J. Goodman: Best. d. Vanadinsäure neben Molybdän- oder Wolframsäure.  
 1896. **13**, 435. F. A. Gooch u. F. S. Havens: Trenng. d. Aluminiums v. Eisen.  
 1897. **14**, 317. F. A. Gooch: Jodometrie d. Molybdäns.  
 1897. **14**, 428. F. A. Gooch u. C. F. Walker: Best. v. Jodiden m. Jodsäure.  
 1897. **16**, 15. Fr. S. Havens: Trenng. v. Aluminium u. Beryllium (F. A. Gooch).  
 1897. **16**, 85. J. K. Phelps: Verbrennung organ. Substanzen auf nassem Wege (F. A. Gooch).  
 1897. **16**, 99. F. C. Walker: Titration v. Natriumthiosulfat m. Jodsäure (F. A. Gooch).  
 1898. **17**, 253. F. A. Gooch u. M. Austin: Fällung v. Mangan durch Chlorsäure.  
 1898. **17**, 264. F. A. Gooch u. M. Austin: Best. d. Mangans als Sulfat u. Oxyd.  
 1898. **17**, 272. M. Austin: Best. d. Mangans als Carbonat (F. A. Gooch).  
 1898. **18**, 66. L. C. Jones: Einw. v. Kohlen-2-oxyd auf lösliche Borate (F. A. Gooch).  
 1898. **18**, 147. F. S. Havens: Trenng. v. Aluminium durch Chlorwasserstoffsäure (F. A. Gooch).  
 1898. **18**, 312. F. A. Gooch u. J. T. Norton: Jodometrische Best. d. Molybdänsäure.  
 1898. **18**, 339. F. A. Gooch u. M. Austin: Best. d. Mangans als Pyrophosphat.  
 1898. **18**, 871. Ph. E. Browning u. E. Howe: Nachw. v. Sulfiden, Sulfaten, Hypo-Sulfiten, Sulfiten nebeneinander.  
 1898. **18**, 878. F. S. Havens: Trenng. v. Kobalt u. Nickel durch Chlorwasserstoffsäure (F. A. Gooch).  
 1898. **19**, 194. C. F. Walker u. D. H. Gillespie: Jodometrie v. Alkalien u. Säuren.  
 1898. **19**, 417. F. A. Gooch u. L. C. Jones: Best. d. Borsäure.  
 1899. **20**, 121. F. A. Gooch u. M. Austin: Zusammensetz. d. Magnesium-ammoniumphosphats in d. Analyse.  
 1899. **20**, 212. L. C. Jones: Titration v. Borsäure.  
 1899. **20**, 221. J. T. Norton jr.: Jodometrische Best. v. Selen-2-oxyd (F. A. Gooch).  
 1899. **21**, 21. F. A. Gooch u. F. S. Havens: Trenng. d. Oxyde d. Eisens u. Aluminiums.  
 1899. **21**, 169. L. C. Jones: Jodometrische Best. d. Borsäure.  
 1899. **21**, 177. J. T. Norton jr.: Jodometrie v. Eisenoxyd ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ) (F. A. Gooch).  
 1899. **21**, 185. F. A. Gooch u. C. A. Peters: Titration v. Oxalsäure durch Permanganat in Gegenw. v. Salzsäure.  
 1899. **21**, 389. F. S. Havens u. A. F. Way: Treung. d. Eisens v. Chrom, Zirkonium, Beryllium.  
 1899. **21**, 405. F. A. Gooch u. C. A. Peters: Best. v. telluriger Säure bei Gegenw. v. Halogeniden.  
 1899. **22**, 168. F. A. Gooch u. M. Austin: Zusammensetz. d. Ammonium-magnesiumphosphats.  
 1899. **22**, 200. F. A. Gooch u. F. H. Morley: Jodometrie d. Goldes.  
 1899. **22**, 207. M. Austin: Ammoniumdoppelphosphate v. Beryllium, Zink u. Cadmium.  
 1899. **22**, 285. F. A. Gooch u. De F. Baldwin: Einw. v. Acetylen auf Kupferoxyde.  
 1899. **22**, 297. Ph. E. Browning: Titrimetrische Best. d. Cers.  
 1899. **22**, 380. Ph. H. Browning u. G. E. Hutchins: Best. d. Thalliums als Chromat.



**New-Haven. Conn. Kent Chemical Laboratory of Yale College.**

1899. **23**, 146. M. Austin: Zusammensetz. d. Magnesiumammoniumarsenats (F. A. Gooch).
1899. **23**, 155. Ph. E. Browning: Best. d. Thalliums als Sulfat oder Hydro-sulfat.
1900. **24**, 402. C. A. Peters: Best. v. Quecksilber als Quecksilberoxalat ( $Hg^2$ ) (F. A. Gooch).
1900. **24**, 411. J. T. Norton jr.: Titration v. Quecksilber m. Natriumhypo-sulfit (F. A. Gooch).
1900. **25**, 227. F. A. Gooch u. J. C. Morris: Jodometrische Best. v. Arsen-säure.
1900. **25**, 323. Ph. E. Browning u. J. B. Hartwell: Trenng. v. Nickel u. Kobalt.
1900. **26**, 111. C. A. Peters: Titrimetrische Best. u. Trenng. d. Kupfers als Oxalat (F. A. Gooch).
1900. **26**, 230. R. G. van Name: Sulfoeyanide d. Kupfers u. Silbers in d. Gewichtsanalyse (F. A. Gooch).
1901. **28**, 223. J. T. Norton jr.: Einw. v. Natriumthiosulfat auf Metallsalzs-lösgg. bei hohen Tempp. u. Drucken.
1902. **29**, 140. P. E. Browning: Best. v. Cäsium, Rubidium, Kalium u. Natrium.
1902. **29**, 145. C. A. Peters: Best. v. Calcium, Strontium u. Barium.
1902. **29**, 326. C. A. Peters u. S. E. Moody: Best. d. Persulfate.
1902. **29**, 358. F. A. Gooch u. O. S. Pulman jr.: Best. d. Molybdänsäure.
1902. **30**, 122. R. G. van Name: Einfluss v. Salzsäure bei d. Fällung v. Cuprosulfoeyanid.
1902. **31**, 92. R. G. van Name: Best. d. Kupfers in Gegenw. v. Wismut, Antimon, Zinn u. Arsen (F. A. Gooch).
1902. **31**, 100. F. E. Hale: Anfangswirkung v. Jod u. anderen Oxydations-mitteln bei d. Hydrolyse v. Stärke u. Dextrinen (F. A. Gooch).
1902. **32**, 164. L. C. Jones: Einw. v. Kohlendioxyd auf Bariumborate.
1902. **32**, 174. F. A. Gooch u. R. D. Gilbert: Fällung d. Ammoniumvana-dats durch Ammoniumchlorid.
1902. **32**, 366. M. Austin: Ammoniumdoppelphosphate i. d. Analyse.
1902. **32**, 456. F. A. Gooch u. L. B. Stookey: Redukt. d. Vanadinsäure durch Chlorwasserstoffsäure.
1903. **33**, 58. J. Locke: Problem d. Systematisierung d. anorgan. Verbb.
1903. **33**, 96. F. A. Gooch u. J. C. Blake: Best. d. Bromsäure durch direkte Einw. v. arseniger Säure.
1903. **33**, 357. J. K. Phelps: Titrimetrische Best. v. Salpetersäure.
1903. **35**, 414. F. A. Gooch u. H. E. Medway: Anw. einer rotierenden Ka-thode b. d. elektrolyt. Best. v. Metallen.
1903. **35**, 420. F. A. Gooch u. R. D. Gilbert: Anw. d. Zinks z. Redukt. bei d. Best. v. Vanadinsäure.
1903. **37**, 81. R. N. Maxson: Jodometrische Best. d. Goldes in verdünnter Lösg. (F. A. Gooch).
1903. **37**, 113. O. S. Pulman jr.: Best. v. Uran u. Uranylphosphat m. Hilfe d. Zinkreduktors.
1903. **37**, 243. J. C. Blake: Farben d. allotropen Modifikationen d. Silbers (F. A. Gooch).
1904. **38**, 110. J. K. Phelps: Anw. v. Eisensulfat b. d. Best. v. Chloraten u. Bromaten.
1904. **38**, 113. J. K. Phelps: Best. v. Nitriten in Abwesenheit v. Luft.
1904. **38**, 246. F. A. Gooch u. R. W. Curtis: Einw. v. Halogenwasserstoff-säuren auf Vanadinsäure.
1904. **39**, 69. J. C. Blake: Zusammensetz. v. Bredigs Silberhydrosol (F. A. Gooch).
1904. **39**, 72. J. C. Blake: Verh. d. roten kolloidalen Goldlösgg. gegen d. elektr. Strom u. Elektrolyten.
1904. **40**, 24. F. A. Gooch u. F. M. McClenahan: Verh. typischer wasser-haltiger Chloride b. Erhitzen in Chlorwasserstoffsäure.

**New-Haven. Conn. Kent Chemical Laboratory of Yale College.**

1904. 40, 254. R. N. Maxson: Fehlergrenze bei d. volumetrischen Best. kleiner Goldmengen.
1904. 42, 100. F. M. McClenahan: Konstit. d. wasserhaltigen Thallchlorids.
1904. 42, 110. H. E. Medway: Material u. Form d. rotierenden Kathode.
1904. 42, 114. H. E. Medway: Weitere Untersuchungen über d. rotierende Kathode.
1905. 43, 308. N. C. Thorne: Fällung v. Bariumbromid durch Bromwasserstoffsäure (F. A. Gooch).
1905. 44, 145. J. Brown: Reakt. zwischen Chlorwasserstoffsäure u. Kaliumpermanganat in Gegenw. v. Ferrichlorid.
1905. 44, 154. L. L. Kreider: Einfacher Apparat z. Best. flüchtiger Substanzen durch Gewichtsverlust.
1905. 45, 69. R. H. Ashley: Oxydation v. Sulfiten durch Jod in alkalischer Lsg.
1905. 46, 208. F. A. Gooch: Behandlung v. Niederschlägen f. d. Auflösung u. nochmalige Ausfällung.
1905. 46, 211. R. H. Ashley: Best. v. Sulfiten durch Jod.
1905. 46, 350. J. L. Kreider: Verh. d. typischen wasserhaltigen Bromide b. Erhitzen in Bromwasserstoff.
1905. 46, 423. S. E. Moody: Jodometrische Best. v. Aluminium in Aluminiumchlorid u. Aluminiumsulfat.
1905. 47, 1. Ch. P. Flora: Anw. d. rotierenden Kathode z. Best. d. Cadmiums in Lsgg. v. Cadmiumsulfat.
1905. 47, 13. Ch. P. Flora: Anw. d. rotierenden Kathode z. Best. d. Cadmiums aus seinen Chloridlsgg.
1905. 47, 20. Ch. P. Flora: Zusatzbemerkung über d. Best. d. Cadmiums.
1905. 47, 314. J. Brown: Einw. v. Chlorwasserstoffsäure auf Kaliumpermanganat in Gegenw. verschiedener anorgan. Salze.
1906. 48, 389. D. L. Randall: Verh. d. Eisenchlorids im Zinkreduktor.
1906. 49, 172. R. N. Maxson: Kolorimetrische Best. geringer Mengen v. Gold.

**New-Haven. Conn. Sheffield Scientific School.**

1891. 1, 85. H. L. Wells u. S. L. Penfield: Cäsiumtrihalogenverbb.
1892. 1, 442. H. L. Wells u. H. L. Wheeler: Trihalogenide d. Kaliums u. Rubidiums.
1892. 2, 255. H. L. Wells, H. L. Wheeler u. S. L. Penfield: Penta-halogenide d. Alkalimetalle.
1892. 2, 301. H. L. Wells, H. L. Wheeler u. S. L. Penfield: Silber-alkalihalogenverbb.
1892. 2, 304. H. L. Wells, H. L. Wheeler u. S. L. Penfield: Cäsium- u. Rubidium-Chloraureate u. -Bromaurate.
1892. 2, 402. H. L. Wells: Cäsiumquecksilberhalogenide.
1892. 2, 420. S. L. Penfield: Kristallographie d. Cäsiumquecksilberhalogenide.
1892. 2, 437. H. L. Wheeler u. S. L. Penfield: Alkalijodate (H. L. Wells).
1892. 3, 195. H. L. Wells: Cäsium- u. Kaliumbleihalogenide.
1893. 3, 428. H. L. Wheeler: Alkalitellurhalogenide (H. L. Wells).
1893. 4, 117. H. L. Wells u. W. R. Jonston: Ammoniumbleihalogenide.
1893. 4, 128. H. L. Wells: Rubidiumbleihalogenide.
1893. 4, 335. H. L. Wells: Doppelsalze v. Blei-4-chlorid.
1893. 4, 341. H. L. Wells: Quant. Best. v. Cäsium u. Darst. reiner Cäsium- u. Rubidiumverbb.
1893. 4, 346. H. L. Wells: Bleikaliumhalogenverbb.
1893. 4, 451. H. L. Wheeler: Arsenalkalidoppelhalogenide (H. L. Wells u. S. L. Penfield).
1893. 5, 253. H. L. Wheeler: Rubidiumantimonhalogenide.
1893. 5, 266. H. L. Wells u. P. T. Walden: Cadmiumcäsiumhalogenide.
1893. 5, 278. H. L. Wells u. G. F. Campbell: Zinkcäsium- u. Magnesium-cäsiumhalogenide.

**New-Haven. Conn. Sheffield Scientific School.**

1893. 5, 300. H. L. Wells u. L. C. Dupee: Cäsium-Kupferchloride.  
 1893. 5, 304. H. L. Wells u. P. T. Walden: Cäsium-Kupferbromide.  
 1893. 5, 306. H. L. Wells: Cäsium-Kupferchloride.  
 1894. 6, 312. H. L. Wells u. S. L. Penfield: Thallium-3-jodid (Tl<sup>III</sup>) u. d. Alkali-3-jodide.  
 1894. 7, 22. S. L. Penfield: Wasserbest. in Mineralien.  
 1894. 7, 331. P. T. Walden: Eisenalkalihalogenide (H. L. Wells).  
 1894. 8, 126. G. F. Campbell: Kobalt- u. Nickelcäsiumhalogenide (H. L. Wells).  
 1895. 9, 19. J. H. Pratt: Thalliumdoppelhalogenide (Tl<sup>III</sup>) (H. L. Wells).  
 1895. 9, 304. H. L. Wells: Bleiverbb. m. überschüssigem Jod.  
 1895. 10, 157. H. L. Wells u. E. B. Hurlburt: Kupferammoniumhalogenide (Cu<sup>I</sup>).  
 1895. 10, 181. H. L. Wells u. B. B. Boltwood: Cäsiumchromchloride u. Cäsiumuranylchloride.  
 1895. 10, 434. H. L. Wells u. H. W. Foote: Zirkoniumcäsiumfluoride.

**New York. College of the City of New York. Chem. Laboratorium.**

1905. 45, 86. Ch. Baskerville: Reindarst. d. Praseodyms.

**New York. College of Pharmacy.**

1897. 15, 81. J. Lesinsky u. Ch. Gundlich: Thoriumverbb.

**New York. Columbia University. Havemeyer Laboratories.**

1903. 35, 55. L. A. Youts: Die quantitative Best. d. Antimons (E. H. Miller).  
 1903. 37, 387. L. A. Youts: Quantitative Best. d. Antimons.

**New York. Columbia University. Laboratorium f. quantitative Analyse.**

1901. 28, 233. E. H. Miller u. E. W. Page: Quantitative Best. d. Cadmiums.  
 1902. 32, 78. J. L. Dansiger: Neue Reakt. auf Kobalt.

**Münchberg. Chem. Laboratorium der Kgl. Kreisrealschule.**

1903. 34, 453. F. Kuspert: Kolloidales Acetylenkupfer.

## O

**Odessa. Universitätslaboratorium.**

1898. 18, 59. P. Melikoff u. L. Pissarjewsky: *Per*-Oxyde.  
 1898. 18, 89. P. Melikoff u. L. Pissarjewsky: Ammonium-*per*-oxyd.  
 1898. 19, 1. P. Melikoff: Schlammvulkane v. Achtala.  
 1898. 19, 11. P. Melikoff u. W. Krschischakowsky: Analyse d. Meteoriten v. Migheja.  
 1898. 19, 405. P. Melikoff u. L. Pissarjewsky: *Per*-pyro-Vanadinate u. Konstit. v. *Per*-Säuren.  
 1899. 20, 340. P. Melikoff u. L. Pissarjewsky: *Per*-Niobsäure u. *Per*-Tantalsäure.  
 1899. 21, 70. P. Melikoff u. L. Pissarjewsky: Lanthan-*per*-oxyd.  
 1900. 24, 108. L. Pissarjewsky: Thermochemische Untersuchungen v. *Per*-Säuren.  
 1900. 25, 378. L. Pissarjewsky: Superoxyde d. Zirkoniums, Ceriums u. Thoriums.  
 1900. 26, 345. S. Tanatar: *Per*-Borate.  
 1901. 27, 304. S. Tanatar: Bleisuboxyd.  
 1901. 27, 432. S. Tanatar: Cadmiumquadrantoxyd.  
 1901. 27, 437. S. Tanatar: Wismutsuboxyd.  
 1901. 28, 242. P. Melikoff u. P. Kasanezky: Fluorvanadinverbb.  
 1901. 28, 255. S. Tanatar: Molekularverbb. d. Wasserstoffsuperoxyds m. Salzen.  
 1901. 28, 331. S. Tanatar: Das sogen. Silberperoxynitrat.  
 1904. 41, 442. S. Melikoff u. P. Kasanetsky: Die Konstit. d. Fluorvanadinverbb.

## P

**Paris.** Laboratorium der Academie.

1895. 9, 4. M. Berthelot: Fluorescenzspektrum d. Argons.

**Paris.** Laboratorium f. allgemeine Chemie.

1908. 33, 81. E. Wedekind: Zur Kenntnis d. Darst. v. Zirkonerde.

**Parma.** Pharmazeutisches Universitätslaboratorium.

1897. 15, 208. L. Pesci: Quecksilberverb. organ. Basen.

1898. 17, 276. L. Pesci: Quecksilberverb. d. Dimethyl-*p*-Toluidins u. d. *p*-Toluidins.

1899. 21, 361. L. Pesci: Quecksilberammine (Hg<sup>II</sup>).

1902. 32, 227. L. Pesci: Merkurierung aromatischer Verb.

**St. Petersburg.** Akademie der Wissenschaften. Chem. Laboratorium.

1904. 40, 355. N. Békétóff u. Wl. Békétóff: Über d. durch Schmelzen verursachten gegenseitigen Austausch b. Halogensalzmischungen.

**St. Petersburg.** Berginstitut. Chem. Laboratorium.

1894. 8, 113. N. S. Kurnakow: Einfl. d. Hydratation auf d. Lös.

1898. 17, 207. N. S. Kurnakow: Bez. zwischen Farbe u. Konstit. v. Haloiddoppelsalzen.

1898. 19, 335. N. S. Kurnakow u. A. A. Semetschenko: Kupfer-2-Lithium-4-bromid-6-Hydrat.

1899. 22, 384. N. S. Kurnakow u. N. J. Gwosdarew: Äthylendiaminverb. d. Platins.

1899. 22, 466. N. S. Kurnakow: Äthylendiaminnickelchloride.

1900. 23, 439. N. S. Kurnakow: Legg. d. Natriums u. Kaliums.

1900. 25, 189. W. v. Kowalevsky: Verh. einiger d. Zinnchlorid analoger Halogenverb. d. Kohlenstoffgruppe (R. Abegg-Breslau).

1905. 46, 177. N. S. Kurnakow u. N. J. Stepanow: Die Legg. d. Magnesiums m. Zinn u. Blei.

**St. Petersburg.** Elektrotechn. Institut. Chem. Laboratorium.

1902. 30, 86. N. S. Kurnakow u. N. A. Puschin: Thalliumlegg.

1902. 30, 109. N. S. Kurnakow u. N. A. Puschin: Schmelstemp. d. Legg. d. Natriums u. Kaliums.

1908. 36, 201. N. A. Puschin: Die Legg. d. Quecksilbers (N. S. Kurnakow).

**St. Petersburg.** Kais. Nikolai Ingenieur Akad. Chem. Laboratorium.

1892. 2, 51. Th. Wilm: Rhodiumsalze.

1893. 4, 298. Th. Wilm: Platinnatriumcyanid (Pt<sup>III</sup>)

1893. 4, 300. Th. Wilm: Palladiumhaltiges Gold.

1893. 4, 325. Th. Wilm: Quecksilberhaltige Goldkrystalle.

**St. Petersburg.** Polytechn. Institut. Laboratorium der allgem. Chemie.

1904. 42, 184. N. S. Kurnakow: Ein neues Registrierpyrometer.

1906. 49, 384. S. F. Žemczužnyj: Zink-Antimonlegg.

1906. 49, 400. S. F. Žemczužnyj: Die Legg. d. Magnesiums m. Silber.

**St. Petersburg.** Polytechn. Institut. Laboratorium für organ. Chemie.

1906. 49, 34. B. N. Menshutkin: Die Ätherate d. Brom- u. Jodmagnesiums.

1906. 49, 207. B. N. Menshutkin: Die Ätherate d. Brom- u. Jodmagnesiums. II. Das Monoätherat d. Brommagnesiums.

**Philadelphia.** Privatlaboratorium.

1892. 2, 449. M. Carey Lea: Entwässerung v. Silberoxyd.

1893. 3, 1. M. Carey Lea: Silberoxydsulfat.

1892. 3, 180. M. Carey Lea: Über Silber.

1892. 3, 184. M. Carey Lea: Über Silberchlorid.

1893. 4, 440. M. Carey Lea: Nachw. d. Hydrolyse v. Metallsulfaten durch Jodchininlösung.

1893. 5, 331. M. Carey Lea: Endothermische Reakt. durch mechanische Kraft. I.

1893. 6, 2. M. Carey Lea: Endothermische Reakt. durch mechanische Kraft. II.

**Philadelphia. Privatlaboratorium.**

1894. 6, 849. M. Carey Lea: Umwdlg. mechanischer in chem. Energie. III.  
 1894. 6, 869. M. Carey Lea: Best. d. relativen Affinität v. Säuren.  
 1894. 7, 841. M. Carey Lea: Lösg. v. metallischem Silber.  
 1894. 8, 121. M. Carey Lea: Darst. v. Platin-2-Kalium-4-chlorid ( $\text{Pt}^{\text{II}}$ ).  
 1895. 9, 812. M. Carey Lea: Farbe v. Atom, Ion u. Molekül.  
 1896. 12, 249. M. Carey Lea: Numerische Bez. zwisch. Atomgew. d. Elemm.  
 1896. 12, 340. M. Carey Lea: Bez. d. Farben v. Atom, Ion u. Molekül. II.  
 1896. 13, 447. M. Carey Lea: Grüne Goldlösg.

**Philadelphia. University of Pennsylvania.**

1892. 1, 285. H. S. Warwick: Elektrolyse v. Metallformiaten (Edgar F. Smith).  
 1892. 1, 860. E. F. Smith: Einw. v. metallischem Molybdän u. Wolfram auf Metallsalzlösgg.  
 1892. 1, 864. W. S. Lorimer u. E. F. Smith: Atomgew. d. Cadmiums.  
 1893. 3, 415. E. F. Smith u. J. C. Saltar: Elektrolytische Trenngg.  
 1893. 4, 96. E. F. Smith u. J. B. Moyer: Elektrolytische Trenng. d. Quecksilbers u. Wismuths.  
 1893. 4, 236. E. F. Smith u. V. Oberholtzer: Einw. v. Haloidsäuren auf Molybdänsäure.  
 1893. 4, 267. Edgar F. Smith u. J. B. Moyer: Elektrolytische Trenngg.  
 1893. 4, 273. Edgar F. Smith u. D. L. Wallace: Elektrolytische Trenng. v. Kupfer u. Antimon.  
 1893. 4, 374. E. F. Smith u. V. Lenher: Einw. v. Ammoniak auf Molybdänylchlorid.  
 1893. 4, 381. E. F. Smith u. O. L. Shinn: Einw. v. Ammoniak auf Wolframylchlorid.  
 1893. 5, 13. E. F. Smith u. H. L. Dieck: Krystallin. Chromoxydwolframat.  
 1893. 5, 63. E. F. Smith u. V. Oberholtzer: Einw. verschiedener Gase auf Molybdän u. Wolfram.  
 1893. 5, 197. E. F. Smith: Elektrolytische Trenng. v. Kupfer u. Wismut.  
 1893. 5, 199. S. C. Schmucker: Elektrolytische Trenng. d. Metalle d. zweiten Gruppe (E. F. Smith).  
 1893. 5, 280. E. F. Smith u. Ph. Maas: Atomgew. d. Molybdäns.  
 1893. 6, 40. Edgar F. Smith: Elektrolytische Trenngg.  
 1893. 6, 43. Edgar F. Smith: Elektrochem. Notizen.  
 1894. 6, 380. E. F. Smith u. D. L. Wallace: Palladiumdoppelbromide.  
 1894. 6, 384. E. F. Smith u. G. W. Sargent: Einw. v. Phosphor-5-chlorid auf Molybdänsäure.  
 1894. 7, 41. E. F. Smith u. J. G. Hibbs: Einw. v. Salzsäuregas auf Natriumvanadinat.  
 1894. 7, 43. R. H. Bradbury: Einw. v. Molybdänsäure auf Kaliumchromat (E. F. Smith).  
 1894. 7, 47. E. F. Smith u. O. L. Shinn: Einw. v. Molybdän-2-oxyd auf Silbersalze.  
 1894. 7, 82. E. F. Smith u. P. Heyl: Verw. v. Quecksilberoxyd bei d. Analyse.  
 1894. 7, 96. E. F. Smith u. Ph. Maas: Niob- u. Tantaloxyd.  
 1894. 7, 351. H. Fleck u. E. F. Smith: Molybdänamide.  
 1894. 8, 198. M. C. Pennington u. E. F. Smith: Atomgew. d. Wolframs.  
 1894. 8, 205. E. F. Smith u. E. D. Desi: Atomgew. d. Wolframs.  
 1894. 8, 207. A. W. Grodsspeed u. E. F. Smith: Spez. Wärme d. Wolframs.

**Pilsen.**

1905. 45, 87. A. Baték: Die Trenng. d. Thoriums u. d. Ceriterden.

**Pommritz. Landwirtschaftliche Versuchsstation.**

1892. 2, 45. H. Neubauer: Zuverlässigkeit d. Phosphorsäurebestat.  
 1893. 4, 251. H. Neubauer: Phosphorsäurebest.

**Potsdam. Kgl. Astrophysik. Observatorium.**

1905. 45, 374. G. Eberhard: Spektrographische Untersuchungen über d. Urbain-Lacombesche Meth. zur Trenng. v. Samarium, Europium u. Gadolinium.

**Prag.** K. k. böhmische techn. Hochschule. Chem. Laboratorium.

1898. **17**, 111. J. Hanus: Titration v. Metallsulfiden.  
 1898. **17**, 117. V. Stanek: Einige Sulfosalze.  
 1904. **42**, 438. J. Milbauer: Einw. d. Sulfoeyankaliums auf Metalloxyde.  
 1904. **42**, 450. J. Milbauer: Uranylselenid u. Kaliumchromiselenid.  
 1906. **49**, 46. J. Milbauer: Einw. v. Gasen auf Sulfoeyankalium.

**Prag.** K. k. böhmische techn. Hochschule. Techn.-chem. Laboratorium.

1904. **39**, 24. R. Vondráček: Mechanismus d. katalytischen Wirkungen d. Platinschwarzes.

**Prag.** Böhmische Universität. Chem. Laboratorium.

1894. **7**, 1. B. Brauner: Bleifluoride ( $Pb^{IV}$ ) u. freies Fluor.  
 1896. **14**, 256. B. Brauner: Basis d. Atomgeww.  
 1900. **26**, 186. B. Brauner: Die Basis d. Atomgeww. IV.  
 1902. **32**, 1. B. Brauner: Stellung d. seltenen Erden im periodischen Syst. v. Mendelejeff.  
 1903. **33**, 317. B. Brauner: Atomgew. d. Lanthans.  
 1903. **34**, 103. B. Brauner u. A. Batěk: Revision d. Atomgew. d. Ceriums.  
 1903. **34**, 207. B. Brauner: Revision d. Atomgew. d. Ceriums.  
 1904. **38**, 322. B. Brauner u. J. Pícek: Saure Sulfate d. seltenen Erden (Erdschwefelsäuren).  
 1904. **39**, 361. B. Brauner: Salze d. komplexen Cerischwefelsäure m. d. Elemm. d. seltenen Erden.

**Prag.** Deutsche techn. Hochschule.

1902. **31**, 42. F. Russ: Nioboxalsäure (L. Storch).  
 1903. **37**, 252. A. Mandl: Komplexe Zirkonverbb. (L. Storch).  
 1906. **48**, 140. S. Metzl: Das Sulfat d. Antimons, sowie dessen Doppelsalze m. Alkalisulfaten.  
 1906. **48**, 156. S. Metzl: Neue Modifikation d. Titerstellung v. Jodlössg.

**Prag.** Privatlaboratorium.

1896. **12**, 89. O. Šulc: Sogen. elektrolyt. Silber-per-oxyd.  
 1898. **19**, 332. O. Šulc: Verflüchtigung v. Osmium-4-oxyd.  
 1900. **24**, 305. O. Šulc: Sogen. elektrolyt. Silber-per-oxyd.  
 1900. **25**, 399. O. Šulc: Lösl. d. Quecksilberhaloidsalze, insbesondere d. Quecksilberjodids in organ. Lösungsmitteln.

**Princeton, New Jersey.** Universität. Department of Gen. Chemistry.

1900. **25**, 459. W. McCay: Einw. d. kaustischen Alkalien u. alkalischen Erden auf Arsenpentasulfid.  
 1902. **29**, 36. W. McCay: Einw. v. Schwefelwasserstoff auf Arsensäure.  
 1903. **37**, 59. W. Foster jr.: Einw. v. Magnesiumoxyd auf ein Gemisch v. Arsentrisulfid u. Schwefel (McCay).  
 1904. **41**, 452. L. W. McCay u. W. Foster: Trisulfoxyarsensäure.

**Przibram.** Chem. Laboratorium der k. k. Bergakademie.

1904. **39**, 387. A. Harpf: Autoxydation d. Schwefels.

## R

**Riga.** Polytechnikum. Chem. Institut.

1898. **19**, 67. P. Mengel: Trenng. d. Cers v. Didym u. Lanthan.  
 1900. **23**, 879. P. Walden: Komplexe Rhodanide u. Cyanide.  
 1900. **25**, 203. P. Walden: Anorgan. Lösungs- u. Ionisierungsmittel.  
 1902. **29**, 371. P. Walden: Anorgan. Lösungs- u. Ionisierungsmittel.  
 1902. **30**, 145. P. Walden u. M. Centnerszwer: Flüssiges Schwefeldioxyd als Lösungsmittel.

**Riga.** Polytechnikum. Laboratorium f. analytische Chemie.

1906. **49**, 338. O. Lutz: Brechweinstein als Urtitersubstanz i. d. Jodometrie.

**Rom.** Ingenieurschule. Chem. Laboratorium.

1897. **14**, 302. U. Alvisi: Triäthylsulfon-meta-aluminat.

**Rom. Universität. Chem. Institut.**

1892. 1, 51. A. Piccini: Einw. v. Wasserstoffperoxyd auf einige Fluoride u. Oxyfluoride.  
 1892. 2, 21. A. Piccini: Einw. v. Wasserstoffperoxyd auf Fluoride.  
 1896. 14, 237. A. Miolati: Gemischte Halogenplatinate.  
 1898. 14, 248. A. Andreocci: Schwefelstickstoff.  
 1899. 22, 445. A. Miolati: Platin-4-chlorid.  
 1900. 23, 240. A. Miolati: 6-Ammin-Kobaltrhodanide.  
 1900. 24, 188. E. Mascetti: Rhodanatoxykobaltisäure (A. Miolati).  
 1900. 25, 818. A. Miolati: Konstitution d. Nitroprussidverbb.  
 1900. 26, 209. A. Miolati u. I. Bellucci: Platin-2-hydrohydroxy-5-chlorid (Pentachlorplatinsäure).  
 1900. 26, 222. A. Miolati u. I. Bellucci: Platin-4-bromid ( $\text{Pt}^{\text{IV}}$ ).  
 1903. 33, 251. A. Miolati, U. Pendini u. I. Bellucci: Chlorierte Platinsäuren. I.  
 1903. 33, 264. A. Miolati u. U. Pendini: Trichlorplatinsäure.  
 1903. 33, 268. A. Miolati u. F. W. Grottanelli: Einw. v. Oxalsäure auf Kaliumtetranitritdiamminkobaltit.

**Rom. Universität. Institut für allgemeine Chemie.**

1905. 44, 168. I. Bellucci: Hexaoxyplatinsäure.  
 1905. 45, 142. I. Bellucci u. N. Parravano: Stanniverbb.  
 1905. 47, 287. I. Bellucci: Palladiumdioxhydrat.  
 1906. 48, 448. M. Levi-Malvano: Hydrate d. Berylliumsulfats.  
 1906. 50, 101. I. Bellucci u. N. Parravano: Neue Reihe isomorpher Salze.  
 1906. 50, 107. I. Bellucci u. N. Parravano: Konstit. d. Plumbate.

**Rostock. Chem. Universitätsinstitut.**

1899. 19, 457. H. Metzke: Eisenarsenate ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ).

**Rustschuk. Chem. Laboratorium des Staatsgymnasiums „Prinz Boris“.**

1900. 23, 238. F. Mawrow: Verh. v. Kupferhydroxyd in alkalischer Suspension gegen Chlor.  
 1900. 24, 263. F. Mawrow: Einw. v. Kalium-per-sulfat a. Kobaltsalze.  
 1900. 25, 196. F. Mawrow: Trenng. d. Kobalts v. Nickel mittels Persulfaten.  
 1901. 28, 162. F. Mawrow: Phosphormolybdänverbb.  
 1902. 29, 156. F. Mawrow: Phosphormolybdänverbb.

**S****Seal Harbor, Maine, Mt. Desert.**

1901. 28, 855. Th. W. Richards: Einheit d. Atomgeww.

**St. Louis. College of Pharmacie.**

1898. 5, 298. G. Hinrichs: Wirkliches Atomgew. d. Kupfers.

**Stockholm. Stockholms Högskola. Chem. Institut.**

1898. 4, 1. O. Pettersson: Wasserfreie Chloride d. seltenen Erden.  
 1902. 32, 129. A. Cleve: Beiträge z. Kenntnis d. Ytterbiums.

**Stockholm. Stockholms Högskola. Physik. Institut.**

1896. 14, 1. J. Roszkowski: Fällungsverhinderung v. Metallhydroxyden durch organ. Stoffe (S. Arrhenius).  
 1897. 15, 454. H. Euler: Jodometrische Best. d. Molybdäns.  
 1901. 27, 209. T. Ericson-Aurén: Auflösungs-geschw. v. Zink i. sauren Lösgg.  
 1904. 41, 93. H. Euler: Das elektrische Potential v. Nickel u. Tellur.

**St. Petersburg siehe Petersburg.****Stuttgart. Techn. Hochschule. I. Chem. Institut.**

1903. 35, 194. P. Rohland: Die zweite anhydrische Modifikation d. Calciumsulfats.  
 1903. 35, 201. P. Rohland: Die Hydratations- u. Erhärtungsvorgänge einiger Sulfate.  
 1903. 36, 332. P. Rohland: Die erste anhydr. Modifikation d. Calciumsulfats.  
 1904. 38, 811. P. Rohland: Über einen Erhärtungsvorgang d. Bariumsulfats.

**Stuttgart.** Techn. Hochschule. Technolog. Institut.

1902. **29**, 159. P. Rohland: Chromichlorid.  
 1902. **31**, 158. P. Rohland: Plastizität d. Tone.  
 1902. **31**, 437. P. Rohland: Ursachen d. Beeinflussg. d. Hydratationsgeschw. anorganischer Reakt. durch positive u. negative Katalysatoren.  
 1904. **40**, 182. P. Rohland: Die Reaktionsfähigkeit d. Calciumsulfats in kolloidalen Medien.  
 1904. **41**, 825. P. Rohland: Das Faulen d. Tone.

**T****Trautenau (Böhmen).** Analytisch-chem. Laboratorium d. Versuchsstation.

1906. **48**, 137. C. Hoffmeister: Das Vorkommen eines gasförmigen Calciumwasserstoffs in techn. Acetylen.

**Tübingen.** Chem. Universitätslaboratorium.

1892. **2**, 424. K. Seubert u. M. Elten: Thalliumsulfid ( $\text{Ti}^1$ ).  
 1893. **4**, 44. K. Seubert u. M. Elten: Basische Metallsulfide.  
 1893. **5**, 394. K. Seubert: Einw. v. Eisensalzen ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ) auf Jodide.  
 1893. **5**, 389, 411. K. Seubert u. A. Dorrer: Einw. v. Eisenchlorid ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ) auf Kaliumjodid u. Jodwasserstoff.  
 1894. **7**, 137. K. Seubert u. R. Rohrer: Einw. v. Eisensulfat ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ) auf Jodkalium u. Jodwasserstoffsäure.  
 1894. **7**, 393. K. Seubert u. R. Rohrer: Einw. v. Eisenacetat u. Kaliumjodid u. Jodwasserstoffsäure.  
 1895. **8**, 296. K. Seubert u. W. Pollard: Acidimetrische Best. d. Molybdänsäure.  
 1895. **8**, 434. K. Seubert u. W. Pollard: Atomgewichtsbest. v. Molybdän.  
 1895. **9**, 212. K. Seubert u. K. Gaab: Einw. v. Eisenchlorid ( $\text{Fe}^{\text{III}}$ ) a. Metalljodide.  
 1895. **9**, 384. K. Seubert: Geschichte d. period. Systems.  
 1903. **33**, 81. E. Wedekind: Zur Kenntnis d. Darst. v. Zirkonerde.  
 1903. **33**, 311. O. Dimroth: Merkurierung aromatischer Verbb.  
 1904. **39**, 296. R. F. Weinland u. A. Koch: Die aus grünem Chromchlorid-(bromid)hydrat durch Silbersalze fällbaren Chlormengen.  
 1905. **44**, 37. R. F. Weinland u. H. Schmid: Chlorierte Antimonate u. d. Metachlorantimonsäure.  
 1905. **44**, 81. R. F. Weinland u. W. Knöll: Chlorierte u. bromierte Molybdänate, bromierte Molybdänite.  
 1905. **45**, 39. R. F. Weinland u. H. Lewkowitz: Fluorhydrate einiger Anilide u. substituierten Aniline.  
 1905. **45**, 385. E. Wedekind: Die Redukt. d. Zirkonerde m. Magnesium u. d. spontane Bildg. v. Stickstoffsirkonium.  
 1906. **48**, 251. R. F. Weinland u. R. Krebs: Zwei isomere Chromchloridsulfate.  
 1906. **49**, 157. R. F. Weinland u. R. Krebs: Violette Chromisulfate.

**Turin.** Laboratorium d. Kgl. Ingenieurschule.

1892. **2**, 182. Alfonso Cossa: Platosammine.  
 1897. **14**, 367. A. Cossa: Konstit. d. Platosemiamminverbb.  
 1898. **17**, 205. A. Cossa: Vorkommen d. Tellurs i. d. Eruptionsprodukte d. Insel Vulcano.

**Turin.** R. Museo Industriale Ital.

1903. **33**, 251. A. Miolati, U. Pendini u. J. Bellucci: Chlorierte Platinsäuren. I.  
 1903. **33**, 264. A. Miolati u. U. Pendini: Trichlorplatosäure.  
 1903. **33**, 268. A. Miolati u. F. W. Grottanelli: Einw. v. Oxalsäure auf Kaliumtetranitritodiamminkobaltit.



## U

**Upsala. Universitetslaboratorium.**

1891. **1**, 126. O. Nordenskjöld: Chromamminrhodanide.  
 1895. **10**, 289. N. A. Langlet: Atomgew. d. Heliums.  
 1895. **10**, 320. W. Palmaer: Iridiumammine. I. (P. Cleve.)  
 1896. **12**, 188. A. Larsson: Untersuchung über Niob. I. (P. Cleve.)  
 1896. **13**, 211. W. Palmaer: Iridiumammine. II.  
 1897. **14**, 361. W. Palmaer: Chemie d. Thoriums (Nachlafs v. O. Krüas).  
 1898. **17**, 310. C. v. Scheele: Praseodym. I. (P. Cleve.)  
 1898. **18**, 352. C. v. Scheele: Praseodymsäure. II.  
 1899. **22**, 393. C. Benedicks: Zur Kenntnis d. Gadoliniums (P. Cleve.)  
 1901. **27**, 58. C. v. Scheele: Zur Kenntnis d. Praseodyms.  
 1901. **27**, 254. G. Bodman: Isomorphie zwischen d. Salzen d. Wismuts u. d. seltenen Erden (P. T. Cleve).  
 1904. **38**, 429. D. Strömhölm: Basische Bleisäure.  
 1904. **39**, 41. C. Benedicks: Die Atomvolumina d. seltenen Erden u. deren Bedeutung für d. periodische Syst.  
 1905. **47**, 455. C. Benedicks: Anw. d. van der Waalschen Zustandsgleichung für d. festen Zustand.  
 1906. **49**, 284. C. Benedicks: Deduktion d. stöchiometrischen Gesetze.

**Utrecht.**

1904. **41**, 68. C. Hoitsema: Die Dichte v. Gold-Kupfer- u. Gold-Silberlegg.  
 1904. **42**, 130. H. J. van Heteren: Die Zinnamalgame.

## V

**Vienenburg a. Harz. Laboratorium der Kgl. Berginspektion.**

1897. **15**, 419. C. Przibylla: Metalltripelnitrite.  
 1898. **18**, 448. C. Przibylla: Tripelnitrite. II.  
 1905. **43**, 202. W. Feit u. C. Przibylla: Die Erden d. Monasite.  
 1905. **43**, 267. W. Feit: Über d. Terbium.  
 1906. **50**, 249. W. Feit u. C. Przibylla: Atomgew. d. seltenen Erden.

## W

**Washington. U. St. Geological Survey.**

1892. **1**, 263. F. W. Clarke: Teichermaks Theorie d. Chloritgruppe.  
 1892. **1**, 343. F. W. Clarke u. E. A. Schneider: Konstit. v. Glimmern u. Chloriten.  
 1892. **3**, 78. E. A. Schneider: Verh. d. Organosole bei d. kritischen Temp.  
 1892. **3**, 243. W. F. Hillebrand: Darst. u. Dichte v. krystallin. Uran-2-oxyd.  
 1892. **3**, 249. W. F. Hillebrand: Isomorphie v. Thoriumoxyd u. Uran-2-oxyd.  
 1894. **7**, 267. F. W. Clarke: Konstit. d. Zeolithe.  
 1898. **19**, 36. H. N. Stokes: Meta-Phosphorsäure. III.  
 1899. **23**, 135. F. W. Clarke u. G. Steiger: Einw. v. Ammoniumchlorid auf Analcim u. Leucit.  
 1900. **24**, 139. F. W. Clarke u. G. Steiger: Einw. v. Ammoniumchlorid auf Silikate.  
 1900. **25**, 326. W. F. Hillebrand u. H. N. Stokes: Relativer Wert d. Mitscherlichschen u. d. Fluorwasserstoffsäuremeth. z. Best. v. zweiwertigem Eisen.  
 1901. **27**, 125. W. F. Hillebrand u. H. N. Stokes: Einfl. v. Pyrit u. anderen Sulfiden auf d. Best. v. zweiwertigem Eisen.  
 1902. **29**, 338. G. Steiger u. F. W. Clarke: Einw. v. Ammoniumchlorid auf verschiedene Silikate.  
 1902. **32**, 81. G. Steiger: Silberchabasit u. Silberanalcim.  
 1902. **32**, 219. F. W. Clarke: Berechnung v. Atomgew. w.  
 1903. **33**, 45. F. W. Clarke: Thermochem. Konst.  
 1905. **46**, 197. F. W. Clarke: Basische Substitutionen in d. Zeolithen.

**Wien.**

1905. 45, 81. J. Billitzer: Zum Valenzbegriff.

**Wien. K. k. graphische Lehr- u. Versuchsanstalt.**

1903. 36, 412. J. M. Eder: Doppelsalze d. Jod- u. Bromcadmiums.

1905. 47, 421. F. Novak: Physikalisch-chemische Studien über Cadmium-  
legg. d. bleihaltigen Zinks (Eder).

**Wien. K. k. Hauptmünzamt. Probierlaboratorium.**

1895. 9, 289. E. Priwoznik: Strukturänderung d. Glases.

1898. 19, 59. H. Peterson: Volumetr. Best. v. Gold u. Platin.

**Wien. K. k. Staatsgewerbeschule, Chem. Laboratorium.**

1898. 19, 828. M. Gröger: Kupferkalium-3-chlorid ( $\text{Cu}^{\text{II}}$ ).

1900. 24, 127. M. Gröger: Kupfercarbonat.

1901. 28, 154. M. Gröger: Kupferchlorür.

1902. 31, 326. M. Gröger: Gelbes Kupferoxydul.

1904. 41, 216. F. Russ: Tonerdehydrat.

1905. 44, 453. M. Gröger: Chromate d. Mangans.

1906. 49, 145. M. Gröger: Die Chromate d. Kobalts.

**Wien. Technische Hochschule.**

1908. 36, 840. A. Müller: Klassifikation d. Kolloide.

1904. 39, 49. H. v. Jüptner: Die freie Bildungsenergie einiger technisch  
wichtiger Reakt.

1904. 39, 121. A. Müller: Bibliographie d. Kolloide.

1904. 40, 61. H. v. Jüptner: Freie Bildungsenergie einiger technisch wich-  
tiger Reakt.

1904. 40, 65. H. v. Jüptner: Bedeutung d. Koeffizienten B. im Ausdrucke  
für d. Änderung d. freien Energie.

1904. 42, 235. H. v. Jüptner: Zur Kenntnis d. freien Bildungsenergien.

**Wien. Technische Hochschule, Laboratorium für analyt. Chemie.**

1904. 38, 319. A. Skrabal: Darst. zweier Natriumferriulfate.

1904. 42, 1. A. Skrabal: Kinetik d. Permanganat-Oxalsäurereakt.

1904. 42, 61. A. Skrabal: Primäroxydtheorie d. Oxydationsprozesse.

1906. 50, 33. L. Moser: Einw. v. Wasserstoff-per-oxyd auf Wismutsalze.

**Wien. Technische Hochschule. Laboratorium für chem. Technologie anorgan. Stoffe.**

1904. 42, 118. A. Waegner: Neodymoxyd.

**Wien. Universität. I. Chem. Laboratorium.**

1906. 49, 441. R. Wegscheider: Vorlesungsversuch über Kobaltnitrite.

**Wien. Universitätslaboratorium d. Prof. Ad. Lieben.**

1906. 49, 443. M. Kohn: Redukt. d. blauen Eisencyanverbb.

1906. 50, 315. M. Kohn: Einw. v. Zink- u. Cadmiumcarbonat auf Metall-  
salzlösgg.

**Wiesbaden. Laboratorium v. Schmidt.**

1892. 2, 36. M. Ripper: Gewichtsanalyse d. Schwefelsäure.

1892. 2, 157. C. Meineke: Jodecyan u. unterschwefligsaures Natrium.

1892. 2, 165. C. Meineke: Qualitative Prüfung d. Jods auf Cyan.

1892. 2, 168. C. Meineke: Best. v. Cyan in Jod.

**Wilmsdorf s. Berlin-Wilmsdorf.****Würzburg. Universität. Technolog. Institut.**

1895. 8, 368. J. Messner: Eisenkupfer-6-cyanide (Medicus).

1895. 9, 6. P. Straus: Kupfer- u. Mangancyanid (Medicus).

1895. 9, 89. A. Kreichgauer: Quantitative Best. d. Bleis (L. Medicus).

1895. 9, 126. J. Messner: Eisencyanide ( $\text{Fe}^{\text{II, III}}$ ) (L. Medicus).

1897. 14, 323. Th. Harth: Quecksilberhalogen-Doppelverbb.

1897. 16, 268. F. Kaepfel: Elektrolyt. Best. v. Mangan u. Eisen (L. Medicus).

1897. 16, 284. A. Scheuer: Per-Vanadinate (L. Medicus).

1899. 23, 43. H. Schumann: Einw. v. Schwefel-2-oxyd auf Ammoniak  
(L. Medicus).

1899. 23, 67. F. Fessel: Jodometrische Säurebest. (L. Medicus).

**Würzburg. Universität. Technolog. Institut.**

1901. **27**, 1. K. Wimmenauer: Quantitative Best. d. Wismuts durch Elektrolyse (Medicus).

**Würzburg. Universität. Chem. Institut.**

1895. **11**, 254. F. Reitzenstein: Metallsalze m. organ. Basen. II.  
 1897. **15**, 192. F. Reitzenstein: Metallverb. d. Pyridins.  
 1898. **18**, 152. F. Reitzenstein: Die Konstit. d. Metallamine.  
 1898. **18**, 253. F. Reitzenstein: Ammoniak-, Pyridinsalze u. Hydrate zweierwertiger Metalle.  
 1898. **19**, 104. A. Hantzsch: Silber-2-sulfid.  
 1898. **19**, 106. A. Hantzsch: Strukturisomerie anorgan. Verb.  
 1900. **25**, 332. A. Hantzsch: Einfl. v. Nichtelektrolyten auf d. Leitverm. v. Elektrolyten.  
 1902. **30**, 289. A. Hantzsch: Natur alkalischer Lösgg. v. Metallhydraten.  
 1902. **30**, 325. E. Voegelen: Germaniumwasserstoff.  
 1902. **30**, 331. J. Rubenbauer: Löslichkeit v. Schwermetallhydraten in Natron.  
 1902. **30**, 338. A. Hantzsch: Deutung gewisser Modifikationen von Metallhydraten.  
 1902. **31**, 289. J. Tafel: Elektrolytische Redukt. d. Salpetersäure bei Gegenw. v. Salzsäure od. Schwefelsäure.  
 1902. **32**, 298. F. Reitzenstein: Pyridinverb. v. Metallsalzen organ. Säuren.

**Z****Zürich. Eidgenössisches Polytechnikum. Agrikultur-chem. Laboratorium.**

1904. **41**, 126. N. Castoro: Zur Darstellung kolloidaler Metalle.

**Zürich. Eidgenössisches Polytechnikum. Analytisch-chem. Laboratorium.**

1893. **5**, 128. H. Goldschmidt u. K. Syngros: Hydroxylamin-Metallcarbonate.  
 1898. **17**, 170. F. P. Treadwell u. M. Reuter: Löslichkeit v. Calcium- u. Magnesiumhydrocarbonat.  
 1898. **18**, 418. F. P. Treadwell: Berichtigung.  
 1900. **26**, 104. F. P. Treadwell: Trenng. d. Zinks v. Nickel.  
 1900. **26**, 108. F. P. Treadwell: Nachw. d. Kobalts nach Vogel.  
 1903. **37**, 1. F. Henz: Beitrag z. Kenntnis d. Trenng. v. Antimon u. Zinn mittels Oxalsäure.  
 1903. **37**, 326. F. P. Treadwell: Nichtfällbarkeit d. Magnesiums durch Ammoniak bei Gegenw. v. Ammonsalsen.  
 1904. **38**, 92. F. P. Treadwell u. C. v. Girsowald: Nichtfällbarkeit d. Kupfers durch Schwefelwasserstoff aus cyankaliumhaltiger Lösg.  
 1904. **39**, 84. F. P. Treadwell u. C. v. Girsowald: Komplexe Cyankupfer-Ammoniakverb.  
 1905. **47**, 446. F. P. Treadwell u. W. A. K. Christie: Dichte d. Chlorgases.  
 1906. **48**, 86. F. P. Treadwell u. E. Anneler: Quantitative Best. d. Ozons.

**Zürich. Eidgenössisches Polytechnikum. Chem.-techn. Laboratorium.**

1892. **1**, 368. L. Marchlewski: Gefärbte Salpetersäure (G. Lunge).  
 1892. **1**, 405. L. Marchlewski u. J. Sachs: Basisches Kupfersulfat.  
 1892. **2**, 18. L. Marchlewski: Verb. d. salpetrigen Säure z. Salpetersäure.  
 1892. **2**, 175. L. Marchlewski u. J. Sachs: Studien über Roussins Salz.  
 1892. **2**, 310. G. Lunge: Formel d. Chlorkalks.  
 1892. **2**, 451. G. Lunge u. E. Schmid: Best. v. Sauerstoff im Blei.  
 1893. **3**, 351. G. Lunge: Formel d. Chlorkalks.  
 1894. **7**, 209. G. Lunge u. G. Porschnow: Existenz v. 2-Stickstoff-3-oxyd.  
 1897. **15**, 194. G. J. Pfeiffer: Dichte v. Kohlenstoff-2-sulfidlösgg. v. Schwefel (G. Lunge).  
 1897. **16**, 49. E. Harbeck u. G. Lunge: Trenng. d. Äthylens v. Benzoldampf.

**Zürich. Eidgenössisches Polytechnikum. Chem.-techn. Laboratorium.**

1897. **16**, 50. E. Harbeck u. G. Lunge: Verh. v. Kohlenoxyd gegen Platin u. Palladium.  
 1897. **16**, 67. E. Harbeck u. G. Lunge: Prüfung einiger Methoden z. Kohlenstoffbest. in Eisen.  
 1899. **19**, 454. G. Lunge: Best. d. Schwefelsäure u. Gegenw. v. Eisen.  
 1899. **21**, 194. G. Lunge: Best. d. Schwefelsäure i. Gegenw. v. Eisen.  
 1900. **24**, 191. G. Lunge u. J. Akunoff: Verh. v. Wasserstoff u. Benzoldampf gegen Palladium- u. Platinschwarz.  
 1905. **44**, 267. E. Berl: Die Arsensäureanhydridkatalyse d. Schwefeltrioxyds (G. Lunge).

**Zürich. Eidgenössisches Polytechnikum. Elektrochem. Laboratorium.**

1896. **14**, 103. R. Lorenz: Bemerkung zu J. R. Rydbergs „Studien über die Atomgewichtszahlen“.  
 1898. **19**, 208. V. Czepinski, Änderung d. freien Energie b. geschm. Schwermetallhalogeniden (R. Lorenz).  
 1898. **19**, 283. R. Lorenz: Änderung d. freien Energie b. geschm. Metallhalogeniden.  
 1899. **20**, 323. H. S. Schultze: Elektrolyse v. geschm. Zinkchlorid (R. Lorenz).  
 1899. **20**, 383. H. S. Schultze: Leitverm. v. geschm. Zinkchlorid (R. Lorenz).  
 1899. **20**, 419. V. Hoeper: Potential v. Kohlenoxydgas (R. Lorenz).  
 1899. **21**, 305. O. H. Weber: Änderung d. freien Energie b. geschm. Metallhalogeniden (R. Lorenz).  
 1899. **22**, 241. R. Lorenz: Änderung d. freien Energie b. geschm. Metallhalogeniden.  
 1899. **23**, 97. R. Lorenz: Elektrolyse geschm. Salze.  
 1900. **23**, 255. A. Helfenstein: Anw. d. Faradayschen Gesetzes bei d. Elektrolyse geschm. Salze (R. Lorenz).  
 1900. **24**, 222. R. Lorenz: Elektrolyse geschm. Salze.  
 1900. **25**, 126. W. Reinders: Gleichgew. v. Blei u. Zink m. Mischungen ihrer geschm. Chloride (R. Lorenz).  
 1900. **25**, 436. R. Lorenz: Theorie d. Zersetzungsspanng. geschm. Salze.  
 1900. **26**, 273. J. Siegrist: Reaktionsgeschw. bei d. Elektrolyse schwefelsaurer Kupfersulfatlösung. (R. Lorenz).  
 1901. **27**, 152. R. Suchy, Pyrochemische Daniellketten (R. Lorenz).  
 1901. **28**, 1. G. Auerbach: Elektrolyse v. geschm. Jodblei u. Chlorblei (R. Lorenz).  
 1901. **28**, 385. J. F. Sacher: Zersetzungsspanng. v. geschm. Natriumhydroxyd u. Bleichlorid.  
 1902. **30**, 1. V. Czepinski: Mess. an Gasketten (R. Lorenz).  
 1902. **30**, 18. J. Egli: Zur Theorie d. elektrolytischen Kupfergewinnungsmeth. (R. Lorenz).  
 1902. **31**, 190. T. Åkerberg: Geschw. d. elektrolytischen Zersetz. v. Oxalsäure bei Gegenw. v. Schwefelsäure (R. Lorenz).  
 1902. **31**, 275. R. Lorenz: Gasketten.  
 1902. **31**, 385. R. Lorenz: Elektrolyse geschm. Salze.  
 1902. **32**, 239. R. Lorenz: Elektrolyse geschm. Salze. Entgegnung an Hrn. G. Bodländer.  
 1902. **32**, 885. F. Plzák: Experimentelle Notizen über die anodischen Zersetzungsp. wässer. Natronlauge (R. Lorenz).  
 1903. **36**, 36. A. Appelberg: Elektrolyse v. geschm. Bleichlorid (R. Lorenz).  
 1904. **39**, 389. S. Grünauer: Darst. v. reinem geschm. Zinkchlorid u. seine Elektrolyse (R. Lorenz).

**Zürich. Eidgen. Polytechnikum. Organ. analyt. Laboratorium.**

1892. **3**, 267. A. Werner: Konstitution anorg. Verbb.

**Zürich. Eidgen. Polytechnikum. Physik.-chem. Laboratorium.**

1900. **25**, 265. E. J. Constam u. J. C. Bennett: Konstit. d. *Per*-Borate.  
 1901. **26**, 451. E. J. Constam u. J. C. Bennett: Über *Per*-Borate.

**Zürich. Privat.**

1898. 5, 264. A. Wolkowicz: Ozon im Sinne d. periodischen Systems.  
 1896. 14, 164. J. Sperber: Berechnung v. Dissoziations- u. Verbindungswärmen.  
 1897. 14, 874. J. Sperber: Berechnung d. Ausdehnungskoeff. d. Gase.  
 1897. 15, 281. J. Sperber: Dissoziationswärme d. Joda.

**Zürich. Universitätslaboratorium.**

1894. 8, 158. A. Werner: Konstit. anorgan. Verb. II.  
 1894. 8, 189. A. Werner: Konstit. anorg. Verb. III.  
 1895. 9, 291. A. Werner u. A. Klein: Über Amidochromate.  
 1895. 9, 382. A. Werner: Konstit. anorgan. Verb. IV.  
 1896. 12, 46. A. Werner: Platinverb. u. Isomerie d. Platosoxalsäure.  
 1896. 14, 21. A. Werner: Zur Konstit. anorgan. Verb. V.  
 1896. 14, 28. A. Werner u. A. Klein: 4-Ammin-2-chlorkobaltsalze (1–6).  
 1897. 15, 1. A. Werner: Molekulargröße anorgan. Salze.  
 1897. 15, 123. A. Werner u. Fr. Fassbender: Andersonsche Reakt.  
 1897. 15, 143. A. Werner: 3-Ammin- u. 2-Amminkobaltsalze ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ).  
 1897. 15, 248. A. Werner u. G. Richter: Chromamminrhodanide ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ ).  
 1897. 16, 109. A. Werner, F. Beddow, A. Baselli u. F. Steinitzer: Oxykobaltamine u. Imido-2-kobaltamine.  
 1897. 16, 245. A. Werner u. A. Mylius: Oxykobaltamine u. Anhydrooxykobaltamine.  
 1898. 16, 398. A. Werner u. H. Gröger: Sulfitkobaltamine ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ).  
 1898. 17, 82. A. Werner u. P. Pfeiffer: Molekularverb. v. Zinnhalogeniden u. Zinnalkylen ( $\text{Sn}^{\text{IV}}$ ).  
 1898. 19, 158. A. Werner: Konstit. d. Chlorosalze.  
 1899. 21, 96. A. Werner: Konstit. anorgan. Verb. XVI.  
 1899. 21, 145. A. Werner u. A. Vilmos: Konstit. anorgan. Verb. XVII. 2-Äthylendiaminoxalatokobaltsalze.  
 1899. 21, 201. A. Werner, W. Spruck, W. Megerle u. J. Pastor. Äthylendiamin- u. Propylendiaminverb. zweiwertiger Metalle.  
 1899. 21, 377. A. Werner u. E. Grebe: Konstit. anorgan. Verb. XIX. Platinoxalatverb.  
 1899. 22, 91. A. Werner, H. Müller, R. Klien u. F. Bräunlich: Rhodanatokobaltamine ( $\text{Co}^{\text{III}}$ ).  
 1900. 24, 279. P. Pfeiffer: Chromamine ( $\text{Cr}^{\text{III}}$ ). I.  
 1902. 29, 107. P. Pfeiffer: Chromamine.  
 1902. 29, 138. P. Pfeiffer: Eisenchlorürpyridin.  
 1902. 31, 191. P. Pfeiffer: Halogenosalze.  
 1902. 31, 401. P. Pfeiffer: 2-Pyridin-4-Aquo-Chromsalze.  
 1903. 36, 849. P. Pfeiffer: Konstitutionsaufklärung d. Antimonpentachlorid-Chromchlorid-Doppelsalze.  
 1906. 48, 98. P. Pfeiffer u. V. Pimmer: Pyridin- u. chinolinhaltige Kupfersalze.  
 1906. 49, 487. P. Pfeiffer u. M. Tapuach: Chlorostibate v. Dichlorosalzen.

**Aus nicht angegebenen Laboratorien.**

1892. 1, 307. J. Stoklasa: Studien über d. Monomagnesiumphosphat.  
 1893. 3, 67. J. Stoklasa: Studien über d. Monomagnesiumphosphat.  
 1894. 7, 384. A. v. Kalesinszky: Die Aufbewahrung chemisch reiner alkalischer Lsgg.  
 1895. 10, 415. G. Brügelmann: Eine eigenartige Darstellungs- u. Bildungsweise großer Kalk- u. Strontiankrystalle u. über Gasglühöfen.  
 1896. 11, 454. H. P. Barendrecht: Dimorphie d. Eises.  
 1897. 15, 397. W. W. J. Nicol: Übersättigung u. ihre Abhängigkeit v. d. Krystallform.  
 1901. 28, 90. G. Wyruboff: Bemerkung über Metathorium.  
 1902. 32, 376. G. Wyruboff: Über Metathorium.  
 1903. 34, 174. W. v. Loeben: F. W. Clarkes neue thermochemische Konst.

## Chemie.

- Arendt**, Grundzüge der Chemie und Mineralogie. 9. Aufl. von Doermer. M. 4.60.  
**Arendt**, Leitfaden für den Unterricht in der Chemie und Mineralogie. 10. Aufl. von Doermer. M. 1.60.  
**Arendt**, Bildungselemente und erzieherischer Wert des Unterrichts in der Chemie. 2. Aufl. M. 2.—.  
**Arnold**, Abriß der allgemeinen oder physikalischen Chemie. 2. Aufl. M. 3.75.  
**Arnold**, Repetitorium der Chemie. 12. Aufl. M. 7.—.  
**Behrens**, Anleitung zur mikrochemischen Analyse. 2. Aufl. M. 6.—.  
**Behrens**, Anleitung zur mikrochemischen Analyse der wichtigsten organischen Verbindungen. I. Heft (Anthracengruppe, Phenole, Chinone Ketone, Aldehyde.) M. 2.—. II. Heft. 2. Aufl. (Die wichtigsten Faserstoffe.) M. 5.—. III. Heft. (Aromatische Amine.) M. 4.50. IV. Heft. (Karbamide und Karbonsäuren.) M. 4.50.  
**Behrens**, Das mikroskopische Gefüge der Metalle und Legierungen. Geb. M. 14.—.  
**Beilstein**, Handbuch der organischen Chemie. Vier Bände. 3. Aufl. Ergänzungsbände I—V. M. 320.40; geb. M. 356.20.  
**Bibliographien.** — **R. Lucas**, Bibliographie der radioaktiven Stoffe. M. 3.—.  
**R. J. Meyer**, Bibliographie der seltenen Erden (Ceriterden, Yttererden und Thorium). M. 2.—.  
**A. Müller**, Bibliographie der Kolloide. M. 1.20.  
**W. Prandtl**, Die Literatur des Vanadins 1804—1905. M. 4.—.  
**M. Sack**, Bibliographie der Metallegierungen. M. 2.—.  
**Dennert**, Das chemische Praktikum. 3. Aufl.  
**Elsner**, Praxis des Chemikers. 8. Aufl. M. 20.—; geb. M. 22.—.  
**Harnack**, Die Haupttatsachen der Chemie. 2. Aufl. M. 2.50.  
**van't Hoff**, Über die Entwicklung der exakten Naturwissenschaften im 19. Jahrhundert. M. —.80.  
**van't Hoff**, Über die zunehmende Bedeutung der anorganischen Chemie. M. —.60.  
**Jørgensen**, Grundbegriffe der Chemie. M. 2.—.  
**Klein**, Elemente der forensisch-chemischen Ausmittlung der Gifte. 2. Aufl. M. 2 50.  
**Krüss, G. u. H.**, Kolorimetrie und quantitative Spektralanalyse. M. 8.—.  
**Lassar-Cohn**, Arbeitsmethoden für organisch-chemische Laboratorien. 4. Aufl. M. 58.—; geb. M. 65.50.  
**Lassar-Cohn**, Allgemeine Gesichtspunkte für organisch-chemisches Arbeiten. M. 2.—.  
**Lassar-Cohn**, Einführung in die Chemie. 3. Aufl. M. 3.—; geb. M. 4.—.  
**Lassar-Cohn**, Praxis der Harnanalyse. 3. Aufl. M. 1.20.  
**Lassar-Cohn**, Die Chemie im täglichen Leben. 6. Aufl. M. 4.—.  
**Marc**, Die physikalisch-chemischen Eigenschaften des metallischen Selen. M. 4.—.  
**Meyerhoffer**, Die chemisch-physikalische Beschaffenheit der Heilquellen. M. 1.—.  
**Richter**, Lexikon der Kohlenstoff-Verbindungen nebst 3 Supplementen. M. 114.80; geb. M. 133 —.  
**Roth**, Physikalisch-chemische Übungen. M. 5.—.  
**Rudorf**, Das periodische System. M. 10.—.  
**Ruer**, Metallographie in elementarer Darstellung. M. 10.—; geb. M. 11.50.  
**Swoboda**, Der Asphalt und seine Verwendung. M. 3.—.  
**Tammann**, Über die Beziehungen zwischen den inneren Kräften und Eigenschaften der Lösungen. M. 9.—.

Verlag von Leopold Voss in Hamburg.

---

# Zeitschrift für Anorganische Chemie.

Begründet von **Gerhard Krüss.**

Unter Mitwirkung von

R. ABEGG - Breslau, J. M. VAN BEMMEL - Leiden, B. BRAUNER - Prag  
H. LE CHATELIER - Paris, F. W. CLARKE - Washington, A. CLASSEN - Aachen.  
W. CROOKES - London, A. DITTE - Paris, C. FRIEDHEIM - Bern, W. GIBBS - New-  
port, F. A. GOOCH - New Haven, Conn., F. HABER - Karlsruhe, W. HEMPEL -  
Dresden, J. H. VAN'T HOFF - Berlin, S. M. JÖRGENSEN - Kopenhagen, F. KERN-  
MANN - Genf, K. KRAUT - Hannover, F. W. KÖSTER - Charlottenburg, G. LANGE -  
Zürich, J. W. MALLET - Virginia, L. MOND - London, W. NEERST - Berlin, Th.  
W. RICHARDS - Cambridge, Mass., H. E. ROSCOE - London, A. ROSENHEIM -  
Berlin, K. SEUBERT - Hannover, W. SPRING - Lüttich, T. E. THORPE - London  
und anderen Fachgenossen

herausgegeben von

**G. Tammann** und **Richard Lorenz**  
in Göttingen in Zürich.

Preis des Bandes M. 12.—.

---

Neu eintretende Abonnenten erhalten die bisher erschienenen Bände  
zu wesentlich ermäßigtem Preis.

---

Metzger & Wittig, Leipzig.











